Heilquellen-Analysen für normale Verhältnisse und zur Mineralwasserfabrikation berechnet auf zehntausend Theile / von Friedrich Raspe.

Contributors

Raspe, Friedrich.
Royal College of Physicians of Edinburgh

Publication/Creation

Dresden : W. Baensch, 1885.

Persistent URL

https://wellcomecollection.org/works/kec8wgj4

Provider

Royal College of Physicians Edinburgh

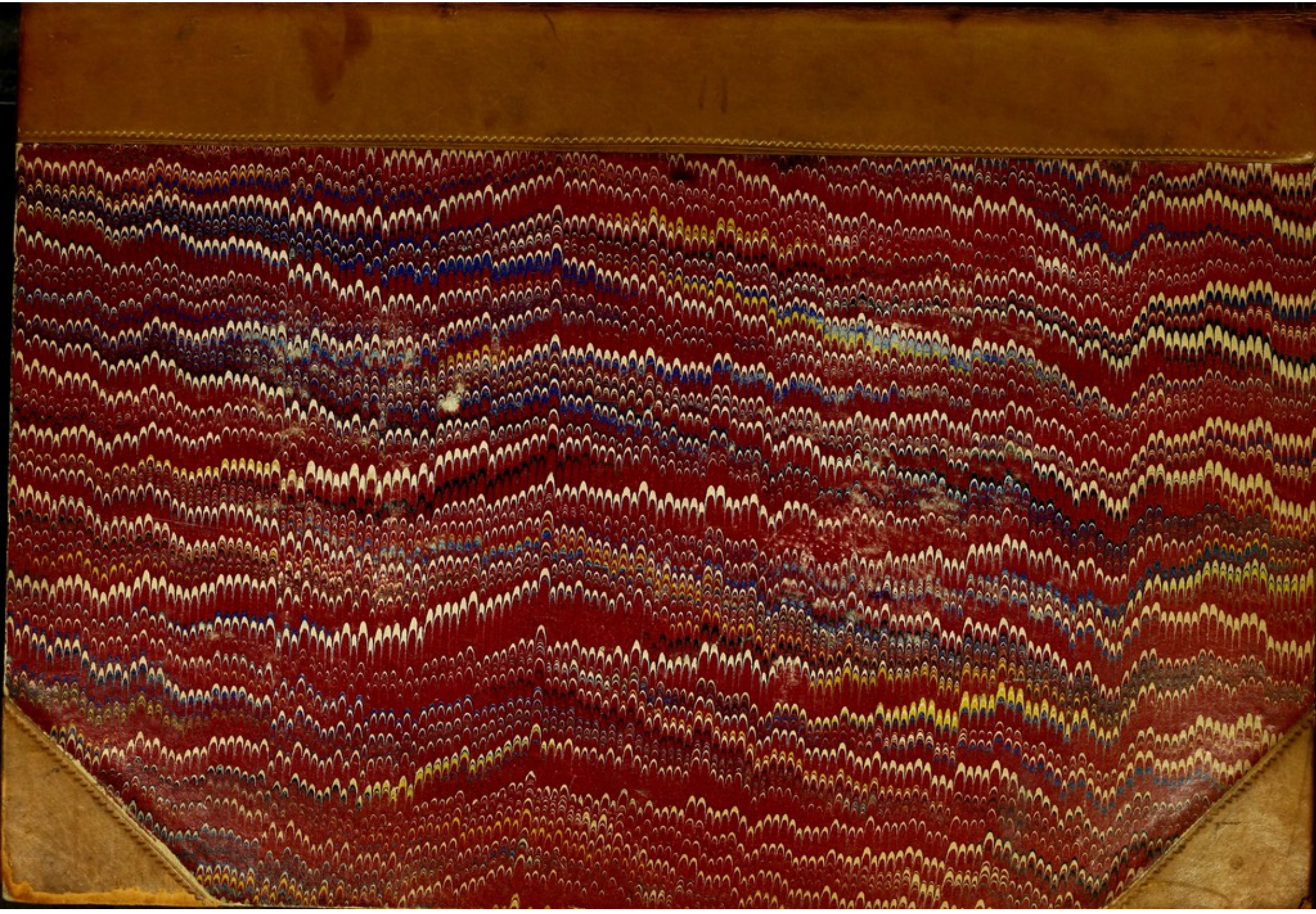
License and attribution

This material has been provided by This material has been provided by the Royal College of Physicians of Edinburgh. The original may be consulted at the Royal College of Physicians of Edinburgh. where the originals may be consulted.
This work has been identified as being free of known restrictions under copyright law, including all related and neighbouring rights and is being made available under the Creative Commons, Public Domain Mark.

You can copy, modify, distribute and perform the work, even for commercial purposes, without asking permission.

wellcome collection

Wellcome Collection
183 Euston Road
London NW1 2BE UK
T +44 (0)20 7611 8722
E library@wellcomecollection.org
https://wellcomecollection.org



Fz * 10.8

R52541

HEILQUELLEN-ANALYSEN.

HEILQUELLEN-ANALYSEN

FÜR

NORMALE VERHÄLTNISSE

UND

ZUR MINERALWASSERFABRIKATION

BERECHNET

AUF ZEHNTAUSEND THEILE.

VON

DR. FRIEDRICH RASPE.

DRESDEN.

WILHELM BAENSCH VERLAGSHANDLUNG.

1885.

Das vorliegende Werk, weit davon entfernt, die nicht kleine Zahl der Lehrbücher der Mineralwasserfabrikation noch vermehren zu sollen, verfolgt einen zweifachen Zweck:

1. Dem Mineralwasserfabrikanten ein Handbuch zu sein, in welchem er die Analyse jedes bekannteren Mineralwassers in zur Herstellung des künstlichen Wassers geeigneter Form findet, so dass er sich die in jedem einzelnen Falle nöthige Specialvorschrift nach seinen Bedürfnissen in wenigen Augenblicken verschaffen kann und dadurch die ebenso zeitraubende, wie stets zur ungelegensten Zeit kommende Umrechnung erspart;

2. Dem Arzte, Chemiker, Balneologen u. s. w. die Normalanalysen für die einheitliche Wassermenge von zehntausend Theilen und nach durchgehend gleichem Principe berechnet, zu bieten.

In ersterer und theilweise auch in zweiter Beziehung dürfte das Werk, soweit dem Verfasser bekannt, einzig dastehen.

Es ist zwar in einigen, die Bereitung künstlicher Mineralwässer behandelnden Büchern, wie „Hager, Manuale pharmaceuticum II, Leipzig 1876"; „Gebrüder Schultze, Lehrbuch der Fabrikation von Mineralwässern, Berlin 1870", und Anderen, eine mehr oder weniger grosse Zahl von umgerechneten Analysen geboten; im Vergleiche zu der ungeheuren Menge der bekannteren Mineralwässer beschränken sich aber alle auf die verschwindend kleine Zahl der in Deutschland gebräuchlichsten Wässer. Die Umrechnungen entsprechen auch nicht immer den Forderungen, welche der Praktiker zu stellen berechtigt ist.

Der Verfasser war selbst viele Jahre hindurch Besitzer und Leiter einer sehr bedeutenden Fabrik und hat dadurch die beste Gelegenheit gehabt, einen nicht kleinen Theil der gegebenen Vorschriften auf ihre praktische Verwendbarkeit zu prüfen. Er glaubt deshalb nicht zu viel zu behaupten, wenn er sagt, dass auch die bisweilen unvermeidlichen, auf die Angaben der ursprünglichen Analyse gestützten, sonderbaren, ja unwahrscheinlichen Combinationen wenigstens die Möglichkeit der künstlichen Herstellung bieten. Von der ganz überwiegenden Mehrzahl steht es fest, dass ihre sichere und bequeme Handhabung keinem Zweifel unterliegen kann.

Die Literatur der Heilquellen keines Volkes ist so umfangreich, wie die des deutschen; aber auch keine leidet so schwer unter gewissen Fehlern, wie die deutsche. Während in den Ländern, in welchen das Decimalgewicht schon seit längerer Zeit eingeführt ist, fast ausnahmslos die Analysen für 1 Liter oder 1000 Gramm angegeben werden, sind bei uns auch noch in jüngster Zeit Brunnenschriften erschienen, welche die Analysen auf ein Pfund = 7680 Gran beziehen, trotzdem doch schon seit Jahren 10 000 Theile ziemlich allgemein angenommen sind. In dem sehr umfangreichen Werke „Hirschfeld und Pichler, die Bäder, Quellen und Curorte Europa's, Wien 1875 und 1876, 2 Bände" kommen alle nur denkbaren Masse und Gewichtseinheiten vor: Liter, Gallone, Pinte, Quart, Kanne, Kubikzoll, Procente, 10 000 Theile, Pfund, 12 Unzen, 16 Unzen (theils zu 480, theils zu 576 Gran, altitalienisch, altspanisch), 25 Unzen (à 576 Gran), 5 Pfund, 20 Pfund, ja sogar 9 Pfund $12^{1}/_{21}$ Loth polnisches Gewicht u. s. w.

Es liegt auf der Hand, dass eine Vergleichung von Analysen, welche für so mannichfache Grundlagen angegeben sind, erst nach vollständiger Reduction auf eine einheitliche Grösse möglich ist.

Ein zweiter, noch grösserer Fehler haftet sowohl den deutschen, wie ausländischen Publicationen ohne Ausnahme an. Es ist der, dass die in den Heilquellen vorkommenden festen Bestandtheile nach den willkürlichen Ansichten der Analytiker combinirt sind, statt nach ganz bestimmt feststehenden Grundsätzen.

Die nachfolgende kleine Zusammenstellung einiger in Mineralwässern häufig vorkommender Verbindungen mag dazu dienen, zu zeigen, wie überaus störend die beiden angegebenen Fehler auf die Aufstellung von Analysen einwirken können.

	7680 Theile	10000 Theile		
	a	b	c	d
Chlornatrium	2.532	3.297	5.846	—
Chlorcalcium	1.857	2.418	—	5.546
Schwefelsaures Natron	0.795	1.035	—	1.775
„ „ Kalk	0.544	0.708	1.700	—
Doppeltkohlensaures Natron	1.672	2.178	—	5.625
„ „ „ Kalk	2.542	3.310	5.400	—
Summa	9.942	12.946	12.946	12.946

Alle vier Combinationen sind unter sich vollkommen gleichwerthig, zeigen aber trotzdem keine Spur von Uebereinstimmung.

a und b geben eine Art von Zusammenstellung, wie sie in zahllosen, ja den meisten Analysen vorkommt. Bei grösserer Zahl der Elemente kann die Complication noch viel weitergehend sein.

c ist die Umrechnung von b nach dem in diesem Werke für „Normalanalysen" angenommenen Principe.

d ist endlich die Umrechnung von b oder c zur Mineralwasserfabrikation.

Es bedarf nur eines geringen Scharfblickes, um die Uebereinstimmung von a und b zu entdecken, auch dann, wenn etwa bei zwei verschiedenen Schriftstellern sich je eines ohne Angabe der zu Grunde liegenden Wassermenge finden sollte.

Ganz anders verhält sich die Sache aber schon zwischen b, c und d. Selbst ein durch Uebung ungewöhnlich geschärftes Auge wird kaum im Stande sein, die annähernde, geschweige denn die genaue Uebereinstimmung zu finden. Es dürfte deshalb auch gar nicht in Erstaunen setzen, wenn etwa drei Schriftsteller jede der kleinen Analysen einer andern Klasse von Mineralwässern zuzählten.

Eine direkte Vergleichung aller vier Combinationen ist überhaupt nicht mehr möglich.

Zu welchen merkwürdigen Erscheinungen die Angabe der Analysen für verschiedene Einheiten führt, möge nur ein Beispiel für viele aus dem schon oben genannten Werke von Hirschfeld und Pichler zeigen. Wir finden aufgeführt:

1. Apollo, bagno d' Bd. I. fol. 74 für 16 Unzen.
2. Bagno d'Apollo. Bd. I. fol. 119 für 25 Unzen.
3. San Casciano, Bagno d'Apollo. Bd. II. fol. 425 für 16 Unzen.

	1	2	3	4
	in 16 Unz.	in 25 Unz.	in 16 Unz.	in 16 Unz.
		Grane		
Chlornatrium	2.132	4	2.132	2.132
Chlormagnesium	1.066	3	1.066	1.066
Chlorcalcium	0.533		0.533	0.533
Schwefelsaurer Kalk	0.799	1½	0.799	0.799
Kohlensaurer Kalk	8.530	16	8.530	8.530
Kohlensaures Eisenoxydul	0.266	½	0.266	0.266
Summa	13.326	25	13.326	13.326

Ein Blick zeigt, dass 1 und 3 vollkommen übereinstimmen; reducirt man einfach 25 Unzen auf 16 Unzen, so erhält man erheblich niedrigere Zahlen, wie in 1 und 3, und doch sind alle drei Analysen, abgesehen von der summarischen Angabe des Chlorcalcium und Chlormagnesium, gleich. Die Erklärung ist nicht schwierig. 1 und 3 sind Schriftstellern entnommen, welche das ursprüngliche altitalienische Gewicht (1 Unze = 576 Gran) in deutsches Gewicht (480 Gran) übertragen hatten, für 2 sind die Originalangaben aber unverändert geblieben.

Rechnet man 25 Unzen zu 576 Gran = 14 400 Gran auf 16 Unzen zu 480 Gran = 7680 Gran um, so erhält man für 2 die in 4 angegebenen Zahlen, welche keinen Zweifel lassen können, dass alle drei Quellen identisch sind, wenn dies nicht schon aus dem beigegebenen Texte ersichtlich wäre.

In den bedeutendsten neueren balneotherapeutischen Handbüchern sind die Analysen durchgängig auf eine einheitliche Grösse bezogen, so bei Valentiner auf 1000 Theile, bei Helfft auf ein Liter; bei Seegen finden sich dagegen noch 7680 Gran, 1000 und 10 000 Theile. Dadurch ist wenigstens dem einen der gerügten Fehler abgeholfen; der zweite grössere, die Ungleichartigkeit in der Combination der Analysen, bleibt freilich allen, mit alleiniger Ausnahme der ausgezeichneten, noch heute unübertroffenen Werke von Lersch, „Einleitung in die Mineralquellenlehre, Erlangen 1857", und „Hydrochemie, Berlin 1864". Lersch hat durch vereinfachende Umrechnungen zahlreicher Analysen das Ziel, welches der Verfasser erstrebt, schon nahezu erreicht. Er war es auch, der zuerst den Weg gewiesen hat, auf dem allein es möglich ist, Analysen so aufzustellen, dass eine direkte Vergleichung derselben durchführbar wird, und eine wirklich rationelle Klassifizirung der Mineralwässer an Stelle der bisherigen ziemlich willkürlichen treten kann.

Der Verfasser hofft das erstere erreicht zu haben, das zweite muss er Berufeneren überlassen, weil es die enggezogenen Grenzen dieses Werkes überschreiten würde.

Die ursprüngliche Absicht, nur die Umrechnungen der Analysen der bekannteren Heilquellen zur Herstellung künstlicher Wässer erscheinen zu lassen, musste aufgegeben werden, weil es aus verschiedenen Gründen zweckmässig erschien, auch die Normalanalysen hinzuzufügen.

Die Tabellenform selbst bedingte, dass eine möglichst geringe Zahl von Verbindungen aufgestellt würde und dies machte es wiederum erforderlich, die Analysen mit ihren zahllosen willkürlich angenommenen Verbindungen in ihren möglichst einfachsten Ausdruck umzuarbeiten.

Die einfachste Form kann aber nur gewonnen werden, wenn alle Analysen nach einem ganz festen, einheitlichen Principe berechnet werden.

Die tabellarische Anordnung des Werkes ist dadurch eine eigenthümliche, dass sie zwei, unter sich zwar gleichwerthige, im Ausdruck aber doch wesentlich verschiedene Arten von Analysen neben einander angiebt. Die Normalanalyse, d. h. die Zusammenstellung der Verbindungen, wie sie im natürlichen Wasser angenommen werden, und die zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analyse.

Für beide Arten von Analysen war die Beigabe von Text nicht erforderlich. Die Angaben des Landes, Ortes, Namens der Quelle, der Analytiker, waren für den Zweck des Buches genügend.

Der Mangel des Textes und die Tabellenform schlossen jede andere Anordnung, als die streng alphabetische, ganz besonders aber die nach den in der Balneologie gebräuchlichen Klassen und Ordnungen aus.

Das ganze ungeheure Gebiet der Mineralwässer, zu denen doch im weiteren Sinne auch die Meere, zahlreiche Seen (Laacher See und andere), manche Flüsse, besonders in vulkanischen Gegenden, und endlich die zahllosen schon untersuchten und zum Theil sehr werthvollen Quellen, welche bis jetzt keine praktische Verwendung zu Heilzwecken gefunden haben, abzuhandeln, kann nicht in der Absicht des Verfassers liegen. Zu dieser Arbeit würde die Kraft eines Menschen nicht ausreichen.

Die Grenzen dieses Buches sind viel engere. Der Verfasser will nur die Analysen solcher Heilquellen geben, welche irgend eine, wenn auch häufig nur lokale Bedeutung haben. Denn streng genommen widerspricht es schon dem Zwecke des Buches, dass eine grosse Zahl von Badequellen mit aufgeführt ist, welche selten oder nie zum Trinken gebraucht und deshalb wohl kaum je künstlich hergestellt werden, es sei denn eben zu Bädern, deren künstliche Anfertigung aber wieder eine ganz andere Art der Berechnung erfordert.

Der Versuch, nach dieser Seite hin Beschränkungen eintreten zu lassen, erwies sich aber als ebensowenig ausführbar, wie der, die unwichtigeren Quellen überhaupt auszuschliessen. Es liess sich nicht entscheiden, welche Heilquelle nie zum Trinken gebraucht werde und welche Quelle auch lokal nur eine ganz untergeordnete Bedeutung habe.

Im Interesse der möglichsten Vollständigkeit schien es deshalb geboten, alle Heilquellen, welche irgend eine, wenn auch geringe Bedeutung besitzen, aufzunehmen. Die Umrechnung zur Mineralwasserfabrikation war dadurch unvermeidlich, wenn auch häufig überflüssig.

Wenn trotzdem die eine oder die andere Quelle nicht aufgeführt sein sollte, so möge man dies damit entschuldigen, dass bisweilen auch von sehr bekannten Quellen entweder gar keine oder nur ganz ungenügende Analysen veröffentlicht sind; ganz zuverlässige Nachrichten zu erhalten, war nicht immer möglich. Der Versuch, solche durch einen umfangreichen Briefwechsel zu erlangen, hat zwar überall das liebenswürdigste Entgegenkommen gefunden, aber leider nur ein verhältnissmässig sehr geringes Resultat ergeben. Die Badeverwaltungen selbst scheinen häufig nur höchst ungenügend informirt zu sein. Auf die Bitte um Mittheilung der neuesten Analyse einer bekannten Quelle wurde dem Verfasser eine kleine Brunnenschrift vom Jahre 1843 zugeschickt, während die neuere Analyse von 1876 längst in seinem Besitze ist.

Von vielen Quellen giebt es zahlreiche, von verschiedenen Chemikern in mehr oder weniger weit auseinanderliegenden Zeitabschnitten gemachte Analysen. Die Schwierigkeit der Auswahl unter diesen wurde häufig noch dadurch erhöht, dass es leider beinahe zu den Ausnahmefällen gehört, wenn zwei Schriftsteller dieselbe Analyse durchaus übereinstimmend geben (vergl. Cudowa, Deinach u. s. w).

Sprachen nicht besondere Gründe dagegen, wie Unvollständigkeit, notorische Unzuverlässigkeit des Analytikers, so sind stets die neuesten Analysen gegeben. In solchem Falle aber, wo es zweifelhaft erschien, welcher Schriftsteller die wirklich richtige Analyse habe, hat sich der Verfasser an den Autor gehalten, welcher die grösste Zuverlässigkeit zu bieten schien; bei nicht deutschen Quellen an die Angaben der Schriftsteller des betreffenden Landes.

Es ist selbstverständlich, dass unter den 2800 bis 2900 Analysen sich viele sehr alte und ungenügende finden müssen; es würde aber die diesem Werke gezogenen Grenzen weit überschreiten, wollte man jede einzelne Analyse einer Kritik auf ihren Werth oder Unwerth unterziehen. Ganz vermeiden lässt sich die Kritik aber nicht. So mögen denn wenigstens als ein Beleg dafür, dass dieselbe wirklich, so weit möglich, geübt ist, einige Worte über die grosse Zahl (mehr als 200) der Analysen von Giulj, welche auch heute noch häufig von italienischen Schriftstellern citirt werden, gesagt sein. Es ist eine höchst auffallende Erscheinung, dass in allen Analysen des genannten Chemikers genau dieselben Zahlen ($^1/_2$, $^1/_3$, $^1/_4$ oder das Vielfache von 1.388 in 10000 Theilen) wiederkehren. Dass die Wässer wirklich eine so auffallende Uebereinstimmung zeigten, ist wenig wahrscheinlich. Es wird sich hier also wohl entweder um sehr oberflächlich ausgeführte quantitative oder um „Schätzungsanalysen" nach dem qualitativen Befunde, allenfalls in Verbindung mit einer Bestimmung der Summe der festen Bestandtheile, handeln. Leider verlieren alle diese Analysen durch die nothwendige Umrechnung viel von ihrer Familienähnlichkeit. Aehnliches liesse sich von manchen andern Analytikern sagen.

So sonderbare Analysen, wie die von Api (Hirchfeld & Pichler Bd. I. 74), welche nach Crispi in 19 Pfund 23 Gran enthalten soll

Eisenoxyd mit Alaun	0.7000
Kieselsaures Eisen	0.8000
	1.500

haben natürlich keine Berücksichtigung gefunden.

Summarische Angaben, wie kohlensaurer Kalk mit kohlensaurer Magnesia oder Kieselsäure mit organischer Substanz oder organische Substanz mit Kieselsäure sind als kohlensaurer Kalk, Kieselsäure, organische Substanz in Rechnung gestellt, um wenigstens irgend einen bestimmten Werth für diese unsicheren Angaben zu haben.

Das Gleiche war selbstverständlich unausführbar bei Archena (nach Joanne), wo sich angegeben finden:

2.394 { Kohlensaures Eisenoxydul; „ „ Manganoxydul; „ „ Kali; „ „ Lithion; Phosphorsäure; Thonerde; Kieselsäure

Besonders in älteren Analysen finden wir vielfach unerhört hohe Angaben für Schwefelwasserstoff, Kieselsäure und Thonerde. Man scheint damals in Bezug auf diese Substanzen sehr liberalen Ansichten gehuldigt zu haben. Einige Kubikzolle Schwefelwasserstoff spielten keine Rolle.

Angaben, welche für 10 000 Theile an Schwefelwasserstoff 0.5, an Kieselsäure 1.0, an Thonerde 0.2 überschreiten, sind immer höchst verdächtig, obgleich es nicht zu leugnen ist, dass durchaus zuverlässige Analytiker, auch in neuester Zeit, in einzelnen Fällen erheblich höhere Beträge gefunden haben.

Schwefelwasserstoffmengen, wie für Sclafani (nach Ferrara) von 38.333 Kubikzoll im Pfunde oder für Segesta mit 41.333 sind natürlich sinnlos.

Die frei aus dem Wasser aufsteigende Kohlensäure, deren Menge im Allgemeinen um so grösser ist, je grösser der Gehalt an kohlensauren Salzen, wurde nicht angegeben, ebensowenig freier Sauerstoff und Stickstoff; sie haben für die Zwecke dieses Werkes nur eine untergeordnete Bedeutung.

Auf Spuren, deren man heute mit Hülfe der Spectralanalyse so ziemlich von allen Elementen findet, konnte keine Rücksicht genommen werden. Welchen Werth besitzt überhaupt eine Spur, deren Grösse durch die fünfte Decimalstelle noch nicht ausdrückbar ist?

Alle benutzten Werke, Zeitschriften, Brunnenschriften u. s. w. einzeln aufzuführen, ist völlig nutzlos. Eine grössere Anzahl der häufiger citirten Schriften findet sich unter „Abkürzungen“ angegeben.

Soweit es irgend ausführbar, ist immer nur auf die am leichtesten zugänglichen Schriftsteller verwiesen.

Anordnung der Tabellen.

Wie schon oben gesagt, sind zwei ganz verschiedene Arten von Analysen nebeneinander aufgeführt. Gründe dafür waren, dass beiden Arten eine sehr grosse Anzahl von Verbindungen gemeinsam ist, und durch die Zusammenstellung von Normalanalysen und zur Mineralwasserfabrikation umgerechneten Analysen die Controlle der Genauigkeit der Umrechnung erleichtert wird.

Ob diese Art der Anordnung eine zweckmässige ist, muss die Erfahrung lehren.

Die Ausdrücke „normal“, „Normalanalyse“ sind nicht so aufzufassen, dass die Analyse die normale, d. h. völlig unveränderliche Zusammensetzung gebe, sondern dass sie der Ausdruck der durch die chemische Analyse des Wassers gefundenen Werthe, nach ganz bestimmten, als Norm angenommenen Grundsätzen gruppirt, sein soll.

Der erstere Sinn darf schon deshalb nicht untergelegt werden, weil nur wenige Quellen bekannt sind, welche sich durch Jahre hindurch ganz oder nahezu unveränderlich gezeigt haben; weil nur selten zwei Analytiker gleichzeitig genau übereinstimmende Resultate erhalten werden und endlich die Analysen gewisser Chemiker eher für alles Andere, als normale, gelten können.

„Umgerechnete Analyse“ und „M.-W.-Fabrik.“, d. h. zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analysen, bedürfen keiner weiteren Erklärung.

Alle Angaben sind ausnahmslos für zehntausend Gewichtstheile Wasser und wasserfreie Verbindungen gemacht.

Es ist natürlich völlig irrelevant, ob man unter Gewichtstheil verstehen will 10 Gramm, 1 Gramm, 0,1 Gramm oder 1 Gran u. s. w.; das relative Verhältniss wird dadurch nicht geändert.

Die Einheit von 10000 Theilen ist theils deshalb angenommen, weil sie ohnehin in Deutschland die überwiegend gebräuchliche, theils auch, weil dadurch eine grosse Zahl unnöthiger Nullen vermieden wird. Die Uebertragung auf 1000 Theile ist durch Vorrückung des Punktes um eine Stelle ohnehin leicht zu bewirken.

Die Angabe nach Liter und Gramm, d. h. Mass und Gewicht, wie bei Helfft und den meisten französischen Schriftstellern, ist nicht zweckmässig.

Bei der Bezeichnung der Verbindungen, sowohl durch Namen, wie durch Formeln, hat der Verfasser die älteren Formen beibehalten. Der ausgesprochen internationale Charakter des Werkes macht es nothwendig, dass wenigstens die Formeln jedem Chemiker, welchem Lande er auch angehöre, verständlich sind.

Ohnehin hat bis jetzt noch kein neueres System der Nomenclatur und Formelschreibung soweit durchdringen können, dass es allgemeine Anwendung gefunden hätte.

Nur die häufigst vorkommenden Verbindungen sind aufgenommen, die selteneren aber im unteren freien Theile der Tabelle durch Buchstaben und Anmerkung bezeichnet.

Metallisches Eisen, freie Salzsäure, Schwefelsäure, Kohlensäure, Wasser und Sauerstoff beziehen sich ausschliesslich nur auf die zur Mineralwasserfabrikation umgerechneten Analysen, um dieselben den Normalanalysen genau entsprechend geben zu können.

In der untersten Reihe der Tabellen ist in der mit „normal" bezeichneten Columne die Temperatur des Wassers in Graden nach Celsius, unter „M.-W.-Fabrik." der oder die Autoren angegeben, denen die betreffende Analyse entnommen ist. Was die Buchstaben bedeuten, darüber siehe „Abkürzungen".

Normalanalysen.

Theils der Umstand, dass eine Zusammenstellung der Analysen, wie sie von den verschiedenen Analytikern aufgestellt sind, in Tabellen von der Grösse der vorliegenden, wegen der enorm grossen Zahl willkürlich angenommener und unnöthiger Verbindungen, kaum ausführbar ist, theils auch weil es, wie schon oben gesagt, wünschenswerth schien, wenigstens den Versuch zu machen, ob es nicht möglich sei, eine feste Norm für die Aufstellung von Mineralwasseranalysen zu schaffen, war die Veranlassung, dass der Verfasser fast sämmtliche Analysen einer mehr oder weniger umfangreichen Umrechnung unterworfen hat.

Die Aufstellung einer festen Norm hat ihre bedeutenden Schwierigkeiten, weil die Ansichten über die wahre Constitution der Mineralwässer sehr abweichende sind.

Können wir doch bis jetzt nicht mit Sicherheit die einfache Frage entscheiden, ob in einem Wasser sich schwefelsaurer Kalk neben kohlensaurer Magnesia oder schwefelsaure Magnesia neben kohlensaurem Kalk vorfinde.

Die hervorragendsten Chemiker, Bunsen, Fresenius und Andere befolgen im Allgemeinen das Princip, dass sie aus den Resultaten, welche die chemische Analyse ergeben, mit der Berechnung der schwer löslichsten Verbindungen, welche in dem Wasser als vorhanden angenommen werden können, beginnend, zu den leichter löslichen fortschreiten und mit den leichtlöslichsten schliessen.

Dadurch entsteht etwa nachfolgende Reihe: Thonerde, Kieselsäure, schwefelsaurer Baryt, schwefelsaurer Strontian, kohlensaures Eisenoxydul, kohlensaures Manganoxydul, kohlensaurer Kalk (schwefelsaurer Kalk), kohlensaure Magnesia, schwefelsaures Kali, schwefelsaure Magnesia, schwefelsaures Natron, Chlornatrium, Chlorkalium, Chlorammonium, Chlorlithium, Chlorcalcium, Bromnatrium, Brommagnesium, Jodnatrium, Jodcalcium, Jodmagnesium.

Je nach den Mengenverhältnissen der Einzelbestandtheile fallen natürlich mehr oder weniger Glieder der Reihe aus oder müssen neue eintreten.

Mit geringen Abweichungen, welche weiter unten angedeutet sind, schliesst sich der Verfasser diesem Principe eng an. Bei der Berechnung folgten auf einander: Thonerde, Kieselsäure; Kohlensäure an Eisen, Mangan, Kalk, Magnesia, Natron, zu doppeltkohlensauren Salzen verrechnet; Schwefelsäure an Baryt, Strontian, Kalk, Kali, Magnesia, Natron; Chlor an Lithium, Ammonium, Natrium, Magnesium, Calcium u. s. w.

Aus Zweckmässigkeitsgründen wurde aber von dem Principe der Löslichkeit abgewichen in Bezug auf die Substanzen, welche meistens nur in geringer Menge gefunden werden. War es irgendwie möglich, so wurden Jod, Brom, Fluor, Schwefel (an eine Base gebunden), Phosphorsäure, Arsensäure, Salpetersäure, Borsäure u. s. w. stets nur an Natron; Kupfer an Schwefelsäure; Lithium, Rubidium, Caesium, Ammoniak an Chlor gebunden.

Schwefelwasserstoff ist immer als solcher angegeben, obgleich die Umrechnung zu Schwefelnatrium wohl vielfach richtiger gewesen wäre.

Die Annahme doppeltkohlensaurer Salze bedarf keiner Rechtfertigung.

Der consequenten Durchführung der oben dargelegten Principien stellten aber besonders die älteren Analysen häufig Schwierigkeiten entgegen, welche nicht immer im Sinne der aufgestellten Grundsätze gelöst werden konnten.

Einige der häufiger vorkommenden Fälle mögen zur Erläuterung dienen.

Viele ältere Chemiker, besonders Franzosen und Italiener, haben in fast allen Quellen Thonerdesalze (vorwiegend $Al_2O_3 . P_2O_5$), oft in enormer Menge gefunden.

Entsprach das vorhandene kohlensaure Natron der Säure des Thonerdesalzes vollständig, so wurde die Umrechnung auf freie Thonerde und phosphorsaures, schwefelsaures Natron u. s. w. vorgenommen, im anderen Falle unterlassen, weil die Analyse durch Umrechnung der phosphorsauren Thonerde auf Thonerde und phosphorsaures Natron, phosphorsauren Kalk und phosphorsaure Magnesia nur complicirter und noch unwahrscheinlicher geworden wäre.

Vielfach finden sich kieselsaures Natron, kieselsaurer Kalk und kieselsaure Magnesia u. s. w. auch neben freier Kieselsäure angegeben. Die Umrechnung in freie Kieselsäure und doppeltkohlensaure Salze wurde nur dann unterlassen, wenn Abwesenheit von freier Kohlensäure ausdrücklich erwähnt ist.

Schwefelcalcium ist nicht in Schwefelnatrium umgesetzt, wenn es sich um grössere Reihen ähnlich zusammengesetzter Quellen handelte, in denen die genügende Natronmenge nicht immer vorhanden war.

Quellsaure und quellsatzsaure Salze, welche in neueren Analysen nur noch selten angegeben werden, sind in doppeltkohlensaure Salze und organische Substanz zerlegt.

Für nicht ganz selten angeführte Magnesia, Eisenoxyd, Manganoxyd sind doppeltkohlensaure Oxydulsalze berechnet.

Schwefeleisen (Schwefelmangan) ist in Schwefelnatrium (Schwefelcalcium) übergeführt, wenn nicht in der Beschreibung des Wassers ausdrücklich gesagt war, dass es grünlich oder schwärzlich sei (Otschin, Braesa).

Soweit es irgendwie möglich war, ist bei der Umrechnung das oben angegebene Prinzip consequent durchgeführt. Wo sich Abweichungen finden, sind sie durch Umstände motivirt, von denen wenigstens einige vorstehend näher besprochen sind.

Zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analysen.

Um ein Mineralwasser künstlich herzustellen, ist es nothwendig, dass möglichst alle in dem natürlichen Wasser vorkommenden Bestandtheile in eine in kohlensäurefreiem Wasser lösliche Form gebracht werden.

In Wasser unlösliche Verbindungen, wie kohlensauren Kalk, kohlensaures Manganoxydul u. s. w., zu verwenden, ist nicht empfehlenswerth, da sich dieselben meistens nur schwer so rein herstellen lassen, dass sie sich vollkommen klar in kohlensäurehaltigem Wasser lösen. Nachträgliche Filtration ist in den meisten Fällen unausführbar oder doch sehr mühevoll und zeitraubend. Indessen ist die Verwendung unlöslicher Verbindungen, wie z. B. des kieselsauren Kalkes, nicht immer ganz zu vermeiden.

Eine feststehende Norm der Umrechnung lässt sich für diese Art von Analysen nicht gut aufstellen. Man muss sich eben nach dem jedesmaligen Falle richten und nur immer den oben angedeuteten Grundsatz im Auge behalten.

Die Reihenfolge der Umrechnungen würde im Allgemeinen etwa folgende sein: Jodnatrium, Bromnatrium, Schwefelnatrium (Schwefelcalcium), phosphorsaures, arsensaures, kieselsaures Natron (kieselsaurer Kalk), Chlorbarium, Chlorstrontium, Chlorlithium, Chlorammonium, Chlorcalcium; schwefelsaures Eisenoxydul, -Manganoxydul, -Magnesia, -Natron, -Kali; kohlensaure Magnesia, Natron; schwefelsaurer Kalk; Aetzkalk u. s. w.

Auch hier müssen natürlich je nach den Mengenverhältnissen der Einzelbestandtheile die mannigfaltigsten Abweichungen eintreten. Es kann sogar vorkommen, besonders bei hohem Gehalte an Thonerde und Kieselsäure, dass man selbst zu hypothetischen Verbindungen greifen muss, um alle Bestandtheile in eine Form zu bringen, welche die Möglichkeit der vollständigen Lösung wahrscheinlich macht (Kalk- und Magnesiaaluminat, lösliche Kieselsäure u. s. w.).

Es ist leicht begreiflich, dass Analysen, welche solche Künsteleien nothwendig machen, geringen oder keinen Werth besitzen.

In einigen Beziehungen unterscheiden sich die Umrechnungen in diesem Werke wesentlich von denen aller anderen Schriftsteller. Es ist niemals die Verwendung des kohlensauren Kalkes vorgeschrieben und kaum je die des schwefelsauren Kalkes. Der Verfasser hat es vorgezogen, den Theil des vorhandenen Kalkes, welcher sich nicht durch Chlor, Salpetersäure u. s. w. in leichtlösliche Form bringen liess, als Aetzkalk (Aqua Calcariae, Aqua Calcis) in Rechnung zu bringen, selbst dann, wenn er in schwefelsauren Kalk umgesetzt werden konnte, und zwar aus zwei Gründen:

1. weil sich eine Lösung des Aetzkalks leicht, schnell und von nahezu constantem Gehalte herstellen lässt, was bei einer Lösung von schwefelsaurem Kalk (Gyps) nur schwierig zu erreichen ist;

2. weil in der gleichen Menge von Aetzkalklösung eine viel bedeutendere Menge von Kalk gelöst ist, als in einer Gypslösung.

1 Theil Aetzkalk löst sich nach Bineau in 780 Theilen Wasser von 18° C. = 1.000 Aetzkalk
1 „ Gyps „ „ „ Bunsen „ 488 „ „ „ 15° C. = 0.4188 „
1 „ „ „ „ „ Poggiale „ 414 „ „ „ 20° C. = 0.4188 „

d. h. also:

In 1000 Kalkwasser von 18° C. sind enthalten 1.282 Theile Aetzkalk (Bineau).
„ „ Gypslösung „ 15° „ „ „ 0.844 „ „ (Bunsen).
„ „ „ „ „ 20° „ „ „ 0.995 „ „ (Poggiale).

Es enthält mithin eine Aetzkalklösung 40—50 % mehr Kalk gelöst, wie eine Gypslösung.

Gewisse Mineralwässer, welche sehr grosse Mengen von kohlensaurem und schwefelsaurem Kalke enthalten, lassen sich mit Hülfe von Gypslösung kaum noch herstellen, während ihre Anfertigung mit Aetzkalklösung keinerlei Schwierigkeit bietet.

Die Benutzung des Aetzkalks erklärt auch die nicht selten vorgeschriebene freie Schwefelsäure.

Wer die Verwendung des Gypses der des Aetzkalkes vorzieht, kann sich leicht die freie Schwefelsäure in Gyps umrechnen.

Metallisches Eisen findet sich vielfach angegeben. Es sind darunter entweder reines Eisenpulver, wie es im Droguenhandel vorkommt (Ferrum pulveratum vel limatum) oder, noch besser, höchst zarte Feilspähne, welche mittelst einer feinen Feile aus sorgfältig gereinigtem Clavierdraht hergestellt sind, zu verstehen.

Fein vertheiltes metallisches Eisen löst sich schnell und in viel bedeutenderer Menge, als es je in einem Mineralwasser vorkommt, in kohlensäurehaltigem Wasser, unter Entwicklung von kohlenwasserstoffhaltigem Wasserstoff.

Ferrum reductum zu verwenden, wie Hager mehrfach vorschreibt, ist durchaus zu verwerfen, weil es stets sehr erhebliche, oft überwiegende Mengen von Eisenoxyduloxyd enthält, welche in kohlensäurehaltigem Wasser sich nicht lösen.

Wenn die erforderliche Menge von Schwefelsäure vorhanden war, ist Eisen als schwefelsaures Eisenoxydul angegeben; im anderen Falle musste Salzsäure die Lösung ermöglichen.

Eisenchlorür in trockenem Zustande völlig unverändert zu erhalten, ist kaum möglich; der Verfasser hat es deshalb vorgezogen, für jeden einzelnen Fall das Eisen in der angegebenen Menge von Chlorwasserstoffsäure unter den bekannten Vorsichtsmassregeln zu lösen.

In vielen Fällen findet sich in dem natürlichen Wasser die zur Lösung des Eisens völlig ausreichende Menge von Schwefelsäure und Salzsäure nicht vor. Wenn das Gewicht der (natürlich wasserfrei angenommenen) Salzsäure nicht dasjenige des Eisens um mindestens $^1/_4$ überschreitet, ist eine vollständige Lösung nicht möglich. Der verbleibende, schon sehr fein vertheilte Rest des Eisens ist in diesem Falle mit der Lösung dem mit Kohlensäure stark gesättigten Wasser hinzuzufügen; er wird sich leicht und schnell lösen.

Dass das bei directer Lösung des Eisens im kohlensäurehaltigem Wasser sich entwickelnde übelriechende Wasserstoffgas durch Abblasen zu entfernen ist, bedarf wohl kaum der Erwähnung.

Für doppeltkohlensaure Magnesia ist in der Spezialvorschrift stets die entsprechende Menge von Magnesiawasser, welches jedem Fabrikanten bekannt ist, zu setzen.

Schwefelcalcium zerfällt bekanntlich bei der Lösung in Wasser in Calciumsulfhydrat und Aetzkalk. In allen den Fällen, in welchen Schwefelcalcium angegeben ist, muss deshalb die nicht filtrirte trübe Lösung dem Wasser hinzugefügt werden, hingegen, wenn Calciumsulfhydrat vorgeschrieben, die filtrirte Lösung des in den Anmerkungen am Fusse der Tabellen stets in entsprechender Menge angegebenen Schwefelcalciums.

Es darf wohl mit Bestimmtheit angenommen werden, dass die Mineralwasserfabrikanten sich zur leichten und genauen Abwägung oder Abmessung der zur Herstellung eines Wassers nöthigen Salze, der Lösungen derselben in den Verhältnissen von 1 : 10 : 100 : 1000 u. s. w. bedienen. Zu solchen Lösungen eignen sich natürlich nur solche Substanzen, welche durch Licht und Luft unveränderlich sind.

Einige Verbindungen, wie schwefelsaures Eisenoxydul, Schwefelnatrium u. s. w., müssen als krystallisirte Salze aufbewahrt werden. In den Tabellen sind aber alle Verbindungen als wasserfreie angegeben; es erscheint deshalb zweckmässig, nachfolgend eine kleine Zusammenstellung zu geben, welche die Umrechnung in krystallisirte Salze schnell und leicht ausführbar macht.

Die Benutzung der Tabelle ist so einfach, dass schon ein Beispiel sie erklärt.

1.374 wasserfreies schwefelsaures Eisenoxydul sind gleich 2.513 krystallisirtem schwefelsauren Eisenoxydul,

weil	1.000	= 1.8289
	0.300	= 5.487
	0.070	= 12.80
	0.004	= 7.3
	1.374	= 2.513

	Wasserfrei	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Krystallisirte Salze	Schwefelnatrium **NaS + 9 HO.**	3.07692	6.15385	9.23077	12.30769	15.38462	18.46154	21.53846	24.61539	27.69231
	Schwefelsaures Natron **NaO.SO$_3$ + 10 HO.**	2.26761	4.53521	6.80282	9.07042	11.33803	13.60563	15.87324	18.14084	20.40845
	Schwefelsaure Magnesia **MgO.SO$_3$ + 7 HO.**	2.05	4.10	6.15	8.20	10.25	12.30	14.35	16.40	18.45
	Schwefelsaures Eisenoxydul **FeO.SO$_3$ + 7 HO.**	1.82395	3.65789	5.48684	7.31579	9.14474	10.97368	12.80263	14.63158	16.46052

	Wasserfrei	1	2	3	4	5	6	7	8	9
Krystallisirte Salze	Schwefelsaures Manganoxydul **MnO.SO₃ + 4 HO.**	1.47619	2.95238	4.42857	5.90476	7.38096	8.85714	10.33333	11.80952	13.28571
	Schwefelsaures Manganoxydul, trocken bei 100 °, **MnO.SO₃ + HO.**	1.11905	2.23810	3.35714	4.47619	5.59524	6.71429	7.83333	8.95238	10.07143
	Schwefelsaures Kupferoxyd **CuO.SO₃ + 5 HO.**	1.56462	3.12924	4.69385	6.25847	7.82309	9.38770	10.95232	12.51694	14.08156
	Unterschwefligsaures Natron **NaO.S₂O₂ + 5 HO.**	1.56962	3.13924	4.70886	6.27848	7.84810	9.41772	10.98734	12.55696	14.12658
	Schwefligsaures Natron **NaO.SO₂ + 7 HO.**	2.00	4.00	6.00	8.00	10.00	12.00	14.00	16.00	18.00
	Manganchlorür **MgCl + 6 HO.**	1.57089	3.14177	4.71266	6.28354	7.85442	9.42531	10.99619	12.56708	14.13796

Die für 10 000 Theile berechneten Vorschriften lassen sich in sehr bequemer Weise, ohne Umrechnung, auch in den Ländern (wie z. B. Russland) nutzbar machen, in welchen das Decimalgewicht noch nicht eingeführt ist. Es genügt dazu ein Gewichtssatz, welcher das landesübliche Pfund in decimaler Theilung, analog dem Kilogramm = 1000 Gramm enthält. Die grösseren Theilstücke, ½ Pfund = 500, ⅕ Pfund = 200, 1/10 Pfund = 100 u. s. w. sind ohnehin als Gewichte für Decimalwaagen leicht zu erhalten; man braucht sich eben nur die kleineren und kleinsten Gewichte machen zu lassen.

Mit Hülfe der grösseren Gewichte (5, 10, 20 Pfund u. s. w.) und eines decimalen Gewichtssatzes von einem Pfunde lässt sich jede beliebige Combination leicht herstellen, ohne dass man genöthigt ist, noch die unbequeme Reduction auf Grane, Drachmen, Unzen, Pfunde vorzunehmen.

Abkürzungen und Register der häufiger citirten Autoren.

A. Ph. bedeutet Archiv der Pharmacie.
Brsch. „ Brunnenschrift.
Bu. „ Bunsen, Anleitung zur Analyse der Aschen und Mineralwässer. Heidelberg 1874.
Dg. „ Dengler, Schlesischer Bädertag 1877.
Hf. „ Helfft, Handbuch der Balneotherapie. Berlin 1874.
Hg. „ Hager, Manuale pharmaceuticum, Vol. II. Leipzig 1876.
H. P. „ Hirschfeld & Pichler, Die Bäder, Quellen und Curorte Europas. Stuttgart 1875 bis 1876. 2 Bände.
Hy. „ Heyfelder, Heilquellen Württembergs. Stuttgart 1840.
JH. „ Jochheim, Mineralquellen Hessens. Erlangen 1878.
Jo. „ Ad. Joanne & A. le Pileur. Les bains d'Europe. Paris 1880.
Ksch. „ Kisch, Jahrbuch der Balneologie.
L. „ Lersch, Einleitung in die Mineralquellenlehre. Erlangen 1857.
Laz. bedeutet Lazari, Pyrenaenbäder. Dessau 1855.
L. H. „ Liebig, Handwörterbuch der Chemie.
M. A. „ Meyer-Ahrens, Die Heilquellen und Curorte der Schweiz. Zürich 1860.
Pf. „ Pfeiffer, Thüringens Bade- und Curorte. Wien 1872.
Rb. „ Rubio, Tratado completo de las fuentes minerales de España. Madrid 1853.
S. „ Simon, die Heilquellen Europas. Berlin 1839.
Schv. „ Schivardi, Guida alle acque minerali d'Italia. Milano 1875.
Sg. „ Seegen, Handbuch der Heilquellenlehre.
S. L. „ Sénac-Lagrange, Etudes sur Cauterets. Paris 1875.
Val. „ Valentiner, Handbuch der Balneotherapie. Berlin 1873.
Zk. „ Zinkeisen, Compendium der Balneotherapie, 1875.

Tabelle zur Umrechnung
der wasserfreien doppeltkohlensauren Salze in einfachkohlensaure Salze.

(Die Kohlensäure dient zur Controlle der Richtigkeit der Umrechnungen.)

	Wasserfreie doppeltkohlensaure Salze.	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.
Einfachkohlensaure Salze.	Kohlensaures Kali, $KaO.CO_2$	0.758242	1.516484	2.274725	3.032967	3.791209	4.549451	5.307692	6.065934	6.824176
	Kohlensäure, CO_2	*0.241758*	*0.483516*	*0.725275*	*0.967033*	*1.208791*	*1.450549*	*1.692308*	*1.934066*	*2.175824*
	Kohlensaures Natron, $NaO\ CO_2$	0.706667	1.413333	2.120000	2.826667	3.533333	4.240000	4.946667	5.653333	6.360000
	Kohlensäure, CO_2	*0.293333*	*0.586667*	*0.880000*	*1.173333*	*1.466667*	*1.760000*	*2.053333*	*2.346667*	*2.640000*
	Kohlensaures Ammoniak, $NH_4O\ CO_2$	0.685714	1.371429	2.057143	2.742857	3.428571	4.114286	4.800000	5.485714	6.171429
	Kohlensäure, CO_2	*0.314286*	*0.628571*	*0.942857*	*1.257143*	*1.571429*	*1.885714*	*2.200000*	*2.514286*	*2.828571*
	Kohlensaures Lithion, $LiO.CO_2$	0.627119	1.254237	1.881356	2.508475	3.135593	3.762712	4.389830	5.016949	5.644068
	Kohlensäure, CO_2	*0.372881*	*0.745763*	*1.118644*	*1.491525*	*1.864407*	*2.237288*	*2.610170*	*2.983051*	*3.355932*
	Kohlensaure Magnesia, $MgO\ CO_2$	0.656250	1.312500	1.968750	2.625000	3.281250	3.937500	4.593750	5.250000	5.906250
	Kohlensäure, CO_2	*0.343750*	*0.687500*	*1.031250*	*1.375000*	*1.718750*	*2.062500*	*2.406250*	*2.750000*	*3.093750*
	Kohlensaurer Kalk, $CaO\ CO_2$	0.694444	1.388889	2.083333	2.777778	3.472222	4.166667	4.861111	5.555556	6.250000
	Kohlensäure, CO_2	*0.305556*	*0.611111*	*0.916667*	*1.222222*	*1.527778*	*1.833333*	*2.138889*	*2.444444*	*2.750000*
	Kohlensaurer, Strontian $SrO.CO_2$	0.770115	1.540230	2.310345	3.080460	3.850575	4.620690	5.390805	6.160920	6.931035
	Kohlensäure, CO_2	*0.229885*	*0.459770*	*0.689655*	*0.919540*	*1.149425*	*1.379310*	*1.609195*	*1.839080*	*2.068965*
	Kohlensaurer Baryt, $BaO.CO_2$	0.817427	1.634855	2.452282	3.269710	4.087137	4.904564	5.721992	6.539419	7.356846
	Kohlensäure, CO_2	*0.182573*	*0.365145*	*0.547718*	*0.730290*	*0.912863*	*1.095436*	*1.278008*	*1.460581*	*1.643154*
	Kohlensaures Eisenoxydul, $FeO.CO_2$	0.725	1.450	2.175	2.900	3.625	4.350	5.075	5.800	6.525
	Kohlensäure, CO_2	*0.275*	*0.550*	*0.825*	*1.100*	*1.375*	*1.650*	*1.925*	*2.200*	*2.475*
	Kohlensaures Manganoxydul, $MnO.CO_2$	0.723618	1.447236	2.170854	2.894472	3.618090	4.341708	5.065326	5.788945	6.512562
	Kohlensäure, CO_2	*0.276382*	*0.552764*	*0.829146*	*1.105528*	*1.381910*	*1.658292*	*1.934674*	*2.211055*	*2.487438*

Tabelle zur Umrechnung
der wasserfreien doppeltkohlensauren Salze in wasserhaltige doppeltkohlensaure Salze.

(Der Wassergehalt dient zur Controlle der Richtigkeit der Umrechnungen.)

Wasserfrei.	1.	2.	3.	4.	5.	6.	7.	8.	9.
Wasserhaltige doppeltkohlensaure Salze.									
Doppeltkohlensaures Kali, $KaO.HO.2CO_2$	1.098901	2.197802	3.296703	4.395604	5.494505	6.593407	7.692308	8.791209	9.890110
Wasser, HO	*0.098901*	*0.197802*	*0.296703*	*0.395604*	*0.494505*	*0.593407*	*0.692308*	*0.791209*	*0.890110*
Doppeltkohlensaures Natron, $NaO.HO\ 2CO_2$	1.12	2.24	3.36	4.48	5.60	6.72	7.84	8.96	10.08
Wasser, HO	*0.12*	*0.24*	*0.36*	*0.48*	*0.60*	*0.72*	*0.84*	*0.96*	*1.08*
Doppeltkohlensaures Ammoniak, $NH_4O.HO.2CO_2$	1.128571	2.257143	3.385714	4.514286	5.642857	6.771429	7.900000	9.028571	10.157143
Wasser, HO	*0.128571*	*0.257143*	*0.385714*	*0.514286*	*0.642857*	*0.771429*	*0.900000*	*1.028571*	*1.157143*
Doppeltkohlensaures Lithion, $LiO.HO\ 2CO_2$	1.152542	2.305085	3.457627	4.610169	5.762712	6.915254	8.067797	9.220339	10.372881
Wasser, HO	*0.152542*	*0.305085*	*0.457627*	*0.610169*	*0.762712*	*0.915254*	*1.067797*	*1.220339*	*1.372881*
Doppeltkohlensaure Magnesia, $MgO\ HO.2CO_2$	1.140625	2.281250	3.421875	4.562500	5.703125	6.843750	7.984375	9.125000	10.265625
Wasser, HO	*0.140625*	*0.281250*	*0.421875*	*0.562500*	*0.703125*	*0.843750*	*0.984375*	*1.125000*	*1.265625*
Doppeltkohlensaurer Kalk, $CaO.HO.2CO_2$	1.1250	2.2500	3.37500	4.5000	5.6250	6.7500	7.87500	9.0000	10.1250
Wasser, HO	*0.1250*	*0.2500*	*0.37500*	*0.5000*	*0.6250*	*0.7500*	*0.87500*	*1.0000*	*1.1250*
Doppeltkohlensaurer Strontian $SrO\ HO\ 2CO_2$	1.094044	2.188088	3.282132	4.376176	5.470220	6.564263	7.658307	8.752351	9.846395
Wasser, HO	*0.094044*	*0.188088*	*0.282132*	*0.376176*	*0.470220*	*0.564263*	*0.658307*	*0.752351*	*0.846395*
Doppeltkohlensaurer Baryt, $BaO.HO.2CO_2$	1.074689	2.149378	3.224066	4.298755	5.373444	3.448133	7.522822	8.597510	9.672199
Wasser, HO	*0.074689*	*0.149378*	*0.224066*	*0.298755*	*0.373444*	*0.448133*	*0.522822*	*0.597510*	*0.672199*
Doppeltkohlensaures Eisenoxydul, $FeO\ HO\ 2CO_2$	1.1125	2.2250	3.3375	4.4500	5.5625	6.6750	7.7875	8.9000	10.0125
Wasser, HO	*0.1125*	*0.2250*	*0.3375*	*0.4500*	*0.5625*	*0.6750*	*0.7875*	*0.9000*	*1.0125*
Doppeltkohlensaures Manganoxydul, $MnO.HO\ 2CO_2$	1.113065	2.226131	3.339196	4.452261	5.565327	6.678392	7.791457	8.904522	10.017588
Wasser, HO	*0.113065*	*0.226131*	*0.339196*	*0.452261*	*0.565327*	*0.678392*	*0.791457*	*0.904522*	*1.017588*

Inhalts-Verzeichniss

nach Ländern geordnet.

Afrika.

Hammam-Gorbos, Tunis.
Hammam-Lif, Tunis.
Hammam - bou - Hadjar, Algier.

Amerika.

Jeddes, Ver. Staaten.
Leon, St., Canada.
Liverpool, Ver. Staaten.
Paipa, Neugranada.
Salina, Ver. Staat.
Syracuse, Ver. Staat.

Asien.

Brussa, Kleinasien.
Lidja - Tschesme, Kleinasien.
Sungi Paët, Java.
Surabaya, Java.

Europa.

Belgien.

Blanchimont.
Malmedi.
Marimont.
Spaa.
Tongern, Tongres.

Deutschland.

Altenburg.

Meuselwitz.
Ronneburg.

Anhalt.

Alexisbad, Suderode.
Zerbst.

Baden.

Antogast.
Baden-Baden.
Badenweiler.
Bruchsal.
Dürrheim.
Erlenbad.
Freyersbach.
Grenzach.
Griesbach.
Grunern.
Hubbad.
Karlshafen.
Karlsruhe.
Langenbrücken, Amalienb.
Lichtenthal.
Mingolsheim.
Müllheim.
Niederhall.
Obersasbach.
Oppenau.
Petersthal.
Rippoldsau.
Rothenfels.
Säckingen.
Sulzbach.
Ueberlingen.
Vogtsburg.
Weinheim.
Wiesloch.
Wolfach.
Zaisenhausen.

Bayern.

Abach.
Abensberg.
Achaz, Agatiusbrunnen, Wasserburg.
Aschselmannstein, Berchtesgaden, Kirchberg, Reichenhall, Rosenheim, Traunstein.
Adelholzen.
Aibling.
Aich.
Alexanderbad.
Allmannshausen.
Alt - Oetting, Wildbad St. Georgen.
Annabrunnen, Schwindeck.
Au.
Augsburg.
Bocklet.
Brückenau.
Dürkheim.
Empfing.
Eschelloh.
Feldafing.
Gögging.
Goldbach.
Greifenberg.
Gretenberg.
Griesbad.
Gross-Albertshofen.
Hardeck.
Hassfurt.
Heilbrunn.
Hochberg.
Höhenstadt.
Hohenberg.
Kainzenbad.
Kellberg.
Kirchberg.
Kissingen.
Kleverer-Bad.
Klingenbad.
Kochel.
Kohlgrub.
Kondrau.
Kothen.
Krankenheil-Tölz.
Kreuth.
Krumbach.
Langenau.
Lendershausen.
Leutstetten.
Marching.
Mindelheim.
Moching.
Mühldorf.
Münchshofen.
Neuhaus bei Neustadt a. d. S.
Neumarkt.
Nördlingen.
Orb.
Peissenburg, Heilbad Sulz.
Rosenheim.
Rothenburg a. Tauber.

Schachenbad.
Schäftlarn.
Schillingsfürst.
Sennfeld.
Seon.
Sippenau.
Sodenthal, Soden b. Aschaff.
Steben.
Sulzbrunn.
Tannenbrunnen.
Tiefenbach.
Vilsbiburg.
Weissenburg.
Wemding.
Wiesau.
Wipfeld, Ludwigsbad.
Wörth.

Braunschweig.

Benzingerode.
Edemissen.
Gandersheim, Herzog Ludolfs-Bad.
Harzburg.
Helmstedt.

Elsass-Lothringen.

Brumath.
Niederbronn.
Rosheim.
Sultzbach.
Sultzmatt.
Sulz u. Wald.
Sulzbad.
St. Ulrich.

Hessen-Darmstadt.

Auerbach.
Berstadt.
Bickenbach.
Büdingen.
Echzell.
Fauerbach.
Griesheim.
Grosskarben.
Neuschwalheim.
Niederrossbach.
Nierstein.
Oberhergern.
Offenstein.
Okarben.
Salzhausen.
Schlitz.
Schwalheim a. d. Horhoff.
Schwalheim b. Nauheim.
Staden.
Steinfurt.
Traishorloff.
Vilbel.
Wimpfen.

Koburg-Gotha.

Elgersburg.
Grub.

Lippe-Detmold.

Meinberg.
Salzuflen.

Lippe-Schaumburg.

Eilsen.

Mecklenburg-Schwerin

Doberan.
Goldberg.
Parchim.
Stavenhagen.
Sülz.

Meiningen.

Friedrichshall.
Grundhof.
Liebenstein.
Salzungen.
Steinheyde.

Oldenburg-Birkenfeld.

Hambach.
Schwollen.

Preussen.

Aachen, Rheinprovinz.
Alach, Thüringen.
Alt-Haida, Schlesien.
Altwasser, Schlesien.
Anhalt-Schaumburg, Hess.-Nassau.
Apollinarisbr., Rheinpr.
Artern, Thüringen.
Assmannshausen, Hessen-Nassau.
Bassenheim, Rheinprovinz.
Bellberg, Sachsen.
Bentheim, Hannover.
Bertrich, Rheinprovinz.
Bibra, Thüringen.
Birresborn, Rheinprovinz.
Biskirchen, Rheinprovinz.
Bodenfelde, Hannover.
Boppard, Rheinprovinz.
Brammstädt, Holstein.
Braubach, Hess.-Nassau.
Bruchhäuser, Westphalen.
Bukowine, Schlesien.
Burgbrohl, Rheinprovinz.
Burtscheid, Rheinprovinz.
Charlottenbrunnen, Schles.
Charlottenburg, Brandenb.
Colberg, Pommern.
Cudowa, Schlesien.
Czarkow, Schlesien.
Dober, Schlesien.
Dorfgeismar, Hess.-Nass.
Driburg, Westphalen.
Dürrenberg, Sachsen.
Egestorffshall, Hannover.
Ehrenbreitstein, Rheinpr.
Eimbeck, Hannover.
Elmen, Sachsen.
Ems, Hessen-Nassau.
Eppenhausen, Westphalen.
Erfurt, Thüringen.
Essen, Hannover.
Fachingen, Hessen-Nassau.
Falkenberg, Schlesien.
Fiestel, Westphalen.
Flinsberg, Schlesien.
Frankfurt a. M., Hessen-N.
Frankfurt a. O., Brandenbg.
Freienwalde, Brandenburg.
Geilnau, Hessen-Nassau.
Gerolstein, Rheinprovinz.
Gleesthal, Rheinprovinz.
Gleissen, Brandenburg.
Goczalkowitz, Schlesien.
Godelheim, Westphalen.
Godesberg, Rheinprovinz.
Grauhof, Hannover.
Grosslüder, Hessen-Nassau.
Grüben, Schlesien.
Halle, Sachsen.
Hanau, Hessen-Nassau.
Hechingen, Hohenzollern.
Heilstein, Rheinprovinz.
Heinrichsbrunnen, Schles.
Heldrungen, Sachsen.
Heppingen, Rheinprovinz.
Hermannsborn, Westphal.
Hiddingen, Hannover.
Hochstätten, Hessen-Nass.
Hofgeismar, Hessen-Nass.
Holzhausen, Hessen-Nass.
Holzhausen, Westphalen.
Homburg v. d. Höhe, Hess.-Nassau.
Hubertusbrunnen, Sachsen.
Imnau, Hohenzollern.
Johannesberg, Hess.-Nass.
Kärlich, Rheinprovinz.
Karlsthal, Hohenzollern.
Kobern, Rheinprovinz.
Königsborn, Westphalen.
Königsdorf Jastrzemb, Schlesien.
Königshütte, Schlesien.
Kösen, Thüringen.
Kond, Rheinprovinz.
Kreuznach, Rheinprovinz.
Kronthal, Hessen-Nassau.
Laer, Westphalen.
Lamscheid, Rheinprovinz.
Landeck, Schlesien.
Langenau, Nieder-, Schles.
Landskron, Rheinprovinz.
Langensalza, Thüringen.
Langenschwalbach, Hess.-Nassau.
Lauchstädt, Sachsen.
Limmer, Hannover.
Lindenholzhausen, Hessen-Nassau.
Lippspringe, Westphalen.
Marienfels, Hessen-Nassau.
Mathias, St., Rheinprovinz.
Mayen, Rheinprovinz.
Melle, Hannover.
Memelsen, Hessen-Nassau.
Möllendorf, Sachsen.
Montabaur, Hessen-Nassau.
Morsleben, Sachsen.
Münsterberg, Schlesien.
Muskau, Schlesien.
Nammen, Westphalen.
Nauheim, Hessen-Nassau.
Naumburg a. Bober, Schles.
Nenndorf, Hessen-Nassau.
Neuenahr, Beul, Rheinprov.
Neuenhain, Hessen-Nassau.
Neumünster, Holstein.
Neuragozzi, Sachsen.
Neuselters, Hessen-Nassau.
Niedermendig, Rheinprov.
Niederselters, Hessen-Nass.
Northeim, Hannover.
Oberlahnstein, Hess.-Nass.
Obermendig, Rheinprov.
Oberselters, Hessen-Nass.
Oeynhausen, Rehme, Westphalen.
Oldesloë, Holstein.
Oppenheim, Hessen-Nass.
Osnabrück, Hannover.
Osthofen, Hessen-Nassau.
Ottensen, Holstein.
Paderborn, Inselbad, Westphalen.
Polzin, Pommern.
Prenzlau, Uckermark.
Recklingshausen, Westph.
Rehburg, Hannover.
Reinerz, Schlesien.
Rhense, Rheinprovinz.
Riestedt, Sachsen.
Rodenberg, Hessen-Nassau.
Roisdorf, Rheinprovinz.
Rothenfelde, Hannover.
Rückershausen, Hessen-N.
Ründeroth, Rheinprovinz.
Salzbrunn, Schlesien.
Salzschlirf, Hessen-Nassau.
Salzig, Rheinprovinz.
Schlangenbad, Hess.-Nass
Schmalkalden, Thüringen.
Schwarzbach, Schlesien.
Schwelm, Westphalen.

Seebruch, Valldorf, Westph.
Sinzig, Rheinprovinz.
Soden a. Taunus, Hess.-N.
Soest, Westphalen.
Sooden-Allendorf, Hess.-N.
Sooldorf, Hessen-Nassau.
Suhl, Thüringen.
Tatenhausen, Westphalen.
Tennstädt, Sachsen.
Tönnisstein, Rheinprovinz.
Uhlemühle, Hannover.
Vinsbeck, Westphalen.
Vlotho, Westphalen.
Warmbrunn, Schlesien.
Wassenach, Rheinprovinz.
Wehr, Rheinprovinz.
Weilbach, Hessen-Nassau.
Weiler, Rheinprovinz.
Welbsleben, Sachsen.
Werne, Westphalen.
Weyhers, Hessen-Nassau.
Wiesau, Schlesien.
Wiesbaden, Hessen-Nassau.
Wilhelmsbad bei Aschersleben, Sachsen.
Wilhelmsbad, Schlesien.
Winzlar, Hannover.
Wisselheim, Hessen-Nass.

Reuss.

Geroldsgrün.
Heinrichshall.
Lobenstein.

Sachsen.

Annaberg.
Augustusbad, Radeberg.
Augustusbrunnen.
Berggieshübel.
Buschbad.
Dresden.
Elster.
Georgenbad.
Geringswalde.
Gottleuba.
Gruben.
Hohenstein.
Lausigk.
Loebau.
Oberbrambach.
Pausa.
Reiboldsgrün.
Reichenau.
Rosswein.
Sachsenfeld.
Schandau.
Schönberg.
Schmeckwitz.
Sohl.
Tharand.
Wolkenstein.

Schwarzburg-Rudolstadt.

Frankenhausen.
Rudolstadt.

Schwarzburg-Sondershausen.

Arnstadt.
Günthersbad.
Sondershausen.

Waldeck.

Kleinern.
Pyrmont.
Wildungen.

Weimar-Eisenach.

Berka.
Göschwitz.
Jena.
Kreuzburg.
Rastenberg.
Ruhla.
Stotternheim.
Sulza.
Vippach-Edelhausen.
Weimar.

Württemberg.

Bahlingen.
Berg.
Blaesibad.
Boll.
Calw.
Cannstatt.
Christenhofbad.
Crailsheim.
Deinach.
Dizenbach.
Giengen.
Göppingen.
Hall.
Jaxtfeld.
Jordanbad.
Kirchheim u. Teck.
Krähenbad.
Liebenzell.
Mergentheim.
Nagold.
Neustädter Bad.
Niedernau.
Nieratz.
Offenau.
Ohmenhausen.
Reutlingen.
Rietenau.
Roigheim.
Schwenningen.
Sebastiansweiler.
Sulz am Neckar.
Theusser Bad.
Tübingen.
Überkingen.
Wildbad.
Wilhelmshall.
Winterbach.

England.

Airthrey.
Ashby.
Bath.
Butterby.
Buxton.
Cheltenham.
Clifton.
Dumblane.
Fordel.
Gisland.
Harrowgate.
Hartfell.
Holbeck.
Holywell.
Inverleithen.
Kilburn.
Leamington.
Llandrindod-Wells.
Malvern.
Moffat.
Redruth.
Sandrock.
Scarborough.
Strathpfeffer.
Tunbridge-Wells.
Vicaris-bridge.
Windsor-Forrest.
Wingfield.

Frankreich.

Aix-les-Bains, Savoie.
Aix-en-Provence, Bouche-du-Rhône.
St. Alban, Loire.
Alet, Aude.
Allevard, Isère.
Amand, Nord.
Amélie-les-Bains, Pyr. or.
Amphion, Haute-Savoie.
Antoine de Guagno, Corse.
Audinac, Ariége.
Aulus, Ariége.
Aumale, Seine-infér.
Auteuil, Seine.
Avesne, Hérault.
Ax, Ariége.
Bagnères-de-Bigorre, Hautes-Pyr.
Bagnères-de-Luchon, Hautes-Pyr.
Bagnoles, Orne.
Bagnols-les-Bains, Lozère.
Bains-en-Vosges, Vosges.
Balaruc, Hérault.
Bandonneau, Drôme.
Barbazan, Haute-Garonne.
Barbotan, Gers.
Barèges, Hautes-Pyrén.
Bauche, Savoie.
Betaille, Corrèze.
Billizai, Sèvres.
Bleville, Seine-infér.
Bois-Plan, Savoie.
Boulogne s. Mer, Pas-de-Calais.
Boulou, Hautes-Pyrén.
Bourbon-Lancy, Saône.
Bourbon - l'Archambault, Allier.
Bourbonne - les - Bains, Marne.
Bourboule, la, Puy-de-Dôme.
Bretonnière, Drôme.
Brides, Savoie.
Bussang, Vosges.
Businargues, Hérault.
Caldaniccia, Corse.
Calle, Haute-Savoie.
Camarès, Aveyron.
Cambo, Basses-Pyrén.
Campagne, Aude.
Capvern, Hautes-Pyrén.
Castéra-Verduzan, Gers.
Cauterets, Hautes-Pyrén.
Cauvalat - lès - le - Vigan, Gard.
Celles, Ardèche.
Challes, Savoie.
Chamalières, Puy-de-Dôme.
Chamounix, Savoie.
Chapelle-Godefroy, Aube.
Charbonnières, Rhône.
Château-Gontier, Mayenne.
Chateauneuf, Puy-de-Dôme.
Châteldon, Puy-de-Dôme.
Châtelguyon, Puy-de-Dôme.
Chaudes-Aigues, Cantal.
Christau, St., Basses-Pyrén.
Clermont-Ferrand, Puy-de-Dôme.
Coëze, Coise, Savoie.
Condillac, Drôme.
Contrexeville, Vosges.
Cransac, Aveyron.
Cusset, Allier.
Dax, Landes.
Digne, Basses-Alpes.
Dinan, Côtes-du-Nord.
Dolaincourt, Vosges.
Eaux-bonnes, Basses-Pyr.
Eaux-chaudes, Basses-Pyr.
Ebeaupin, Loire-infér.
Encausse, Garonne.
Enghien-les-Bains, Seine-et-Oise.
Epinay, Seine-infér.
Escaldas, Pyrén.-orient.

Eugenie-les-Bains, Landes.
Euzet, Gard.
Evaux, Creuse.
Evian, Haute-Savoie.
Feron, Nord.
Fodray, Haute-Saône.
Foncaude, Hérault.
Foncirgue, Ariége.
Fontaine de Juvence, Seine-infér.
Fontaine des Sarrazins, Marne.
Forges, Seine-infér.
Galmier, St., Loire.
Gamarde, Landes.
Gazost, Hautes-Pyrén.
Gervais, St., Hautes-Savoie.
Gournay, Seine-infér.
Grande Rive, La, Haute-Savoie.
Gréoulx, Basses Alpes.
Guillon, Doubs.
Hauterive, Allier.
Honoré, St., Nièvre.
Houcheloup, Vosges.
Jouhe, Jura.
Laifour, Lot.
Lalizolle, Allier.
Laurent-les-Bains, Ardèche.
Lille, Nord.
Luxeuil, Haute-Saône.
Madelaine de Flourens, Garonne.
Madeleine, Hérault.
Malon, Seine-infér.
Malou, La, Hérault.
Marie, St., Hautes-Pyrén.
Marlioz, Savoie.
Maurice, St., Puy-de-Dôme.
Mézières, Ariége.
Molitg, Pyrén.-orient.
Monestier-de-Briançon, Hautes-Alpes.
Montbrison, Loire.
Mont-Dore, Puy-de-Dôme.
Montferrand, Aude.
Mont-Lignon, Seine-et-Oise.
Montmirail, Vaucluse.
Montpezat, Ardèche.
Motte, La, Isère.
Nancy, Meurthe.
Nectaire, St., Puy-de-Dôme.
Néris, Allier.
Neyrac, Ardèche.
Olette, Pyrén.-orient.
Orezza, Corse.
Pandraux, Haute-Loire.
Pardoux & La Trollière, Allier.
Parize, St., Nièvre.
Passy, Seine.
Perrière, La, Savoie.
Pietrapola, Corse.
Plaine, La, Loire-infér.
Plan-de-Phazy, Hautes-Alpes.
Plombières, Vosges.
Pont-à-Mousson, Meurthe.
Pont-Gibaud, Puy-de-Dôme.
Pornic, Loire-infér.
Pougues, Nièvre.
Pouillon, Landes.
Préchac, Landes.
Preste, La, Pyrén.-orient.
Provins, Seine-et-Marne.
Puzzichello, Corse.
Régal, Ardèche.
Rieu-Majou, Hérault.
Roche-Pozay, Vienne.
Royat, Puy-de-Dôme.
Roye, Oise.
Ruillé.
Sail-les-Bains, Loire.
Sail-sous-Couzan, Loire.
Saleich, Haute-Garonne.
Salies, Haute-Garonne.
Salies-de-Béarn, Basses-Pyrén.
Salins, Jura.
Salins-Moutiers, Savoie.
Santenay, Côte-d'Or.
Saubuse, Landes.
Sauveur, St., Hautes-Pyr.
Sermaize, Marne.
Siradan, Hautes-Pyrén.
Tarascon, Ariége.
Tercis, Landes.
Tessière-la-Boulie, Cantal.
Thuez, Pyrén.-orient.
Trebas, Tarn.
Uriage, Isère.
Ussat, Ariége.
Vals, Ardèche.
Vernet, Le, Pyrén.-orient.
Vic-sur-Cère, Cantal.
Vichy, Allier.
Vinça, Pyrén.-orient.
Visos, Hautes-Pyrén.
Vittel, Vosges.

Griechenland.

Aedepsos, Airipos.
Aegina.
Angelo, St.
Galaxidion.
Gythium.
Hermione.
Kalauria.
Katharsion.
Kenchreae.
Kythnos.
Laurion.
Lebetzoba, Levezu.
Lesbos.
Letantus.
Lintzi, Klemutzi.
Luca.
Melos.
Methana, Kato-Muska.
Paros.
Patradschik, Hypate.
Pelcikiton.
Tenos.
Thera.
Thermia.
Thermopylae.
Vonitza.

Holland.

Mondorf.

Italien.

Abano, Padua.
Acqui, Alessandria.
Agnese, St., Arezzo.
Aitora, Pisa.
Albino di Montepulciano, Siena.
Alcamo, Sicilien.
Ali, Sicilien.
Alica, Pisa.
Allegrezza, Bronia, Tosc.
Allume, Insel Giglio.
Anguillara.
Arezzo.
Armajolo, Pisa.
Asciano, Siena.
Asinalunga, Siena.
Averno, Lago d', Siena.
Avignone, balnea d'.
Baccanella, Pisa.
Bagni a Acqua, Pisa.
Bagni a Morba, Pisa.
Bagno di Miemo, Pisa.
Berbenno, Bergamo.
Bergallo, Lucca.
Bertinoro, Forli.
Boario, Brescia.
Boccheggiano, Siena.
Bormio, Veltlin.
Borra, Florenz.
Borro di Caprenne, Toscana.
Bovegno, Brescia.
Bottaccio, Toscana.
Brisighella, Ravenna.
Bucca dei Fiori, Toscana.
Burrone, Toscana.
Buyhuto, Sicilien.
Caldane, Toscana.
Caldanelle, Toscana.
Caldiero, Verona.
Caldine, Toscana.
Calliano, Alessandria.
Calvello, Toscana.
Canal grosso, Toscana.
Caprifico di Valaspra, Pisa.
Casale, Toscana.
Casanuova, Toscana.
Casa Stronchino, Toscana.
Casciana, Pisa.
Casciani, Siena.
Casciano, Grosseto.
Casiola, Toscana.
Castel Doria, Sardinien.
Castellamare di Stabia Neapel.
Castelletto-Mascagni, Tosc.
Castelletto d'Orba, Piemont.
Castrocaro, Toscana.
Caterina, St., Veltlin.
Cava, Toscana.
Cecinella, Toscana.
Cefalu, Sicilien.
Celentino, Trentino.
Cesalpino, Arezzo.
Cetona, Toscana.
Chianciano, Siena.
Chitignano, Arezzo.
Ciciano, Siena.
Cinciano, Toscana.
Citta di Castello, Toscana.
Civillina, Vicenza.
Civitavecchia, Rom.
Colombano, San, Brescia.
Colombano al Lambro, Mail.
Courmayeur, Turin.
Craveggia, Novara.
Crucca, Sardinien.
Dovadola, Florenz.
Dofana, Toscana.
Edificio del Vetriolo, Tosc.
Fedele, San, Siena.
Ferentino, Rom.
Filetta, Toscana.
Filippo, San, Toscana.
Fogna Tenuta del Cotone, Toscana.
Fontaccia, Toscana.
Fontana dell' Arò, Casale.
Fossino, Toscana.
Fosso degli Ontani, Toscana.
Gagliana, Toscana.
Galleraje, Toscana.
Gavorano, Toscana.
Genis, Genesio, Piemont.
Giglio, Insel.
Giunco Marino, Toscana.
Gonda, St., Toscana.
Jano, Modena.
Ischia, Insel.
Lama, Siena.
Laterina, Toscana.
Leccia, Siena.
Leopoldo, San, Toscana.

Levana, Toscana.
Livorno, Toscana.
Lu, Piemont.
Lucca, bagni di, Lucca.
Macerato, Toscana.
Madonna a Papiano, Tosc.
Madonna di tre Fiumi, Tosc.
Marziale, Toscana.
Masino, Veltlin.
Mercantale, Toscana.
Michele delle Formichi, Toscana.
Moggiona, Toscana.
Momialla, Toscana.
Monsummano, Lucca.
Montalceto, Toscana.
Mont'amiata, Toscana.
Monte Alfeo, Pavia.
Montecatini, Lucca.
Monte Perego, Cremona.
Monte Rotondo, Toscana.
Montione di Piombino, Tosc.
Mortajone, Toscana.
Neapel, Neapel.
Nocera Umbra, Perugia.
Omobono, St., Bergamo.
Palazzo al Piano, Toscana.
Paterno, Sicilien.
Pejo, Trentino.
Pelaghe di Monte Rotondo, Toscana.
Pelago, Podere del Bagno, Toscana.
Pellegrino, San, Bergamo.
Penna, Teramo.
Pergine, Toscana.
Pertino, Romagna.
Pescille, Toscana.
Petriolo, Toscana.
Pillo, Toscana.
Pisa, San Giuliano, Toscana.
Pisciarelli, Stufe di, Neapel.
Pitigliano, Toscana.
Ponte a Manzone, Ravenna.
Ponte dell' Annunziata, Massa.
Pontedera, Toscana.
Poggio-bonsi, Toscana.
Poggio-Curatele, Toscana.
Porretta, La, Bologna.
Pozzuoli, Neapel.
Pré, St.-Didier, Turin.
Petriolo, Toscana.
Querzola, Calabr. ult.
Ragusa, Sicilien.
Rapolano, Toscana.
Recoaro, Vicenza.
Riguardio, Toscana.
Rio, Elba.
Riolo, Ravenna.
Rio meo, Vernio.
Rivanazzano, Voghera.
Rom.
Rombole, Siena.
Roselle, Grosseto.
Rostona, Toscana.
Salceti, Toscana.
Salerno, Neapel.
Salsomaggiore, Parma.
Sarteano, Toscana.
Sassodi Maremma, Grosseto.
Saturnia, Toscana.
Sciacca, Sicilien.
Sclafani, Sicilien.
Segesta, Sicilien.
Seraglio, Siena.
Seravalle, Toscana.
Siena, Siena.
Sigliano, Toscana.
Sprofondo, Massa.
Staggia, Toscana.
Tabiano, Parma.
Talamonaccio, Toscana.
Tartavalle, Sondrio.
Termini, Sicilien.
Tolfa, Romagna.
Torre dell' Annunziata, Neapel.
Trescore, Bergamo.
Tritoli, Neapel.
Valdagno, Vicenza.
Valdieri, Cuneo.
Valli di Diavolo, Toscana.
Venele, Toscana.
Verrazano, Toscana.
Vescove, Grosseto.
Vialla, Firenzola.
Vicarello, Civitavecchia.
Vinadio, Cuneo.
Vincent, St., Turin.
Viterbo, Rom.
Vittoria, Siena.
Vittorio, Undine.
Volterra, Pisa.

Oesterreich.

Ajnácskö, Ungarn.
Alap, Ungarn.
All-Gyogy, Ungarn.
Alsó-Keked, Ungarn.
Alsó-Micsinye, Ungarn.
Alsó-Sebes, Ungarn.
Alsó-Vatza, Ungarn.
Altsohl, Zólyom, Ungarn.
Andelsbuch, Vorarlberg.
Andersdorf, Böhmen.
Aranyos, Ungarn.
Atya, Ungarn.
Aussee, Steiermark.
Baden, Wien.
Balf, Wolfs, Wolfsbad, Ung.
Baratz, Baracza, Ungarn.
Bartfa, Bartfeld, Ungarn.
Bassen, Ungarn.
Bazuch, Ungarn.
Bikszad, Ungarn.
Bilin, Böhmen.
Böbrka, Galizien.
Bodack, Ungarn.
Boesing, Ungarn.
Borsáros, Siebenbürgen.
Bor-Volgi, Kroatien.
Borszék, Ungarn.
Brüx, Böhmen.
Brusznó, Ungarn.
Bugyogó, Ungarn.
Busk, Galizien.
Buzias, Ungarn.
Comano, Tyrol.
Czako, Honth
Czigelka, Ungarn.
Daruvar, Slavonien.
Deutsch-Altenburg, Nied.-Oesterreich.
Deutsch-Kreuz, Ungarn.
Dorna-Kandreny, Bukowin.
Dorna-Watra, Bukowina.
Ebriach, Kärnthen.
Einöd, Kärnthen.
Eisenkappel, Kärnthen.
Elöpatak, Arapatak, Ung.
Farkas-Mesö, Siebenbürg.
Fella-Thal, Kärnthen.
Fortyogó, Siebenbürgen.
Franzensbad, Eger, Böhm.
Fuered, Ungarn.
Galthof, Mähren.
Gastein, Salzburg.
Gath, Ungarn.
Georgen, St., Ungarn.
Gieshübl-Puchstein, Böhm.
Gleichenberg, Steiermark.
Gmunden, Oberösterreich.
Gortwa-Kisfalú, Ungarn.
Gran, Ungarn.
Grosswardein, Ungarn.
Grosswunitz, Böhmen.
Gyüzy, Ungarn.
Hall, Oberösterreich.
Hall, Tyrol.
Harkányi, Ungarn.
Herlein, Ungarn.
Hevviz, Ungarn.
Hopfreben, Vorarlberg.
Horod, Ungarn
Hradiszkó, Ungarn.
Ischl, Oberösterreich.
Ivonicz, Galizien.
Jacobfalva, Ungarn.
Jamnicza, Kroatien.
Joroslaw, Galizien.
Jaszczurówka, Galizien.
Jelen, Ungarn.
Johannisbad, Böhmen.
Johannisbrunn, Schlesien.
Jurowca, Galizien.
Kalsdorf, Steiermark.
Karlsbad, Böhmen.
Karlsbrunn, Schlesien.
Kerö, Ungarn.
Kéruly, Ungarn.
Királyi, Ungarn.
Kis-Czeg, Ungarn.
Kis-Kalan, Ungarn.
Klieningen, Kärnthen.
Klokocs, Ungarn.
Kobersdorf, Oedenburg.
Königswart, Böhmen.
Konopkowka, Galizien.
Korond, Ungarn.
Korytnica, Ungarn.
Korsow, Galizien.
Kostreinitz, Steiermark.
Kovaszna, Ungarn.
Krapina-Töplitz, Kroatien.
Krondorf, Böhmen.
Krynica, Galizien.
Kyralfga, Ungarn.
Laa, Niederösterreich.
Ladis, Tyrol.
Laszina, Slavonien.
Leopoldskron, Salzburg.
Levico, Trient.
Liebwerda, Böhmen.
Lienzmühl, Kärnthen.
Lipócz, Szinye-, Ungarn.
Lippik, Slavonien.
Lövete, Hamor, Siebenbürg.
Lubien, Galizien.
Lucsky, Ungarn.
Luhatschowitz, Mähren.
Marienbad, Böhmen.
Mastinitz, Ungarn.
Mattigbad, Oberösterreich.
Mauer, Wien.
Mehadia, Ungarn.
Meidling, Unter-, Wien.
Ménes, Ungarn.
Meran, Tyrol.
Mitterbad, Tyrol.
Moha, Ungarn.
Montefalcone, Friaul.
Mseno, Böhmen.
Müllaken, Oberösterreich.
Neudorf b. Petschau, Böhm.
Neudorf b. Weseritz, Böhm.
Neuhaus b. Cilli, Steierm.
Nezdenitz, Mähren.
Obladis, Tyrol.
Oelyves, Siebenbürgen.
Ofen und Pest, Ungarn.
Olmütz, Mähren.
Oroslauer Bad, Kroatien.
Parad, Ungarn.
Pernikarka, Böhmen.
Peter, St., Kärnthen.
Po-Csevicze, Oedenburg.

Pötschnig, Oedenburg.
Pojan, Ungarn.
Pojana-Negri, Bukowina.
Pongyelok, Ungarn.
Poschitz, Böhmen.
Preblau, Kärnthen.
Presburg, Ungarn.
Prutzer-Bad, Tyrol.
Püllna, Böhmen.
Pyrawarth, Niederösterr.
Pystjan, Ungarn.
Rabbi, Tyrol.
Rabka, Galizien.
Radein, Steiermark.
Raggal, Tyrol.
Rakos, Siebenbürgen.
Rang-Herlein, Ungarn.
Ranigsdorf, Mähren.
Ratko-Szuha, Ungarn.
Ratzes, Tyrol.
Reps, Siebenbürgen.
Reuthe, Tyrol.
Rima-Brezó, Ungarn.
Rodna, Siebenbürgen.
Roggendorf, Banat.
Rohitsch, Steiermark.
Roncegno, Tyrol.
Rosenau, Ungarn.
Rossbad, Vorarlberg.
Rothenbrunnen, Vorarlb.
Sadschütz, Böhmen.
Saidschütz, Böhmen.
Sangerberg, Böhmen.
Schmecks, Ungarn.
Schwefelbad, Ungarn.
Sedlitz, Böhmen.
Sisso, Ungarn.
Sibó, Ungarn.
Sid, Ungarn.
Skleno, Ungarn.
Sklo, Galizien.
Sombor, Ungarn.
Stecknitz, Böhmen.
Steinwasser, Böhmen.
Sternberg, Böhmen.
Stoika, Ungarn.
Stubitza, Kroatien.
Stubnya, Ungarn.
Suha, Ungarn.
Suliguli, Galizien.
Sulz, Ungarn.
Sutinsko, Kroatien.
Swoszowice, Galizien.
Szalatnya, Ungarn.
Szaldobos, Ungarn.
Szczawnicza, Galizien.
Székely-Udvarhely, Ung.
Szliacs, Ungarn.
Szobráncz, Ungarn.
Szombat-falva, Ungarn.
Szulin, Ungarn.
Szutor, Ungarn.
Tapolcza, Ungarn.
Tatzmannsdorf, Tarcza, Ug.
Telgard, Ungarn.
Teneke, Ungarn.
Teplitz in Mähren.
Teplitz-Neustädtl, Krain.
Teplitz-Schönau, Böhmen.
Teplitz-Trenchin, Ungarn.
Teplitz-Warasdin, Ungarn.
Tetschen, Böhmen.
Theissholz, Ungarn.
Tobelbad, Steiermark.
Topolschiz, Steiermark.
Topusko, Kroatien.
Truskawice, Ungarn.
Tüffer, Steiermark.
Tür, Siebenbürgen.
Tusnád, Siebenbürgen.
Übersaxen, Tyrol.
Ugod, Ungarn.
Ullersdorf, Mähren.
Vargede, Ungarn.
Vetzel, Ungarn.
Vihnye, Ungarn.
Vöslau, Niederösterreich.
Wieliczka, Galizien.
Woborn, Böhmen.
Wolfsegg, Oberösterreich.
Zaison, Ungarn.
Zegiestow, Galizien.
Zovany, Ungarn.
Zwieselalpe, Salzburg.

Portugal.

Caldas da Rainha.
Moledo da Corvaceira.
Torres Vedras.

Rumänien.

Bobotsch.
Borka.
Braesa.
Frassin.
Kalimaneste.
Kimpalungi.
Kosia.
Oloneschti.
Scharo-Dorna.
Serboneschte.
Sibitschudi-Suz.
Slanika.
Strunga.
Weilutza.

Russland.

Abas-Tuman, Kaukasus.
Andrejapol, Twer.
Baldohn, Kurland.
Barbern, Kurland.
Borschom, Kaukasus.
Busko, Radom.
Bykowa, Charkow.
Ciechocinek, Warschau.
Demidowa-Petrowsk, Mosk.
Druskeniki, Polen.
Dubogradsk, Poltawa.
Essentuki, Stawropol.
Gori, Tiflis.
Goriatschewodsk, Kaukas.
Kamenietz-Podolsk, Podol.
Kemmern, Livland.
Kislowodsk, Kaukasus.
Kotschenowa, Moskau.
Kumogorsk, Kaukasus.
Kuppis, Finnland.
Liebau, Kurland.
Lipetzk, Saratow.
Lovisa, Finnland.
Mamakaï-jurt, Kaukasus.
Moskau, Moskau.
Novosselja, Twer.
Oni, Kaukasus.
Orel, Orel.
Paljustrowo, Petersburg.
Pattenhof, Livland.
Petersquellen, Kaukasus.
Piatigorsk, Stawropol.
Riga, Livland.
Sarepta, Saratow.
Schmardau, Wilna.
Serdopol, Finnland.
Sergiewsk, Orenburg.
Shelesnowodsk, Kaukasus.
Simenowskoje, Serpuchow.
Slawinsk, Lublin.
Slepzow-Michailowsk, Kaukasus.
Solec, Radom.
Spag, Pleskau.
Staraja-Russa, Nowgorod.
Stolypin, Samara.
Sudak, Krim.
Szepetowka, Wolhynien.
Tiflis, Kaukasus.
Toropetz, Pleskau.
Twer, Twer.
Undary, Simbirsk.
Urawel, Kaukasus.
Utzera, Kaukasus.
Wuisoko, Twer.
Zagwera, Tiflis.

Schweden.

Adolfsberg.
Badstofuhver.
Dannemora.
Drabo.
Falluhn.
Fredrikstad.
Karlstad.
Loka.
Lund.
Medewi.
Oerebro.
Porla.
Ramlösa.
Ronneby.
Sactra.
Sandefjord.
Söderköping.
Torpa.
Wallby-Brunn.
Westerbrunn.

Schweiz.

Aarzihle-Bad, Bern.
Alliaz, L', Waadt.
Alveneu, Graubünden.
Appenzell, Appenzell.
Baden, Aargau.
Balgach, St. Gallen.
Bellerive, Bern.
Belvedère, Graubünden.
Bernardino, Graubünden.
Bex, Waadt.
Birmensdorf, Aargau.
Blumenstein, Bern.
Brévine, Neuenburg.
Brieg, Wallis.
Brüttelen, Bern.
Bubendorf, Basel.
Champ-Olivier, Freiburg.
Combe-Girard, Neuenburg.
Enggistein, Bern.
Eptingen, Basel.
Faulenseebad, Bern.
Fideris, Graubünden.
Garmiswyl, Freiburg.
Golaise, La, Wallis.
Goldach, St. Gallen.
Gonten, Appenzell.
Graenichen, Aargau.
Grünen, Bern.
Gurnigel, Bern.
Gyrenbad, Zürich.
Heinrichsbad, Appenzell.
Heustrich, Bern.
Huttwyl, Bern.
Jenatz, Graubünden.
Iferten, Waadt.
Kastenloch, Appenzell.
Kirchleerau, Aargau.
Knutwyl, Luzern.
Längeneibad, Bern.
Lalliaz, Waadt.
Laurenz, St., Aargau.
Lavey, Waadt.
Leissingen, Bern.
Lenk, Bern.
Leuk, Wallis.
Limpach, Bern.
Lochbachbad, Bern.
Lostorf, Solothurn.

Lugano, Tessin.
Luxburg, Thurgau.
Luzern, Luzern.
Meltingen-Bad, Solothurn.
Mönchaltorf, Zürich.
Montbarri, Freiburg.
Moosbad, Uri.
Morgins, Wallis.
Moritz, St., Graubünden.
Mülligen, Aargau.
Nidelbad, Zürich.
Niederwyl, Aargau.
Nuolen, Schwyz.
Oberwyl, Bern.
Oftringen, Aargau.
Osterfingen, Schaffhausen.
Otteleuebad, Bern.
Passugg, Graubünden.
Peiden, Graubünden.
Peter, St., Graubünden.
Pfäffers, St. Gallen.
Pfaffnau, Luzern.
Ponts-de-Martel, Neuenbg.
Prese, Le, Graubünden.
Rheinfelden, Aargau.
Rigi-Kaltbad, Luzern.
Rigi-Scheideck, Schwyz.
Rolle, Waadt.
Rosenlaui, Bern.
Rothbad, Bern.
Rothenbrunnen, Graubünd.
Rotzloch, Unterwalden.
Rovio, Tessin.
Rütihubelbad, Bern.
Saxon, Sion, Wallis.
Schimberg, Luzern.
Schinznach, Aargau.
Schmerikon, St. Gallen.
Schönbrunn, Zug.
Schwarzenberg, Aargau.
Schwarzseebad, Freiburg.
Schwefelbergbad, Bern.
Schweiningen, Graubünden.
Schweizerhalle, Basel.
Schwendi - Kaltbad, Obwalden.
Schüpfheim, Luzern.
Seewen, Schwyz.
Sempach, Luzern.
Serneus, Graubünden.
Solis, Graubünden.
Stabio, Tessin.
Stachelberg, Glarus.
Steffisburg, Bern.
Tarasp-Schuls, Graubünd.
Thalgut, Bern.
Tiefenkasten, Graubünden.
Troistorrens, Wallis.
Tusis, Graubünden.
Unterentfelden, Aargau.
Vals, St. Peter, Graubünd.
Val sinistra, Graubünden.
Visibachbad, Aargau.
Wäggithal, Schwyz.
Waldstatt, Appenzell.
Wallenstadt, St. Gallen.
Weissenburg, Bern.
Wengibad, Zürich.
Wikartswyl, Bern.
Wildegg, Aargau.
Wilhelmsbad, Graubünden.
Worben, Bern.

Spanien.

Adrian y la Losilla, San, Leon.
Agueda, St., Guipuzcoa.
Alange, Estremadura.
Alhama de Aragon, Zaragoza.
Alhama de Granada, Granada.
Alhama de Murcia, Murcia.
Alicun de Ortega, Granada.
Aliseda, Jaen.
Almeria, Granada.
Antequera, Malaga.
Aramajona, Alava.
Archena, Murcia.
Arechavaleta, Guipuzcoa.
Arenosillo, Cordoba.
Arnedillo, Logroño.
Arteijo, Coruña.
Arties, Lerida.
Bar, Coruña.
Baza, Granada.
Barrameda, San Lucar de, Cadix.
Bellús, Valencia.
Belmonte, Cuenca.
Benimarfull, Alicante.
Beteta, Cuenca.
Brozas, Caceres.
Busot, Alicante.
Buyeres de Nava, Oviedo.
Caldas de Besaya, Santander.
Caldas de Bohi, Lerida.
Caldas de Cuntis, Pontevedra.
Caldas de Estrac, Barcelona.
Caldas de Malavella, Gerona.
Caldas de Montbuy, Barcel.
Caldas de Oviedo, Oviedo.
Caldas de Reyes, Pontevedra.
Caldelas de Tuy, Pontevedra.
Caldillas de S. Miguel, Salamanca.
Carballino, Orense.
Carballo, Coruña.
Carratraca, Malaga.
Casa del Campo, Madrid.
Casares, Malaga.
Castañar de Ibor, Caceres.
Cestona, Guipuzcoa.
Chiclana, Cadix.
Cortézubi, Vizcaya.
Cueva, Val de la, Madrid.
Elorrio, Vizcaya.
Espinosa del Rey, Toledo.
Ferreira, Guadix.
Fitero, Navarra.
Frailes, Jaen.
Fuen-caliente, Mancha.
Fuen-santa, Ciudad-Real.
Fuente potrida, Cuenca.
Fuente sublantina, Leon.
Gavá, Barcelona.
Gigonza, Cadix.
Grabalos, Logroño.
Graena, Granada.
Guardia-vieja, Almeria.
Guesalibar, Guipuzcoa.
Hecho, Huesca.
Hermida, Santander.
Hervideros de Villar del Pozo, Ciudad-Real.
Hilario-Sacalm, Gerona.
Horcajo de Lucena, Cordoba.
Humera, Madrid.
Jaen, Jaen.
Juan de Azcoitia, Guipuzc.
Juan de Campos, Balearen.
Landete, Cuenca.
Lanjaron, Granada.
Lierganes, Santander.
Loujo, Toja grande, Pontevedra.
Lucaina de las Torres, Almeria.
Malá, Granada.
Marbella, Malaga.
Marmolejo, Jaen.
Molar, El, Madrid.
Molgas, Orense.
Molina de Aragon, Guadalajara.
Molinar de Carranza, Vizc.
Montemayor y Bejar, Caceres.
Navalpino, Ciudad-Real.
Novelda, Alicante.
Ontaneda y Alceda, Santander.
Orense, Orense.
Panticosa, Huesca.
Paracuellos de Giloca, Zaragoza.
Paterna, Guadix.
Paterna de la Rivera, Cadix.
Penaguila, Alicante.
Portovia, Orense.
Portugos ó Pitres, Granada.
Prelo, Oviedo.
Puda, La, Barcelona.
Puente viesgo, Santander.
Puertolano, Ciudad-Real.
Quinto, Zaragoza.
Rio tinto, Huelva.
Rivera, Jaen.
Sacedon, Guadalajara.
Segura de Aragon, Teruel.
Solan de Cabras, Cordowa?
Solares, Santander.
Tardon, Sevilla.
Tiermas, Zaragoza.
Torre de San Miguel, Zarag.
Trillo, Guadalajara.
Urberoaga de Alzola, Guipuzcoa.
Villafafila, Zamora.
Villatoya, Albacete.
Villavieja de Nules, Castel:
Zaldivar, Zaldua, Vizcaya.
Zaragoza, Zaragoza.

Türkei.

Monastir.

Synonymenregister.

Nicht allen Kurorten und Quellen konnte während der Ausarbeitung des Werkes der ihnen eigentlich zukommende Platz gegeben werden, es ist deshalb rathsam, stets auch in diesem Register den betreffenden Namen nachzusehen.

Abkürzungen.

Acq. acq.	bedeutet	Acqua, acqua	d. w.	bedeutet	dasselbe wie	sorg.	bedeutet	sorgente
Br. br.	„	Brunnen, -brunnen	Qu. qu.	„	Quelle, -quelle	src.	„	source
			s.	„	siehe			

A.

Aachen auch Aken, Aix-la-Chapelle, Aquisgranum.
Aarzihle-Bad auch Marzihle-Bad.
Abano auch Euganeïsche Bäder.
Abano, Sta Helena auch St. Elena; Monte Groto auch Mons aegrotorum; Monte Irone auch Aponum, Fontes Patavini; Monte Ortono auch Acqua della Fonteghette und della Vergine.
Abattoir s. Vichy.
Abbadia s. Mont'amiata, acq. Puzzola.
Abba Meiga s. Crucca.
Acacia s. St. Honoré, Vichy.
Acas d. w. Dax.
acetosa, Acq., s. Rom.
acetosella, Sorg., s. Castellamare.
Achaz auch Agatiusbrunnen, Wasserburg.
Achselmannstein, Soole, auch Berchtesgaden, Kirchberg, Reichenhall, Rosenheim, Traunstein.
acidula, Acq., s. Casciana, Castellamare, Levico - Trinkwasser, Sasso di Maremma.
acidula ferrata, Acq. s. Neapel.
acidula marziale, Acq. s. Rio.
Acidulae Tyhanenses = Fuered.
Acqua d. w. Bagni a Acqua.
Acqua acetosa s. Rom.
Acqua acidula s. Casciana, Castellamare, Levico-Trinkwasser, Sasso di Maremma.
Acqua acidula ferrata s. Neapel.
Acqua acidula marziale s. Rio.
Acqua dell' Ocra s. Levico-Trinkwasser.
Acqua del Vetriolo s. Levico-Badew.
Acqua di Cilli d. w. Rohitsch-Sauerbr.
Acqua forte s. Galleraje.
Acqua forte s. Levico-Badewasser.
Acqua forte ferrata s. Rio.
Acqua marziale della Chiusa s. Riolo.
Acqua forte marziale del Rio Vecchio s. Riolo.
Acqua rossa s. Galleraje.
Acqui auch Aquae Statiellae.
Acqui, Fontanino freddo, auch Puzzolente und Ravanesco.
Adamsqu. s. Szliács.
Adelaide, Sta, s. Bagni a Morba.
Adelheidsquelle s. Heilbrunn, Langenschwalbach.
Adlerquelle s. Wiesbaden.
Adolfsberg auch Himmelstadlund.
Adolfsquelle s. Ivonicz.
Adour, Bagnères-d', d. w. Bagnères-de-Bigorre.
Aedepsos auch Airipos.
Aegrotorum, Mons, d.w. Abano, Monte Groto.
Aelen d. w. Bex.
Aeugsterbad d. w. Wengibad.
Agaffy-Ferdöge s. Al-Gyogy.
Agatiusbrunnen d. w. Achaz.
Agnese, Sta, s. Chianciano.
Agnesquelle s. Bukowine, Lobenstein, Moha.
Agria s. Lanjaron.
Aguas, Sumas, d. w. Humera.
Agueda de Mondragon, Sta, d. w. Guesalibar.
Ahrweiler d. w. Heppingen-Apollinarisbrunnen.
Aigle d. w. Bex.
Aigues-Bonnes d. w. Eaux-Bonnes.
Aigues, Chaudes-, d. w. Chaudes-Aigues.
Aigues-Chaudes d. w. Eaux-Chaudes.
Airipos d. w. Aedepsos.
Aix-en-Provence auch Aqua Sextiae.
Aix-en-Savoie d. w. Aix-les-Bains.
Aix-la-Chapelle d. w. Aachen.
Aix-les-Bains auch Aix-en-Savoie, Aquae Allobrogum, Domitianae, Gratianae; Source Simon auch Src. Raphys.
Aken d. w. Aachen.
Alaunquellen s. Gleissen, Parad.

Alban, St., Src. de la Pompe, auch Puits Faustine.
Albertshofen s. Gross-Albertshofen.
Albertsquelle s. Elster.
Albertusquelle s. Hambach.
Albino, St., auch Albino di Montepulciano.
Albrechtsbrunnen s. Korytnica.
alcaline-ferrugineuse, Src., s. Luxeuil.
Alceda s. Ontaneda y Alceda.
Alexanderquelle s. Piatigorsk.
Alexander-Nikolaiquelle s. Piatigorsk.
Alexandraqu. s. Wilhelmsbad i. Schles.
Alexandrinenbad siehe Freienwalde, Marienbad.
Alexisbad auch Suderode.
Alexisbrunnen s. Alexisbad.
Alfter, Eau d', d. w. Roisdorf-Trinkqu.
Alhama de Aragon auch Thermes de Mateu.
Alhamilla, Sierra-, d. w. Almeria.
Ali-Agha s. Lidja-Tschesme.
Alioti, Chiusa dell', s. Arezzo.
Alkalische Quelle s. Thera.
Alkalischer Säuerling s. Nauheim.
Allegrezza auch Bronia.
Allendorf s. Sooden-Allendorf.
Allgemeines Bad s. Lippik.
Allobrogum, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Allyre, St., s. Clermont-Ferrand.
Almeria auch Sierra-Alhamilla.
Alpirsbach d. w. Krähenbad.
Alsó-Alap d. w. Alap, Unter-Alap.
Altbrunnen s. Dürkheim.
Altenburg, s. Deutsch-Altenburg.
Alt-Oetting auch Wildbad St. Georgen und Georgenbrunn.
Altsohl auch Zólyom.
alumineuse, Source (d'alun), s. Aix-les-Bains.
Alzola s. Urberoaga de Alzola.
Amalienbad d. w. Helmstedt, Königshütte, Langenbrücken, Morsleben.
Amalienquelle s. Alsó-Sebes, Ivonicz.
Amandiquelle s. Luhatschowitz.
amara, Sorg., s. Recoaro.
amarga, Fuente, s. Chiclana.
Amazonenquelle s. Ofen-Pest.
Ambrosiusquelle s. Marienbad.
Amélie-les-Bains auch Bains-d'Arles, Bains-près-Arles, Bains-sur-Tech.
Amélie, Source, s. Amélie-les-Bains, Vals (Frankreich).
Amper-Moching d. w. Moching.
Anastasie, Source s. Condillac.
Anciens thermes s. Vernet.
Andabre s. Camarès.
An der Hub d. w. Hubbad.
Andrea a Corsini s. Alica.
Andrée s. Olette.
Angelicaquelle s. Szczawnicza.
Angiolo s. Montecatini.
Auna-Bad s. Buxton.
Annaberg auch Hiobsbad, Jobstbad, Sophienbad, Wiesenbad.
Annabr. s. Mühldorf; auch Schwindeck.
Annahöhe s. Salzbrunn.
Annaquelle s. Krankenheil-Tölz.
Annunziata s. Ponte dell'Annunziata.
Anspach, Stadt, s. Wiesbaden.
Antequera auch Fuente de Piedra.
antica, Sorg., s. Pellegrino.
Antiscrophulöse Quelle s. Abas-Tuman.
Antonin s. Alban.
Antonio s. Casciano, Lanjaron.
Antoniusquelle s. Antogast, Griesbach.
Antoniusstein s. Tönnisstein.
Antonsbrunnen(quelle) siehe Daruvar, Karlsbrunn, Kainzenbad.
Antro, Acq. dell', s. Pozzuoli.
Apollinarisbrunn (Beul, Neuenahr, Ahrweiler) s. Heppingen.
Apollinisquelle (bis 1877 Wilhelmsquelle) s. Kronthal.
Apollo s. Casciano.
Aponum d. w. Abano, Monte Irone.
Appenzell auch Dorfbad, Hoferbad, Unterbad.
Apraxinquelle s. Kotschenowa.
Aqua Strigoniensis d. w. Gran.
Aquae Augustae Tarbellicae d. w. Dax.
Aquae Borvonis d. w. Bourbonne-les-Bains.
Aqueduc du Thalweg s. Plombières.
Aquensis, Civitas, d. w. Baden-Baden.
Aquila, Sta Maria del', d. w. Filetta.
Aquisgranum d. w. Aachen.
Aragon s. Alhalma de Aragon, Molina de Aragon, Segura de Aragon.
Aram, Font d', s. Boulou.
Arany-Janos s. Borszék.
Arapataka d. w. Eloepatak.
Arceaux s. Christau.
Archambault d. w. Bourbon-L'Archambault.
Arcidosso d. w. Mont' amiata, acq. solfurea und Bagnoli.
Ardales d. w. Carratraca.
Armajolo auch Bagno di Colle.
Armenbad s. Leuk.
Arminiusquelle s. Lippspringe.
Arnshall d. w. Arnstadt.
Arnstadt auch Arnshall und Plaue.
Arpadquelle s. Ofen-Pest.
Arqueta s. Carballo.
Artrobriga (Traunstein) s. Achselmannsstein.
Artésien, Puits, s. Celles.
Artesischer Brunnen(quelle) s. Bahlingen, Ofen-Pest.
Aschersleben s. Wilhelmsbad.
Aszonytó s. Salzburg.
Augenbadquelle s. Mehadia.
Augenbrunnen(quelle) siehe Eilsen, Fiestel, Pyrmont, Teplitz-Schönau.
Augenwasser s. Llandrindod-Wells, Eye-Water.
Augustae Tarbellicae, Aquae, d. w. Dax.
Augustaquelle s. Ems, Neuenahr.
Auguste s. Châteauneuf.
Augustonemetorum d. w. Clermont-Ferrand.
Auschowitzer Quelle d. w. Marienbad-Ferdinandsbrunnen.
Aussätzigen-Bad d. w. Leuk-Armenbad.
Avignone auch Vignoni.
Aylesford's Spring s. Leamington.
Azemar s. Bagnères-de-Luchon.

B.

Baaden d. w. Baden-Wien.
Baasen d. w. Bassen.
Babern d. w. Barbern.
Bachquelle siehe Deinach, Fideris, Kobersdorf, Skleno.
Bacque s. Aulus.
Baczuch d. w. Bazuch.
Bad, grosses, s. Warmbrunn.
„ kleines, s. Warmbrunn.
Bada d. w. Baden-Aargau.
Badearzt-Quelle s. Skleno.
Baden-Aargau auch Bada, Batta, Ennetbaden, Grossbaden, Herzogenbad, Paden, Thermae helveticae, Thermopolis.
Baden-Baden auch Civitas Aquensis.
Baden-Wien auch Baaden, Thermae, cetiae vel panonicae.
Badequelle(brunnen) siehe Alexisbad, Balf, Borszék, Buzias, Driburg, Elmen, Ems, Fiestel, Filippo, Freienwalde, Galleraje, Godelheim, Greifenberg, Griesbach, Guesalibar, Hambach, Hofgeismar, Königsborn, Königswart, Leissigen, Michele delle Formichi, Monestier de Briançon, Muskau, Nenndorf, Paderborn, Pyrmont, Rehburg, Reutlingen, Rheinfelden, Rippoldsau, Rothenfelde, Stubnya, Tarasp-Schuls, Tatenhausen, Termini, Tönnisstein, Tusnád, Wildungen.
Badesoole s. Halle-Wittekind, Ischl.
Badewasser s. Gonten, Levico.
Badoit s. Galmier.
Badschachen d. w. Schüpfheim.
Bär d. w. Wiesbaden-Adlerquelle.
Bagnaccio s. Mont'amiata, Pescille.
Bagnère, Src dela, s. Tercis.
Bagnères-de-Bigorre auch Bagnères-de-Campan und -d'Adour.
Bagnères-de-Campan d. w. Bagnères-de-Bigorre.

Bagnères-de-Luchon auch Thermae Lixovienses.
Bagno del Vescove d. w. Vescove.
Bagno, Podere del, d. w. Pelago.
Bagno di San Martino d. w. Masino.
Bagnoli s. Mont'amiata, Neapel.
Bagnolino dei Racchitici d. w. Levana.
Bains d. w. Bourbonne-les-Bains.
Bains', Bourbon-les-, d. w. Bourbon-L'Archambault
Bains, Bourges-les-, d. w. Bourbon L'Archambault.
Bains, Castéra-les-, d. w. Castéra-Verduzan.
Bains d'Arles d. w. Amélie-les-Bains.
Bains d. w. Eugenie-les-Bains, Honnoré-les-Bains, Laurent-les-Bains.
Bains, Louèche-les-, d. w. Leuk.
Bains, Rennes-les-, d. w. Montferrand.
Bains, d. w. Sail-les-Bains (Sail-lès-Château-Morand).
Bains, Soultz-les-, d. w. Sulzbad bei Zabern.
Bains-sur-Tech d. w. Amélie-les-Bains.
Bajom d. w. Bassen.
Balaton d. w. Fuered.
Baldini s. Montecatini.
Balf auch Wolfs und Wolfsbad.
Balmquelle s. Lenk.
Balneario d. w. Trescore.
Balthasarbrunnen s. Borszék.
Ban s. Chaudes-Aigues.
Baños de Carlos III d. w. Trillo.
Baracza d. w. Baratz.
Barätinsky-Quelle s. Shelesnowodsk.
Barbern auch Babern.
Barboni s. Dovadola.
Barèges, Source Petit-, s. Bagnères-de-Bigorre.
Barisart s. Spaa.
Barrère s. Molitg.
Barret s. Aix-en-Provence.
Bartfa auch Bartfeld.
Barzun s. Barèges.
Bassen auch Baasen, Baassen Bajom, Bazen, Butzen, Felsö-Bajom, Kis-Bajom, Ober-Bajom.
Bassin siehe Limmer, Talamonaccio, Teplitz-Trenchin.
Bath auch Aquae calidae, — Sudatae, — Solis, Bathonia, Caer Badon, Caer Palladur.
Bathonia d. w. Bath.
Batta d. w. Baden-Aargau.
Battaglia d. w. Abano.
Baudot s. Eaux- Chaudes.
Bauernbad s. Szliácz.
Baumkirchen d. w. Hall in Tyrol.
Bayen s. Bagnères-de-Bigorre.
Baza auch Benzalema und Zujar.
Bazen d. w. Bassen.
Bazuch auch Baczuch.
Béarn d. w. Salies-de-Béarn.
Bebida s. Cestona.
Bebutoffquelle s. Tiflis.
Bedeckte Quelle s. Vinsbeck.
Bejar d. w. Montemajor y Bejar.
Belaton d. w. Fuered.
Belerin d. w. Elorrio.
Bellebor s. Kobern.
Bellenberg s. Meinberg.
Bellerive auch Delsberg oder Pré de Voëte.
Bellewerder d. w. Belvedère.
Bellthaler Brunnen d. w. Kobern — Bellebor.
Belvedère auch Bellewerder.
Belvedraquelle s. Passugg.
Benedictins s. Luxeuil.
Benzalema d. w. Baza.
Berardenga, Castelnuovo d. w. Bergallo.
Berchtesgaden (Soole) s. Achselmannstein.
Bergallo auch Castelnuovo Berardenga.
Bergquelle s. Niedernau.
Beringerbad s. Alexisbad.
Bernabò s. Lucca.
Bernhardsbrunnen(quelle) s. Karlsbad, Krankenheil-Tölz, Salzungen.
Beroa s. Trescore.
Berthsbrunnen s. Salzungen.
Bertinoro auch Monte-Casale.
Bertrand s. Mont-Dore.
Besaya s. Caldas de Besaya.
Bethanienquelle s. Polzin.
Beul d. w. Heppingen.
Beustquelle s. Sulza.
Bevuto s. Termini (Trinkquelle).
Bex auch Aelen und Aigle.
Bey, Dar-el-, s. Hammam-Gorbos.
Bézelgues s. Cransac.
Bianca, Acq., s. Nocera-Umbra.
Bigorre d. w. Bagnères-de-Bigorre.
Bio auch Lagarde.
Birresborn auch Birresbron und Gerolstein.
Bischofsbad s. Grosswardein, Lippik.
Bitterbrunn s Oeynhausen.
Bitterquelle siehe Galthof, Kilburn, Truskawice.
Bittersalzquelle siehe Doberan, Jena (Göschwitz?).
Bitterwasser s. Alap, Birmensdorf, Dubogradsk, Friedrichshall, Gran, Grosslüder (Salzschlirf), Karlsthal, Kissingen, Laa, Mergentheim, Ofen-Post (16 Quellen), Orel, Paipa, Pernikarka, Püllna, Roggendorf, Saidschütz, Steinwasser, Tür.
Bivuto s. Termini (Trinkquelle).
Blanche s. Bagnères-de-Luchon.
Bleichbrunnen s. Dürkheim.
Blocksbad s. Ofen-Pest.
Blombergsquelle d. w. Krankenheil-Tölz — Annaquelle.
Blychula d. w. Vonitza.
Bock, schwarzer, d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Bodajk d. w. Bodak.
Böckqu. d. w. Ofen-Pest, Szchényе-Quelle.
Boëtte s. Nectaire.
Bogatir-Quelle s. Abas-Tuman.
Bohi d. w. Caldas de Bohi.
Bohrbrunnen s. Salzig, Salzungen.
Bohrloch s. Essen.
Bohrlochsoole s. Pyrmont.
Bohrquelle s. Lippik.
Bois, Source du, s. Cauterets.
Boldizsár-Kut d. w. Borszék, Balthasarbrunnen.
Bolle, Acq., s. Caprifico di Valaspra.
Bollente, La, s. Acqui.
Bollore, Il, s. Armajolo.
Bonde du Moulin s. Chaudes-Aigues.
Bonifaciusquelle s. Neuhaus bei Neustadt, Salzschlirf, Tarasp-Schuls.
Bonne fontaine s. Celles.
Bonnes d w. Eaux-Bonnes.
Bonnevie s. Evian.
bonsi s. Poggio-bonsi.
Borbonienses, Aquae, d. w. Bourbonne-les-Bains.
Borcette d. w. Burtscheid.
Bordeu s. Bagnères-de-Luchon.
Borla d. w. Mortajone.
Bormio auch Worms.
Borra d. w. Dofana.
Borset d. w. Burtscheid.
Borszék auch Ditro.
Borszék, Prinzipalbrunnen, auch Fökut und Trinkquelle.
Borvonis, Aquae, d. w. Bourbonne-les-Bains.
Bossolo s. Casciano.
Botro rosso s. Boccheggiano.
Boucherie s. Barèges.
Bouillant s. Parize.
Bouillon s. Amand.
Boulang s. Enghien-les-Bains.
Boulet s. Vichy.
Boulie s. Tessière-la-Boulie.
Boulou, Font d'Aram, auch Laroque und Fontaine de Cuivre.
Boulou, Sorède, auch Fontagre.
Bourbon-Lancy auch L'ansy, Nancy, Nisenii.
Bourbon-L'Archambault auch Bourbon-les-Bains, Bourges-les-Bains.
Bourbon-les-Bains d. w. Bourbon-L'Archambault.
Bourbonne-les-Bains auch Aquae Borbonienses und Borvonis.
Bourbonne-les-Bains, Bain romain. auch Puisard und Hôpital civil.

Bourboule, Sedaiges auch Fièvre und Rotonde.
Bourdeille s. Plombières.
Bourges-les-Bains d. w Bourbon L'Archambault.
Bouridé s. Capvern.
Bove s. Porretta.
Brambach s. Oberbrambach.
Braque s. Chiclana.
Braunwald d. w. Stachelberg.
Bray d. w. Forges.
Bray's Quelle d. w. Ofen-Pest, Elisabeth-Salzbad.
Breilh s. Ax.
Brentella s. Caldiero.
Brezó d. w. Rima-Brezó.
Briançon s. Monestier de Briançon.
Brida, Thermes de, d. w. Perrière.
Bridge d. w. Vicaris-Bridge.
Brigantium d.w. Monestier de Briançon.
Bristol d. w. Clifton.
Brodelbrunnen s. Pyrmont.
Bronia d. w. Allegrezza.
Bronislawaquelle s. Truskawice.
Brosson s Vichy.
Bruckbad s. Ofen-Pest.
Brückenbrunnen d. w. Wildungen — Stahlbrunnen.
Brühquelle s. Baden-Baden.
Brünnlein s. Teplitz-Trenchin.
Brunnenbad zum Lämmchen s. Dresden.
Brunnenstube s. Wiesloch.
Brunnerscher Säuerling s. Rohitsch.
Brunnl s. Vilsbiburg.
Bucca, Acq. della, s. Bucca dei Fiori.
Buchsäuerling (Rodisfort) d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Buccuron (Bucquiron) s. Gamarde.
Buda-Pest d. w. Ofen-Pest.
Bülowbrunnen s. Oeynhausen.
Bürgerbad s. Szliács.
Büttquelle s. Baden-Baden.
Bugyogó auch Malnás.
Buiuto (Bujuto) d. w. Termini Trinkquelle.
Bulicame s. Viterbo.
Buntschibad d.w. Weissenburg(Schwz).
Burgas, Aguas de las, s. Orense.
Burgbrohl, Heilbrunn, auch Halborn, Helpert.
Burtscheid auch Porcetum, Borcette, Borset.
Burtscheid, Mühlenbendquelle auch Goldmühle, Kaiser, Prinz Lüttich, Schwerdtbad.
Busana s. Colombano.
Busot auch Cabezo de Oro.
Bussang, Source d'En bas, auch Salmade.
Butzen d. w. Bassen.
Buyhuto d. w. Termini, Trinkquelle.
Buyuk-Kukurtlu s. Brussa.

C.

Caba s. Busot.
Cabezo de Oro d w. Busot.
Cabras d. w. Solan de Cabras.
Cachat s. Evian.
Cacio cotto s. Bagni a Morba.
Caddea s. Prese.
Caementationswasser s. Rio tinto.
Caer Badon d. w. Bath.
Caer Paladur d. w. Bath.
Calda s. Craveggia, Pisa, Villavieja de Nules.
Caldana d. w. Marziale.
Caldanelle d. w. Bagno di Miemo.
Caldetas d. w. Caldas de Estrac.
Caldiero auch Bagni di Giunone, Balnea Gauderiana, Fontes Junonis.
Calidae, Aquae, d.w. Bath und Chaudes-Aigues.
Caliente s. Fuen caliente.
Cambrai s. Cheltenham.
Camillo s. Bagni a Morba.
Campan, Bagnères-de-, d.w. Bagnères-de-Bigorre.
Campell-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Campiglia, Acq. di, d. w. Caldane.
Campos d. w. Juan de Campos.
Canalette s. Ax.
Canons s. Ax.
Caouda s. Capvern.
Capitello s. Recoaro.
Capella s. Bagni a Morba.
Cappone s. Ischia.
Caprenne d. w. Borro di Caprenne.
Capucins s. Luxeuil, Plombières.
Capuchina s. Lanjaron.
Capus s. Malou.
Cardinale s. Forges.
Cardinali s. Lucca.
Carinthiaquelle s. Eisenkappel.
Caroline s. Mont-Dore.
Carranza d. w Molinar de Carranza.
Carratraca auch Ardales.
Carré s. Châteldon, Vichy.
Carrère s. Bagnères-de-Bigorre.
Cartellieri's Quellen s. Franzensbad.
Casale, Monte, d. w. Bertinoro.
Casaux s. Bagnères-de-Bigorre.
Cascade s. Olette.
Caselle s. Arezzo.
Casino delle Curigliane s. Pontedera
Casino de Falciaj, s. Arezzo.
Castelfranco d. w. Mercantale.
Castello d. w. Citta di Castello.
Castelnuovo Berardenga d. w. Pescille.
Castéra-Verduzan auch Castéra-les-Bains.
Castiglione s. Ischia.
Casuccini s. Chianciano.
Catena d. w. Gonda.
Caterina, Sta, s. Bagni a Morba.
Catulliana s. Civillina.
Cava s. Montecatini.
Caz de Bagni, d. w. Masino.
Célestins s. Vichy.
Celine s. Bagnères-de-Bigorre.
Ceneda (bis 1866) d. w. Vittorio.
Centralschacht s. Sooden-Allendorf.
Cercle s. Montferrand.
Cère d. w. Vic-sur-Cère.
Cesalpino auch Montione.
César s. Aulus, Cauterets, Châteauneuf, Evaux, Mont-Dore, Néris, Royat.
Cestona auch Guesalaga.
Cetiae, Thermae, d. w. Baden-Wien.
Cetra s. Cesalpino.
Chambon s. Châteauneuf.
Champfleuret s. Châteauneuf.
Champ-Olivier auch Champ-Live und Champ-Noe.
Champagnerbrunnen s. Soden.
Chapelle, Aix-la-, d. w. Aachen.
Chapelle s. Amand, Barèges, Châteauneuf.
Charlottenquelle s. Charlottenbrunn.
Charlottenschacht s. Sulza.
Châteaufort s. Pont-Gibaud.
Château-Gontier auch Pougues-Rouillée.
Château-Morand d. w. Sail-les-Bains.
chaude, Source, s. Dax, Malou.
chaude thermale, Source, s. Bourbon L'Archambault.
Chaudes-Aigues auch Aquae calidae.
Chaudes-Aigues, Bonde du Moulin auch Estende.
Cheltenham, Scotch, s. Moffat.
Cheltenham-Stahlqu. s. Harrowgate.
Chemin s. Siradan.
Cherbouquet-Badoit s. Galmier.
Chevarier s. Châteauneuf.
Chevillard s. Aix-les-Bains.
Chiusa, Acq. marz. della, s. Riolo.
Chiusa dei Monaci s. Arezzo.
Chiusa dell' Alioti s. Arezzo.
Chomel s. Vichy.
Choussy s. Bourboule.
Christenhofbad auch Mögglingen.
Christiansbrunnen s. Liebwerda.
Cilli s. Neuhaus bei Cilli.
Cilli, Acq. di, d. w. Rohitsch-Sauerbr.
Cippolo s. Montecatini.
Citara s. Ischia.
Citta di Castello auch Tifernum tiburtinum.
Civilquelle s. Sklo.
Civitas Aquensis d. w. Baden-Baden.
Claraquelle s. Bikszad.
Clarimontium, Clarus mons, dass. w. Clermont-Ferraud.
Clemenshall auch Offenau.
Clemente s. Alica.
Clermont-Ferrand auch Augustonemetorum, Clarimontium, Clarus mons.

Clifton auch Bristol.
Clot s. Eaux-Chaudes.
Coëze auch Coise.
Coise d. w. Coëze.
Colle, Bagno di, d. w. Armajolo.
Colledad s. Busot.
Colombarino s. Brisighella.
Colombo, Monte di, d. w. Dovadola.
Cond s. Kond.
Condesa s. Trillo.
Conradinsquelle s. Val Sinistra.
Constantianae, Thermae, d. w. Teplitz-Warasdin.
Constantine s. Vals (Frankreich).
Constantinqu. s. Gleichenb., Hechingen.
Convalescents s. Vals (Frankreich).
Coppo s. Citta di Castello.
Cormajor d. w. Courmajeur.
Cornador, Mont-. s. Nectaire.
Corneliusquelle s. Aachen.
Cornet s. Evaux.
Coronale s. Lucca.
Corporan s. Evian.
Corsena, Villa o, s. Lucca.
Corsini, Andrea a, s. Alica.
Corvaceira d. w. Moledo da Corvaceira.
Cotone s. Fogna Tenuta del Cotone.
Cotte s. Enghien-les-Bains.
Cotto s. Ischia.
Cotto, Cacio s. Bagni a Morba.
Couloubret, Etabl., d. w. Ax.
Courmayeur auch Cormajor.
Couzan s. Sail-sous-Couzan.
Cratere s. Montecatini.
Crociata s. Viterbo.
Croix s. Néris.
Croix, Sainte-, s. Provins.
Crol s. Cransac.
Crovole, Prato di, s. Recoaro.
Crucifix s. Plombières.
Csakyquelle s. Schmecks.
Cserenyer Quelle s. Alsó-Micsinye.
Cservena Woda s. Altsohl.
Csevicze s. Po-Csevicze.
Cueva s. Val de la Cueva.
Cuivre, Fontaine de, d. w. Boulou, Font-d'Aram.
Cuntis s. Caldas de Cuntis.
Curatele s. Poggio-Curatele.
Curigliane s. Pontedera, — Casino delle Curigliane.
Cusset s. Vichy.
Cuvettes s. Luxeuil.
Cyr, St., s. Châteauneuf.
Czardakenbad s. Lippik.
Czeg (Czey) s. Kis-Czeg.

D.

Dächleinquelle s. Deinach.
Dainach d. w. Deinach.
Dames s. Luxeuil, Motte, Plombières, Sauveur.
Danemarker Säuerling siehe Wallby-Brunn.
Daniele, San, s. Abano.
Dar-el-Bey s. Hammam-Gorbos.
Darmagnac s. Aulus.
Daruvar auch Illixe, Illidsche, Podborje, Toth Orszag, Thermae Jasorvenses.
Dassieu s. Barèges.
Dauphin s. Bagnères-de-Bigorre.
Dax auch Acas und Aquae Augustae Tarbellicae.
Déak-Quelle s. Ofen-Pest.
découvert, Puits, s. Alban.
Deinach auch Dainach und Teinach.
Delsberg d. w. Bellerive.
Demidoff, Ospedale, s. Lucca.
Demidowqu. s. Demidowa-Petrowskoje.
Demoiselles s. Vittel.
Desaix s. Châteauneuf.
D'Escure s. Bourbon-Lancy.
Desiderata s. Bagni a Morba.
Désirée s. Vals (Frankreich).
destra, Sorg., s. Valli di Diavolo.
Deutscher Brunnen s. Halle.
Deux-Louts s. Gamarde.
Deval s. Châtelguyon.
Deyeux s. Enghien-les-Bains.
Dext-Quelle s. Ofen-Pest.
Diavolo s. Valli di Diavolo.
Didier s. Pré-St.-Didier.
Dingenstein d. w. Tönnisstein.
Dinkholder Brunnen s. Braubach.
Dintenquelle s. Deinach.
Director s. Trillo.
Disperata s. Lucca.
Ditro d. w. Borszéck.
diuretique, Source, s. Vittel.
Dobelbad, Dobbelbad s. Tobelbad.
Doccie basse s. Lucca.
Doccio s. Macerato.
Doccione s. Lucca.
Doctorquelle s. Bartfa.
Dönningstein d. w. Tönnisstein.
Dogelbad s. Tobelbad.
Dombhâtquelle s. Rodna.
Domitianae, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Donzelle s. Porretta.
Dorfbad s. Appenzell.
Dorfbrunnen s. Kleinern.
Dorfgeimar auch Geismar.
Doria s. Castel Doria.
Dorna s. Scharo-Dorna.
Dorotheenquelle s. Szliács
Dorotheensäuerling s. Karlsbad.
Dovadola auch Monte di Colombo.
Draitschbrunnen s. Godesberg.
Draitschstrassenbrunnen s. Aachen.
Dreifaltigkeitsquelle s. Sätra.
Driburg, Elisenquelle, auch Hauptqu.
Drusgeniki d. w. Druskeniki.
Dubrawabad s. Krapina-Töplitz — Jacobsbad.
Dünstein d. w. Tönnisstein
Dürkheim auch Saline Philippshall.
Dürrheim auch Ludwigssaline.
Duhamel s. Sail-les-Bains.
Durchbruch, Grosser, s. Piatigorsk.
Durchschnittsanalysen s. Karlsbad, Shelesnowodsk, Vichy.
Duzzogó (Sprudel) s. Atya.

E.

Eau d'Alfter d. w. Roisdorf — Trinkqu.
Eau dépurée s. Passy.
Eaux-Bonnes auch Bonnes, Aigues-Bonnes.
Eaux-Chaudes auch Aigues-Chaudes.
Eaux, Forges-les-, s. Forges.
Ebensee (Soole) d. w. Gmunden.
Eberhardbrunnen s. Wildbad.
Eckholzquelle s. Ronneby.
Eckelbrunnen s. Braubach.
Eckhardsbrunnen s. Braubach.
Edelhausen d. w. Vippach-Edelhausen.
Eduardsbrunnen s. Liebwerda (Anm.).
Eduardsquelle s. Truskawice.
Eger d. w. Franzensbad.
Ehebrunnen s. Langenschwalbach.
Eisenbach d. w. Vihnye.
Eisenbad, Ferdinands-, s. Presburg.
Eisenbrünnl s. Presburg.
Eisenquelle s. Artern, Bibra, Brevine, Buxton, Ems (Felsenqu.), Geroldsgrün, Giglio, Gisland, Gleissen, Graena, Halle, Karlsbad, Lenk, Löbau, Offenstein, Parad, Paterno, Reuthe, Schachenbad, Schmeckwitz, Schwarzseebad, Sibitschudi-Suz, Übersaxen, Waldstatt, Warmbrunn (Victoriaquelle).
Eisensäuerling s. Dürkheim, Oberbrambach.
Eisenwasser s. Andelsbuch.
Eisenwasser, Goslings, s. Osnabrück.
Ekihi Su s. Monastir.
Elena, St., s. Abano, St. Helena.
Eleonorenquelle s. Königswart.
Elisabeth s. Vichy.
Elisabethbad d. w. Prenzlau, Sangerberg.
Elisabethbr. (quelle) s. Frankenhausen, Homburg v. d. Höhe, Karlsbad, Kreuznach, Neuhaus bei Neustadt, Piatigorsk, Rothenfels, Ullersdorf.
Elisabeth-Salzbad s. Ofen-Pest (Bray's Quelle d. w. Trinkquelle).
Elisenquelle s. Charlottenbrunn, Driburg — Hauptquelle.
El Molar d. w. Molar.
Elöpatak auch Arapataka.
Emeritaquelle s. Tarasp-Schuls.
Emilienbad d. w. Grenzach.
Emmaquelle s. Gleichenberg.

En bas, Source d', s. Bussang
Enclos des Célestins s. Vichy.
Enfer s. Néris.
Engel d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Engelbad s. Baden-Wien.
Engelbrunnen s. Dürkheim.
Enghien-les-Bains auch Montmorency.
EnglischerHofd.w.Wiesbaden-Kochbr.
Ennetbaden d. w. Baden-Aargau.
Entrée s. Barèges.
Era, Fuente de la, s. Caldas de Cuntis.
Erdei-Kut s. Borszék — Waldbrunnen.
Erichsbrunnen s. Adolfsberg.
Erlenbad auch Obersasbach.
Ernabrunnen s. Alexisbad.
Erwärmungsapparat s. Essentuki
Escaldadou s. Amélie-les-Bains.
Escalier s. Evaux.
Escolapio, Pozo del, s. Barrameda.
Esculape s. Marlioz.
Escure s. Bourbon-Lancy.
Espagnols s. Cauterets.
Esparaguera y Olesa d. w. Puda.
Esquirette s. Eaux-Chaudes.
Estende d. w. Chaudès-Aigues — Bonde du Moulin.
Estomago s. Panticosa.
Estrac s. Caldas de Estrac.
Estrada s. Moledo da Corvaceira.
Esztergom d. w. Gran.
Etablissement, Source de l', s. Barbazan.
Etuve s. Ax.
Eugenie s. Royat.
Eugenquelle s. Borschom.
Eulenhöferquelle s. Ronneburg.
Eulger Hof s. Kobern.
Europäischer Hof d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Eye-Water s. Llandrindod-Wells.
Extérieur s. Bagnères-de-Bigorre.
Extrabad s. Lippik.

F.

Fabariae, Thermae, d. w. Pfäffers.
Falciaj, Casino de, d. w. Arezzo.
Falciano, Sta Maria di, d.w. Cattenaja.
Faubourg St. Allyre, d. w. Clermont-Ferrand.
Faulbrunnen s. Weilbach, Wiesbaden.
Faustine d.w. Alban — Src. de la Pompe.
Favières d. w. Pfäffers.
Fehlenbor s. Burgbrohl.
Felixquelle s. Grosswardein.
Fella-Thal auch Vellacher Bad.
Felsenquelle s. Bassen, Ems, Karlsbad, Llandrindod — Wells, (Rock-Water), Neudorf b. Weseritz.
Felsö-Alap d. w. Oberalap s. Alap.
Felsö-Bajom d. w. Bassen.
Felsö-Rakos d. w. Rakos.
Fenestre s. Bourboule.
Fenouilla, St. Martin de, s. Boulou.
Ferdinands-Eisenbad s. Presburg.
Ferdinandsquelle s. Alsó-Sebes, Baden-Wien, Bassen, Mehadia, Rohitsch, Truskawice, Zaison.
Ferdöge, Agaffy, s. Al-Gyogy.
ferinae, Thermae, d. w. Wildbäder.
Ferrand s. Clermont-Ferrand.
Ferras s. Bagnères-de-Luchon.
ferrata, Acq. acidula-, s. Neapel.
ferrata, Acq. forte-, s. Rio.
ferrata, Acq. del Pozzillo, s. Castellamare.
ferrata, Acq. di Pizzifalcone, s. Neapel.
ferrata, Acq. nuova, s. Castellamare.
Ferreira auch Peralejo.
ferrugineuse, Src., s. Boulogne s. Mer Cambo, Gervais, Plombières, Saleich.
ferrugineuse, Src. alcaline, s. Luxeuil.
ferruginosa, Acq., s. Viterbo.
ferruginosa, Acq. rossa, s. Castellamare.
Fettquelle s. Baden-Baden.
Ficoncella s. Casciano, Civitavecchia.
Fiestel auch Viestel.
Fièvres d. w. Bourboule — Sedaiges.
Filletta auch Sta Maria dell'Aquila.
Fiori s. Bucca dei Fiori.
Fitzscher Brunnen s. Dürkheim.
Fiume, Acq. del, s. Vialla.
Fiume, tre, s. Madonna di tre Fiume.
Flegère s. Chaudes-Aigues.
Fleurs gélatineuse s. Luxeuil.
Fleury s. Aix-les-Bains.
Flourens s. Madelaine de Flourens.
Fökut d. w. Borszék — Principalbr.
Fonga d. w. Fogna Tenute del Cotone.
Font-Bouillant d. w. Parize.
Font-d'al sofre s. Vinça.
Font-d'Aram s. Boulou.
Fontagre d. w. Boulou — Sorède.
Fontaine s. Tongern.
Fontaine de cuivre d. w. Boulou — Font-d'Aram.
Fontaine des Sarrasins s. Sermaize.
Fontaine rouge s. Pont-à-Mousson.
Fontaine rouge s. Tarascon.
Fontana d. w. Ischia, Bagno d'.
Fontana dell' Aro auch Vignale.
Fontanino freddo s. Acqui.
Fontecchio s. Citta di Castello.
Fonteghette d. w. Abano-Monte Ortone.
Fontino Sta Lucia s. Lucca.
Fontfort s. Sail-sous-Couzan.
foré, Puits, s. Vichy.
Forges auch Forges-les-Eaux, Forges-en-Bray.
Formichi s. Michele delle Formichi.
Fornello d. w. Ischia — Bagno.
forte, Acq., s. Caterina, Galleraje.
Fortuna s. Montecatini.
Fossa s. Bagni a Morba.
Fosso bianco, Madonnina del, d. w. Filippo.
Foulon s. Bagnères-de-Bigorre.
Fowlerquelle s. Cheltenham.
Francesco s. Bagni a Morba, Ischia.
Franco s. Recoaro.
Franz-Déak-Quelle auch Neuwörthsche Quelle s. Ofen-Pest.
Franz-Josephsbad d. w. Tüffer.
Franz-Josephsqu. s. Fuered, Gieshübl-Puchstein, Korytnica, Ofen-Pest.
Franzensbad s. Baden-Wien, auch Eger — Langenbruck.
Franzensbr.(quelle) siehe Alsó-Sebes, Franzensbad, Mehadia, Neudorf b. Weseritz, Ofen-Pest — Hunyady-Mátyás, Zaison.
Frassineti s. Castrocaro.
Fratta s. Bertinoro.
Frauenbad s. Baden-Wien.
Frauenbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Frauenbergsquelle s. Sondershausen.
Frauenqu. s. Peiden, Teplitz-Schönau.
Frauenteich s. Salzburg.
Fraysse s. Cransac.
fredda, Acq., s. Pisa.
freddo, Fontanino s. Acqui.
fresco, Bagno, s. Ischia.
Freienwalde auch Alexandrinenbad.
Freiersbach d. w. Freyersbach.
Freudenthaler Bad d. w. Karlsbrunn.
Freundsberg-Quelle s. Mindelheim.
Friedensquelle s. Rastenberg.
Friedrichsbad d. w. Baden-Baden — Hauptstollenquelle.
Friedrichsborn s. Königsborn.
Friedrichsbrunnen s. Altwasser, Berggieshübel.
Friedrichshall, Soole, d. w. Jaxtfeld.
Friedrichsqu. s. Bocklet, Hechingen.
Friedrich-Wilhelmsquelle s. Polzin.
Friedr.-Wilhelms-Sprudel s. Nauheim.
Fröhlichs-Marienbrunnen s. Rohitsch.
Frössnersche Quelle s. Cannstatt.
Füllungsquelle s. Bartfa.
Fuensanta s. Buyeres de Nava.
Fuente del Toro s. Molar.
Fuered auch Balaton, Belaton-Fuered, Acidulae Tyhanenses.
Fuered, Tatra-, d. w. Schmecks.
fuerte, Baño, s. Gracna.
Fürstenbad s. Teplitz-Schönau.
Fürstenbrunnen s. Ems.
Fürstenquelle s. Imnau, Karlsthal.
Funkenbad d. w. Wolfach.

G.

Gabernigg (Ober-) d. w. Rohitsch.
Gainfarn d. w. Vöslau.
Galthof auch Goldhof, Seelowitz.
Gandersheim auch Herzog Ludolfsbad.
Garde, La, s. Lagarde.
Gartenbrunnen(quelle) siehe Abano, Bertrich, Guesalibar, Korsow, Teplitz-Schönau, Wildbad.

Gasquelle s. Cudowa, Freiersbach, Petersthal.
Gastein auch Wildbad und Hofgastein.
Gatzkesche Quelle s. Polzin.
Gauderiana, Balnea d. w. Caldiero.
Gehauener Stein s. Kobern.
Geismar siehe Hofgeismar und Dorfgeismar.
gélatineuse, Source des Fleurs-, s. Luxeuil.
Gemeindebad s. Wiesbaden.
Gemeindebrunnen s. Burgbrohl.
Genesio, San, d. w. Genis.
Genis, St., auch San Genesio.
Genock-Watoe s. Surabaya.
Genovevabrunnen s. Niedermendig.
Georg-Victor-Quelle s. Wildungen.
Georgen, Wildbad St.-, s. Alt-Oetting.
Georgenbrunnen(quelle) s. Alt-Haida, Alt-Oetting, Altwasser, Eilsen, Krankenheil, Landeck.
Gernbergquelle s. Kreuth.
Gerolstein d. w. Birresborn.
Géromont, Pouhon de-, s. Malmedi.
Géronstère s. Spaa.
Gesundbr. s. Möllendorf, Schwelm.
Gewölbequelle s. Bilin, Nenndorf.
Giardino s. Seraglio.
Giausse s. Recoaro.
Gibaut s. Pont-Gibaud.
Gieshübl-Puchstein — Elisabethquelle, auch Rodisforter Wiesensäuerling.
Gieshübl-Puchstein — Franz-Josephsquelle, auch Neuqu. und Wiesenqu.
Gieshübl-Puchstein — Königs-Ottoqu., auch Rodisforter Buchsäuerling und Mattonis Gieshübler.
Giloca s. Paracuellos de Giloca.
Giorgio s. Casciano.
Giovanni s. Avignone, Casciano, Lucca.
Girard s. Combe-Girard.
Giselaquelle s. Neudorf b. Weseritz, Woborn.
Giuliana s. Recoaro.
Giuliano, San, s. Pisa.
Giunone, Bagni di, d. w. Caldiero.
Giuseppe s. Bagni a Morba.
Glashüttenbad d. w. Skleno.
Glaubersalzwasser s. Bykowa, Dubogradsk, Orel.
Gleichenberg auch Straden u. Hofer Sauerbrunnen.
Gleichenberg — Klausenquelle, auch Klausen und Klausnerquelle.
Glücksbor s. Gleesthal.
Glücksbrunnen s. Kreuzburg.
Gluphula d. w. Vonitza
Gmunden auch Hallstadt und Ebensee (Soole).
Godé s. Plombières.
Godefroy s. Chapelle-Godefroy.
Goldbrunnen d. w. Gonten.
Goldener Brunnen d. w. Wiesbaden — Adlerquelle.
Goldhof d. w. Galthof.
Goldmühle d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Gomez s. Lanjaron.
Gonda, Sta, auch Catena.
Gonthard s. Gervais.
Gontier s. Château-Gontier.
Goslings Eisenwasser s. Ornabrück.
Gottesgeschenkquelle s. Pausa.
Gotthardsquelle s. Rohitsch.
Gourguette s. Ax.
Gradué Bain, s. Luxeuil.
Gramyswyl d. w. Garmiswyl.
Gran auch Aqua Strigoniensis, Esztergom, Ostrihom.
Gran sorgente s. Lucca.
Gran Vasca s. Agnese.
Grande source s. Vittel.
Gratianae, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Gratsch d. w. Meran.
Gravalos d. w. Grabalos.
Gravier s. Gréoulx.
Greiffenberg auch Theresien-Mineralbad.
Grenzach auch Emilienbad.
Griasnuschka-Qu. s. Shelesnowodsk.
Grille s. Vichy.
Grindbrunnen s. Frankfurt a. M.
Groesbeck s. Spaa.
Gros-Boulet s. Vichy.
Grossbaden d. w. Baden-Aargau.
Grosse, Source, s. Bains-en-Vosges.
Gross-Sulz d. w. Kalsdorf.
Gross-Ullersdorf d. w. Ullersdorf.
Grosswardein — Bischofsbad, auch Ladislausquelle.
Groto, Monte, s. Abano.
Grotta s. Viterbo.
Grotte s. Bagnères-de-Luchon.
Grotte s. Vichy.
Grotte du Moulin de Ban s. Chaudes-Aigues.
Grottenquelle s. Abano.
Grünschwallheimer Hof s. Schwalheim a. Horloff.
Grullquelle s. Recklinghausen.
Guagno d. w. Antoine de Guagno.
Günthersbad auch Stockhausen, Storkhausen.
Guesalaga d. w. Cestona.
Guesalibar auch Agueda de Mondragon.
Guibert s. Gréoulx.
Guillot s. Evian.
Gurgitello s. Ischia.
Gustav-Adolfsquelle s. Medewi.
Gutjahrbrunnen s. Halle.
Gutiquelle s. Kainzenbad.
Guttière s. Bagnères-de-Bigorre.
Guyon s. Châtel-Guyon.
Gyogy s. Al-Gyogy.
Gyorgy, Szent, s. Rodna.
Gypsquelle s. Lostorf.

H.

Habsburger Bad d. w. Schinznach.
Hackeborn s. Halle.
Hagimaser Teich s. Parad.
Haida s. Alt-Haida.
Haigerloch d. w. Karlsthal.
Hajnik d. w. Szliács.
Haj-Stubnya d. w. Stubnya.
Halborn d. w. Burgbrohl — Heilbrunn und Tönnisstein.
Hall in Württemberg auch Schwäbisch Hall und Wildbad.
Hall in Tyrol auch Heilig-Kreuz und Baumkirchen.
Halle auch Wittekind und Neuragozzi.
Hallstadt, Soole, d. w. Gmunden.
Hammam-Lif. d. w. Hammam-Gorbos — Dar-el-Bey.
Hammerbrunnen s. Kleinern.
Hamor d. w. Lövete.
Hangu d. w. Frassin.
Hans-Egon-Qu. s. Wilhelmsbad i. Schl.
Harbmühle s. Niederrossbach.
Harzer Sauerbrunnen s. Grauhof.
Haselhofsäuerling s. Königswart.
Hauptbr. (qu.) Baden-Baden, Bartfa, Buzias, Driburg, Fachingen, Flinsberg, Freienwalde, Leuck, Montemayor y Bejar, Neuenhain, Pyrmont, Saidschütz, Schwalheim b. Nauheim, Sulzmatt, Vöslau.
Haupt-Stollenquelle s. Baden-Baden.
Haus, Steinernes, s. Ems.
Hausnersche Quelle s. Ofen-Pest — Hunyady-Mátyás
Hausquelle s. Niedernau.
Hauterive s. Vichy.
Hegrat's Rudolphsquelle s. Püllna.
Heilbad Sulz d. w. Peissenburg.
Heilbrunn auch Oberheilbrunn (Oberbayern).
Heilbrunn s. Burgbrohl, Salzbrunn, Tönnisstein.
Heilig-Kreuz d. w. Hall in Tyrol.
Heilige Kreuzquelle s. Kreuth.
Heilige Quelle d. w. Kemmern.
Heiligenkreuzbad d. w. Rohitsch.
Heilquelle d. w. Ofen-Pest—Kaiserbad.
Heinrichsbrunnen(qu.) s. Ofen-Pest, Salzbrunn, Sternberg.
Heise Quelle s. Mehadia.
Helena, St., s. Abano.
Helenabad s. Kenchreae.
Helenenquelle s. Abano, Pyrmont, Szczawnicza.
Helpert d. w. Burgbrohl — Heilbrunn, und Tönnistein.
Helmstedt auch Amalienbad.

helveticae, Thermae, d. w. Baden-Aargau.
Heppingen—Apollinarisbr., auch Beul, Ahrweiler, Neuenahr (Landskron).
Herkulesbäder d. w. Mehadia.
Hergern (Hörgern) d. w. Oberhergern.
Herlein s. auch Rank-Herlein 377.
Herlin d. w. Herlein 203.
Hermabassière, Etabl., d. w. Amélie-les-Bains.
Hermannsbad s. Lausigk.
Hermannsborn auch Pömbsen.
Hermannsquelle s. Muskau, Neuhaus bei Neustadt.
Herpes s. Panticosa.
Herrenbad s. Szliács.
Herrenhof s. Karlstad.
Hersterquelle s. Driburg.
Hervideros (heisse Quelle), s. Fuen santa.
Herzog-Ludolfsbad d. w. Gandersheim.
Herzogenbad d. w. Baden-Aargau.
Hirschquelle s. Deinach.
Heucheloup d. w. Houcheloup.
Hidago s. Panticosa.
Hildegardsquelle s. Ofen-Pest.
Himmelstadtlund d. w. Adolfsberg.
Hinnewieder d. w. Karlsbrunn.
Hiobsbad d. w. Annaberg.
Hirschbergerbad d. w. Warmbrunn.
Hochbrunnen s. Medewi.
Hochheim d. w. Erfurt.
Höhenstadt auch Höhenstaedt und Höhenstedt.
Höllenquelle s. Baden-Baden.
Höllenmorast s. Kovaszna.
Hörgern d. w. Oberhergern.
Hof, Englischer und Europäischer, d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Hof, Nassauer, d. w. Wiesbaden — Spiegelquelle.
Hoferbad d. w. Appenzell.
Hofer Sauerbrunnen d. w. Gleichenberg — Johannisquelle.
Hofgastein d. w. Gastein.
Hohliebequelle s. Lenk.
Hollenhagen d. w. Salzuflen.
Homburg v. d. Höhe auch Hombourg-ès-Monts.
Honoré, St., auch Honoré-les-Bains.
Hontalade s. Sauveur.
Hôpital s. Montbrison, Vichy.
Hôpital civil d. w. Bourbonne-les-Bains — Bain romain.
Hôpital militaire s. Amélie-les-Bains.
Horgáczquelle s. Kovaszna.
Horod auch Olahfálu.
Hospital s. Trillo.
Hospitalquelle s. Harrowgate und d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Hotwell s. Clifton.
Houcheloup auch Heucheloup.
Hount-Caouda s. Capvern.
Hroswithaquelle s. Gandersheim.
Hub, An der, d. w. Hubbad.
Hubbad auch Huberbad u. An der Hub.
Huberbad d. w. Hubbad.
Hubertusbad d. w. Hubertusbrunnen.
Humbach d. w. Montabaur.
Humera auch Sumas aguas.
Hungaria-Quelle s. Ofen-Pest.
Hungerbrunnen s. Münsterberg.
Hunyady-Mátyás-Qu. auch Mathias-Qu., Franzens- und Hausnersche Qu.
Hunyady-Quellen s. Ofen-Pest.
hyperthermal, Bain gradué, s. Luxeuil.

I. J.

Jabalcuz d. w. Jaen.
Jacobfalva auch Kaszon-Jacobfalva.
Jacobsquelle s. Krapina-Töplitz.
Jaen auch Jabalcuz.
Jahreszeiten, Vier-, s. Wiesbaden.
Janos, Arany-, s. Borszék.
Janos, Hunyady-, s. Ofen-Pest.
Jardin s. Néris.
Jasikow-Quelle s. Simenowskoje.
Jasorvenses, Thermae, d. w. Daruvar.
Jassae, Thermae, d. w. Teplitz-Warasdin.
Jastrzemb d. w. Königsdorf-Jastrzemb.
Jaude s. Clermont-Ferrand.
Javelle s. Pont-Gibaud.
Jaxtfeld, Bitterwasser, s. Friedrichshall.
Jazygenbad d. w. Teplitz-Warasdin.
Ibarra s. Arechavaleta.
Ibon d. w. Panticosa.
Ibor d. w. Castañar de Ibor.
Jean, St., s. Mont-Dore, Vals (Frankreich), Vichy.
Jeni Kaplidscha s. Brussa.
Jermolowquelle s. Piatigorsk.
Iferten auch Yverdon.
Ignazbrunnen (Kostreinitz), richtiger Königsbrunnen.
Ignazbrunnen s. Rohitsch-Kostreinitz.
Iles s. Bex.
Illidsche, Illixe, d. w. Daruvar.
imperial, Bain, s. Plombières.
Inferno, Nave dell', s. Levana.
Innquelle s. Tarasp-Schuls.
Inselbad d. w. Lippspringe, Paderborn.
Inselbad, Margarethen-, s. Ofen-Pest.
Inselquelle siehe Berg, Paderborn — Marienquelle.
Intendantenquelle s. Medewi.
Intérieure s. Bagnères-de-Bigorre.
Intermittente s. Nectaire, Vichy.
Inverleithen auch St. Romans-Wells.
Joannin s. Saubuse.
Jobstbad d. w. Annaberg.
Jodquelle s. Lippik.
Jodschwefelquelle d. w. Krankenheil — Annaquelle.
Jodsodaquelle d. w. Krankenheil — Johann-Georgenquelle.
Jodsodaschwefelquelle d. w. Krankenheil — Bernhardsquelle.
Jodwasser s. Hall, (Oberösterreich), und Ivonicz — Karlsquelle.
Johannesbad d. w. Baden-Wien.
Johannesbrunn d. w. Gleichenberg.
Johannesqu. s. Kösen, Luhatschowitz.
Johann-Georgenquelle s. Krankenheil.
Johannisbad s. Daruvar, und Nördlingen.
Johannisqu. s. Elster, Johannisbrunn.
Johnsquelle s. Harrowgate.
Jonas s. Bourbon L'Archambault.
Jordan-Bad auch Wassach, Wassacher Berg.
Josephinenbr. s. Liebwerda (Anmerk).
Josephinenquelle s. Szczawnicza.
Josephsbad s. Baden-Wien, Tetschen.
Josephsquelle s. Bilin, Buzias, Griesbach, Ivonicz, Lipócz, Rippoldsau, Skleno, Szliács.
Jouvence s. Rolle.
Irone, Monte, s. Abano.
Isabella s. Ischia.
Isabella, Real Sitio de la-, d. w. Sacedon.
Isasi d. w. Elorrio.
Isles, Pouhon des, s. Malmedi.
Juan de Azcoitia s. Azcoitia.
Judenbrunnen s. Wildungen.
Judenquelle s. Baden-Baden.
Julia s. Alban.
Julianenbrunnen s. Eilsen.
Julie s. Châteauneuf.
Juliushall s. Harzburg.
Jungfernhof, Klein-, s. Riga.
Junkerbad s. Leuk.
Junonis, Fontes, d. w. Caldiero.
Jurt d. w. Mamakaï-Jurt.
Juvence d. w. Fontaine de Juvence.

K.

Kainzenbad auch Kanitzer Bad und Partenkirchen.
Kaiserbad d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Kaiserbad s. Ofen-Pest.
Kaiserbrunnen(quelle) s. Aachen, Ems, Homburg v. d. Höhe, Karlsbad, Johannisbad, Mehadia.
Kaiser-Karls-Quelle s. Karlsbad.
Kaiser-Wilhelmsquelle s. Driburg.
Kaiser-Wilhelms-Felsenqu. s. Ems.
Kakabos s. Kythnos.
Kalan s. Kis-Kalan.
Kalauria auch Sidra und Poros.
Kalmückenquelle s. Piatigorsk.
Kalsdorf auch Grosssulz.
Kaltbad s. Rigi-Kaltbad, Schwendi-Kaltbad.

Kanalqu. s. Langenbrücken, Limmer.
Kandreny s. Dorna-Kandreny.
Kanitzer Bad d. w. Kainzenbad.
Kaplidscha. Jeni, s. Brussa.
Karben auch Grosskarben, Okarben, Neu-, Nieder-, Ober-Selters, Seltz.
Karl, Kaiser-, Quelle s. Karlsbad.
Karlsbad in Württemberg s. Mergentheim.
Karlsbrunn auch Hinnewieder und Freudenthaler Bad.
Karlshall s. Kreuznach.
Karlsquelle(br.) s. Bocklet, Cannstatt, Griesbach, Helmstedt, Karlsbrunn, Mehadia, Mergentheim, Nauheim, Neudorf bei Weseritz, Niedernau.
Karlsthal auch Haigerloch.
Karolaquelle s. Tarasp-Schuls.
Karolinenquelle s. Aibling, Baden-Baden, Bilin, Marienbad, Mehadia.
Kasimirquelle s. Slawinsk.
Kasperquelle s. Imnau.
Kastorquelle s. Schmecks.
Kaszon d. w. Jacobfalva.
Katharinenquelle s. Borschom, Goriatschewodsk, Krondorf, Sarepta.
Katharinenstift s. Wildbad.
Katnewa d. w. Kotschenowa.
Kato-Muska d. w. Methana.
Katschenowa d. w. Kotschenowa.
Kedong-Waroe s. Surabaya.
Kegelbahnquelle s. Neumarkt.
Keked, Alsó-, s. Alsó-Keked.
Kellerquelle s. Flinsberg.
Kempten d. w. Sulzbrunn.
Kieselhofsäuerling s. Königswart.
Kinderbrunnen s. Salzschlirf.
Kings-, Kingston-Spring s. Bath.
Kirchberg (Soole)s. Achselmannsstein
Kirchenquelle s. Simenowskoje.
Kirchleerau auch Moosleerau.
Kis-Bajom d. w. Bassen.
Kis-Czey d. w. Kis-Czeg.
Kis-Leva-Quelle s. Gran.
Kisfalú d. w. Gortwa-Kisfalú.
Klausen, Klausnerquelle, s. Gleichenberg — Klausenquelle.
Klebelsberg s. Ischl.
Kleeningen d. w. Klieningen.
Kleinbadquelle s. Lippik.
Klein-Jungfernhof s. Riga.
Klemutzi d. w. Lintzi.
Klieningen auch Kliening, Klienig, Klining, Kleeningen.
Klingenbad auch Klimath.
Kniebisbäder s. Antogast, Griesbach, Oppenau, Petersthal, Rippoldsau.
Kochbrunnen s. Burtscheid, Wiesbaden.
Kochsalzquelle s. Günthersbad.
König-Albert-Bad d. w. Löbau.
König-Otto-Bad d.w. Wiesau (Bayern).
König-Wilhelmsquellen s. Ems.
Königs-Bitterquellen, Mattonis, siehe Ofen-Pest (Anmerk. 332).
Königsbrunnen(qu.) s. Elster, Freienwalde, Höhenstadt, Kostreinitz (dort irrthümlich Ignazbr. genannt), Wildbad, Wildungen.
Kogilloquelle s. Tiflis.
Kollgrub d. w. Kohlgrub.
Kondra d. w. Kondrau.
Konorkowka d. w. Konopkowka.
Konstantin-Bassin s. Druskeniki.
Konstantin-Quelle s. Piatigorsk.
Korphos s. Lesbos.
Kosebrunnen s. Saidschütz.
Kostreinitz s. auch Rohitsch.
Kostreinitz, Ignazbrunnen, richtiger Königsbrunnen.
Kotnewa d. w. Kotschenowa.
Kotschenowa auch Katnewa, Kotnewa, Katschenowa.
Krachenbad auch Alpirsbach.
Kränchen s. Ems.
Krakusquelle s. Rabka.
Kramerbrunnen s. Salzbrunn.
Kranichsquelle s. Prenzlau.
Krankenheil-Tölz — Annaquelle, auch Jodschwefelquelle und Blombergsquelle.
Krankenheil-Tölz — Bernhardsquelle, auch Jodsodaschwefelquelle.
Krankenheil-Tölz — Johann-Georgenquelle, auch Jodsodaquelle.
Kreuz d. w. Deutsch-Kreuz.
Kreuzbrunnen s. Marienbad.
Kreuzburg auch Wilhelm-Glücksbrunnen.
Kreuz, Heilig-, d. w. Hall in Tyrol.
Kreuznach auch Karlshalle, Münster am Stein, Theodorshalle.
Kreuzquelle s. Saxon, Skleno.
Kreuzquelle, heilige, s. Kreuth.
Kroatisch-Töplitz d. w. Teplitz-Warasdin.
Kronberg d. w. Kronthal.
Krone d. w. Wiesbaden — Adlerquelle.
Kronenquelle s. Salzbrunn.
Kronprinzessin-Stephanienquelle siehe Krondorf.
Kropfwasser s. Hall, (Oberösterreich).
Kubra s. Teplitz-Trenchin.
Küchenquelle s. Freienwalde.
Kühlwasser s. Neuenahr.
Küpferling s. Rosenheim.
Kumgara d. w. Kumogorsk.
Kumogorsk auch Kumgara.
Kunstgraben s. Sulza.
Kurbr. s. Langenbrücken, Nauheim.
Kurhausquelle s. Elgersburg, Karlsbad, Schlangenbad.
Kukurtlu s. Brussa.
Kutchuk-Kukurtlu s. Brussa.

L.

Laa auch La und Laab.
Labassère s. Bagnères-de-Bigorre.
La Bourboule s. Bourboule.
Lac, Src. du, s. Siradan.
Lac d'Omène d. w. Schwarzseebad.
Lac noir d. w. Schwarzseebad.
La croix s. Châteauneuf.
Ladis s. auch Obladis und Prutz.
Ladislausquelle d. w. Grosswardein — Bischofsbad.
Ladres s. Montferrand.
Lämmchen s. Dresden.
Lämmlibad s. Leissigen.
Lagarde auch La Garde und Bio.
Lagarenne s. Châteauneuf.
Laguna s. Panticosa.
Lahnstein s. Oberlahnstein.
Lalliaz auch La Liaz und L'Alliaz.
La Malou s. Malou.
Lambro d. w. Colombano al Lambro.
Lame s. Mont'amiata.
Lameira s. Moledo da Corvaceira.
La Motte s. Motte.
Lamscheid auch Leininger Bad.
Lancy d. w. Bourbon-Lancy.
Landskron s. auch Heppingen.
Langenau (Bayern) s. auch Steben.
Langenbruck s. Franzensbad.
Langenschwalbach auch Schwalbach.
Lannes s. Bagnères-de-Bigorre.
L'ansy s. Bourbon-Lancy.
Lapeyrie s. Bagnères-de-Bigorre.
La Porretta s. Porretta.
La Preste s. Preste.
La Puda s. Puda.
L'Archambault d. w. Bourbon-L'Archambault.
Lardy s. Vichy.
Laroque d. w. Boulou — Font-d'Aram.
Lasar-Bad s. Borszék.
Lasinya d. w. Laszina.
Lassativa, Acq., s. Valdieri.
Lasserre s. Bagnères-de-Bigorre.
Lastra s. Abano.
Lastrenses, Aquae, d. w. Abano — Pietro-Montagnone, Lastra.
Laszina auch Lasinya.
Laszlo, Hunyady-, s. Ofen-Pest.
Laszlo-kut (Brunnen) s. Borszék.
Lauterbachbad d. w. Oftringen.
Lavalette s. Euzet.
Laxierquelle s. Petersthal.
Lebanus s. Lesbos.
Lebetzoba auch Levezu.
Leensingen d. w. Leissigen.
Leger, St., s. Bourbon-Lancy, Pougues.
Leininger Bad d. w. Lamscheid.
Leissigen auch Leissigbad, Leissingen, Leensingen.
Leitgrabenqu. s. Langenschwalbach.
Leleczbrunnen s. Alsó-Sebes.

Lelia s. Recoaro.
Lenkeyquelle s. Szliács.
Leone s. Porretta.
Leonhardiquelle s. Okarben.
Leopoldine s. Montecatini.
Leopoldo s. Bagni a Morba, Filippo.
Leopoldsbad s. Baden-Wien.
Leopoldsquelle s. Rippoldsau, Sulza.
Le Prese s. Prese.
Leuchtenrader Quelle s. Aachen.
Leuk auch Loèche und Louèche-les-Bains.
Leuk, Armenbad, auch Aussätzigenbad.
Leuk, Lorenzquelle auch Hauptquelle, Junkerbad, Neubad, Walliser Bad, Werrabad.
Leva, Kis-, s. Gran.
Le Vernet s. Vernet.
Levezu d. w. Lebetzoba.
Levico, Badewasser, auch Acqua forte und Acq. del Vetriolo.
Levico, Trinkwasser, auch Acqua acidula und Acq. dell' Ocra.
Liaz d. w. Lalliaz und Alliaz.
Lichtenthal auch Ludwigsbad.
Liebenzell auch Zeller Bad.
Lienzmühl auch Linzmühl.
Lignon d. w. Mont-Lignon.
Limbe s. Bourbon-Lancy.
Limpbach auch Limpach.
Lindals-Quelle s. Westerbrunn.
Lindenbrunnen s. Langenschwalbach.
Lindenhof s. Luzern.
Linke Quelle s. Mseno.
Lintzi auch Klemutzi.
Lippspringe auch Inselbad.
Lissogorsk (richtiger Lysogorsk) s. Piatigorsk.
Lithionquelle s. Redruth, Weilbach.
Live s. Champ-Olivier.
Lixovienses, Thermae, d. w. Bagnères-de-Luchon.
Llupia s. Molitg.
Lobogo-Bad s. Borszék.
Loèche d. w. Leuk.
Lövete auch Hamor.
Loimannsquelle s. Franzensbad.
Lorenzquelle s. Leuk.
Lorenzo s. Valdieri.
Loreta s. Bertinoro.
Lorgna s. Recoaro.
Loro, Fuente de, d.w. Castañar de Ibor.
Losilla d. w. Adrian.
Losse s. Salzuflen.
Louèche-les-Bains d. w. Leuk.
Loujo auch Toja grande.
Louis, St., s. Olette.
Lucar s. Barrameda, San Lucar de-.
Lucas s. Vichy.
Lucca, Bagno caldo, auch Doccione, Ponte Seraglio und Villa o Corsena.
Lucca, Maritata, auch Maria.
Lucena d. w. Horcajo de Lucena.
Luchon s. Bagnères-de-Luchon.
Lucia s. Casciano, Lucca, Neapel, Valdieri.
Luciusquelle s. Peiden, Tharasp-Schuls.
Ludwigsbad d. w. Czigelka, Lichtenthal, Wipfeld.
Ludwigsbr. s. Grosskarben, Homburg v. d. Höhe, Nauheim, Sülz.
Ludwigshalle d. w. Wimpfen.
Ludwigsquelle s. Bocklet, Mehadia, Orb, Tobelbad, Wipfeld, Zaison.
Ludwigssaline s. Dürrheim.
Lüder d. w. Grosslüder.
Lüttich, Prinz-, d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Luhacowic d. w. Luhatschowitz.
Luhatschowitz, Badewasser, auch Sprudel und Pumpbrunnen.
Luisenbrunnen(quelle) s. Altwasser, Audinac, Bukowine, Frankenhausen, Franzensbad, Homburg v. d. Höhe, Königsborn, Luhatschowitz, Polzin, Salzbrunn.
Luisenbrunnen (Maria-) s. Ischl.
Lysogorsk s. Piatigorsk.

M.

Machina d. w. Pozzuoli — Antro.
Macerato auch Doccio.
Madeleine siehe Mont-Dore, Vals (Frankreich).
Madonna a Papiano auch Selva Perugina.
Madonnina del fosso bianco d. w. Filippo.
Männerbad s. Teplitz-Schönau — Urqu.
Männlein s. Cannstatt.
Magdalenenquelle s. Szczawnicza.
magnesiaca, Acq., s. Valdieri, Viterbo.
Magnesiawasser s. Buxton, Weimar.
Magnesine s. Petersthal.
Majorbrunnen s. Soden.
Majou d. w. Rieu-Majou.
Malavella d. w. Caldas de Malavella.
Malmedi, Pouhon de Isles, auch Quirine.
Malnás d. w. Bugyogo.
Mamet-Massia s. Molitg.
Mandon s. Nectaire.
Manantial d. w. Quelle (Trinkquelle) s. Ontaneda y Alceda.
Manjolet s. Amélie-les-Bains.
Manzone s. Ponte a Manzone.
Marble Bath d. w. Leamington, Marmorbad.
Marching (richtiger) s. Marsching, 280.
Maremma s. Sasso di Maremma.
Margarethen-Inselbad s. Ofen-Pest.
Margarethenquelle s. Aibling.
Marguerite s. Courmayeur, Maurice.
Maria, Sta, s. Casciano, Lucca-Maritata.
Maria del Aquila s. Filetta.
Maria di Falciano d. w. Cattenaja.
Maria, Fuente de, s. Sacedon.
Maria-Louisenquelle s. Ischl.
Mariae, Vallis St.-, d.w. Mergentheim.
Mariana s. Recoaro.
Marianenquelle s. Landeck.
Mariazeller-Quelle s. Baden-Wien.
Marie, Source, s. Bussang, Vichy, Vittel.
Marienbad, Ferdinandsquelle, auch Auschowitzer Quelle.
Marienbad d. w. Leopoldskron.
Marienberg d. w. Boppard.
Marienborn-Bad d. w. Schmeckwitz.
Marienbr. d. w. Moching, s. Rohitsch.
Marienheim d. w. Mergentheim.
Marienqu. s. Elster, Kochel, Königswart, Kohlgrub, Landeck, Lipócz, Marienbad, Neuhaus b. Neustadt, Paderborn, Rabka, Schlangenbad, Shelesnowodsk, Truskawice, Ullersdorf.
Mariensprudel s. Neuenahr.
Marino d. w. Giunco Marino.
Maritata s. Lucca.
Marktsoole s. Colberg.
Marktbr. s. Karlsbad, Mergentheim.
Marmorbad s. Leamington.
Marquise s. Euzet.
Mars-les-Roie d. w. Roye.
Mart, St., s. Royat.
Marte s. Porretta.
Martel s. Ponts-de-Martel.
martiale Src. s. Galmier.
Martin s. Chamalières.
Martin de Fenouilla d. w. Boulou.
Martinelli s. Montecatini.
Martino, San, siehe Bormio, Masino, Valdieri.
Marziale, San, auch Caldana.
marziale, Acq. acidula-, s. Rio.
marziale della Chiusa s. Riolo.
marziale del Rio vecchio s. Riolo.
Marzihle-Bad d. w. Aarzihle-Bad.
Mascagni d. w. Castelletto Mascagni.
Masino auch Caz de Bagni und Bagno di San Martino.
Massa maritima, Venelle presso, d. w. Venele.
Massia s. Molitg.
Masson s. Evian.
Mateu, Thermes de, d. w. Alhama de Aragon.
Mathias auch St. Matheis.
Mathiasquelle d. w Ofen - Pest, Hunyady — Mátyás.
Matheis, St., d. w. Mathias.
Mathildenbad d. w. Wimpfen.
Mattiacae, Aquae, d. w. Wiesbaden.
Mattoni's Gieshübler d. w. Gieshübl-Puchstein.
Mattoni's Königsbitterqu. s. Ofen-Pest.
Mátyás (Mathias) Hunyady s. Ofen-Pest.

Mauerbad s. Augsburg.
Mauhourat s. Cauterets.
Maurice d. w. Moritz (Schweiz).
Mauritiusquelle s. Moritz.
Mayenbad d. w. Mindelheim.
Maxbrunnen s. Karlsbrunn, Kissingen.
Max-Marienqu. s. Langenau (Bayern).
Medewi auch Metdewi.
Media s. Montecatini.
Medicea, Acq., d. w. Montecatini-Rinfresco.
Meiga, Abba, s. Crucca.
Mendig, Mennig, siehe Nieder- und Obermendig.
Meo s. Rio meo.
Meran auch Gratsch und Untermais.
Mercador, Torrent-, s. Vernet.
Mercantale auch Castelfranco.
Mergentheim auch Marienheim, Karlsbad in Württemberg, Vallis St. Mariae.
Merkelquelle s. Bassen.
Merlat s. Escaldas.
Mesdames s. Vichy.
Mesö s. Farkas-Mesö.
mésothermal, Bain gradué, s. Luxeuil.
Metdewi d. w. Medewi.
Methana d. w. Kato Muska.
Mey s. Gervais.
Michaelquelle s. Buzias, Piatigorsk, Shelesnowodsk.
Michailowsk d. w. Slepzow-Michailowsk.
Micsinye s. Alsó-Micsinye.
Miemo s. Bagno di Miemo.
Miguel siehe Caldillas de S. Miguel, Torre de S. Miguel.
Milchbrunnen s. Soden.
Militairbad siehe Karlsbad, Teplitz-Schönau.
Militairquelle s. Sklo.
Mina s. Busot.
Mindelheim auch Mayenbad.
Mineralsäuerling s. Franzensbad.
Mines s. Bex.
Mirsojeffquelle s. Tiflis.
Mittelbrunnen s. Altwasser.
Mitterbad auch Ultener Thal.
Mittlere Quelle s. Mseno.
Midi s. Monestier de Briancon.
Moching auch Amper-Moching.
Mögglingen d. w. Christenhofbad.
Mofeta s. Rapolano.
Moffat auch Scotch-Cheltenham.
Moje, Le, s. Volterra.
Moledo da Corvaceira auch Moledo da Rede, Corvaceira da Rede, Rede da Corvaceira.
Monaci, Chiusa dei, s. Arezzo.
Mondragon, Sta Agueda de', d. w. Guesalibar.
Monestier de Briançon auch Brigantium.
Monfalcone d. w. Montefalcone.
Mons aegrotorum d. w. Abano, Monte Groto.
Mons clarus d. w. Clermont-Ferrand.
Mons Tabor d. w. Montabaur
Montabauer auch Humbach und Mons Tabor.
Montagne s. Bagnères-de-Bigorre.
Montagnone, San Pietro, d. w. Abano
Montajone d. w. Pillo.
Montalto d. w. Burrone.
Mont'amiata auch Arcidosso.
Montañeses s. Barrameda.
Montbarri auch Le Paquier.
Montbuy d. w. Caldas de Montbuy.
Mont-Cornadore s. Nectaire.
Monte Casale d. w. Bertinoro.
Monte di Colombo d. w. Dovadola.
Montefalcone auch Monfalcone.
Monte Groto s. Abano.
Monte Irone s. Abano.
Monte Ortone s. Abano.
Montepulciano d. w. Albino.
Monte Rotondo d. w. Pelaghe di Monte Rotondo.
Montferrand auch Rennes-les-Bains und Clermont-Ferrand.
Montione d. w. Cesalpino.
Mont-Masson s. Evian.
Montmorency d. w. Enghien-les-Bains.
Montpellierquellen s. Cheltenham und Harrowgate.
Moorquelle s. Augustusbad.
Moosleerau d. w. Kirchleerau.
Mora, Source, s. Bagnères-de-Bigorre.
Morand, Château-, d. w. Sail-les-Bains.
Morba d. w. Bagni a Morba.
Morny s. Châteauneuf.
Moritz, St., auch St. Maurice, San Morizzo, San Murezzan.
Moritzquelle s. Elster, Rohitsch.
Morizzo d. w. Moritz.
Mortajone auch Borla.
Moulin s. Châteauneuf.
Moulin, Bonde du-, s. Chaudes-Aigues.
Moulin du Ban, Grotte du-, s. Chaudes-Aigues.
Mousson d. w. Pont-à-Mousson.
Moutier d. w. Salins-Moutiers.
Mscheno d. w. Mseno.
Mühlbrunnen s. Karlsbad, Kleinern, Ruhla, Salzbrunn.
Mühle, Quelle an der, s. Wassenach.
Münderfeldsoole s. Colberg.
Münster am Stein s. Kreuznach.
Mulino di Zano s. Brisighella.
Muraglione s. Castellamare.
Murawjewquelle s. Shelesnowodsk.
Murezzano, San, d. w. Moritz.
Murrquelle s. Baden-Baden.
Muska, Kato-, d. w. Methana.

N.

Nabeas s. Gazost.
Nairs d. w. Tarasp-Schuls.
Nancy d. w. Bourbon Lancy.
Naphthaquelle s. Truskawice.
Narsan s. Kislowodsk.
Naschold's Quelle s. Calw.
Nassauer-Hof d. w. Wiesbaden, Spiegelquelle.
national, Bain, s. Plombières.
Natroine s. Rippoldsau.
Natron-Lithionquelle s. Weilbach.
Natronsäuerling s. Laszina.
Nava d. w. Buyeres de Nava.
Nave dell' Inferno d. w. Levana.
Nebenquelle siehe Bilin, Fachingen, Neuenhain.
Negri s. Pojana-Negri
Nero, Acq., s. Bovegno.
Neskutschnoje-Quelle s. Moskau.
Neubad s. Leuk.
Neubadquelle s. Teplitz-Schönau.
Neubr. s. Elöpatak, Karlsbad, Langenschwalbach, Meinberg, Pyrmont.
Neuquelle (Neue Qu.) s. Berg, Essentuki, Franzensbad, Gieshübl-Puchstein, (Franz-Josephsqu.), Godesberg, Johannisbrunn, Königswart, Salzbrunn, Szczawnicza, Warmbr.
Neuenahr auch Beul (dahin auch Heppingen und Landskron).
Neuerbohrte Quelle s. Pyrmont.
Neunsäuerling s. Königswart.
Neuselters (dahin auch Grosskarben, Okarben, Nieder-, Oberselters).
Neuwörthsche Quelle d. w. Ofen-Pest, Franz-Déak-Quelle.
Niederbrunnen s. Flinsberg.
Niederlangenau s. Langenau (Schles.).
Niedermendig auch Mendig, Mennig, Obermendig.
Niederselters (dahin auch Neu-, Oberselters, Grosskarben, Okarben).
Nikolaiquelle s. Piatigorsk.
Nisenii d. w. Bourbon-Lancy.
Nitroli s. Ischia.
Noceto d. w. Montalceto.
Noe, Champ-, d. w. Champ-Olivier.
Noire, Src., s. Marie.
Nord s. Luxeuil, Monestier de Briançon.
Nordwasser d. w. Oppenau.
North Wells s. Scarborough.
nouvelle, Source, s. Forges.
nueva, Manantial, s. Cestona.
Nules d. w. Villavieja de Nules.
Nunziante d. w. Torre dell' Annunziata.
nuova, Fonte s. Celentino.
Nydelbad d. w. Nidelbad.

O.

Obladis auch Oberladis, Ladis u. Prutz.
Ober-Bajom d. w. Bassen.

Oberbrunnen s. Altwasser, Cudowa, Flinsberg, Freienwalde, Salzbrunn.
Obergabernigg d. w. Rohitsch.
Oberheilbrunn d. w. Heilbrunn.
Oberhörgern d. w. Oberhergern.
Oberladis d. w. Obladis.
Obermendig auch Mendig, Mennig (Niedermendig).
Oberrohitscher Brunnen s. Rohitsch-Windischgrätzbrunnen.
Obersalzbrunn d. w. Salzbrunn.
Obersasbach s. auch Erlenbad d. w. Oberasbach (unrichtig).
Oberselters dahin auch Neu-, Niederselters, Grosskarben, Okarben.
Ochsenquelle s. Cannstatt.
Ocra, Acqua dell', s. Levico - Trinkwasser.
Oelves d. w. Oelyves.
Oes-Kut s. Elöpatak.
Oestliche Quelle siehe Franzensbad-Langenbruck.
Oestringer Quelle s. Langenbrücken.
Oetting d. w. Alt-Oetting.
Oeufs s. Cauterets.
Oeynhausen auch Rehme.
Ofen-Pest, Elisabeth-Salzbad-Trinkqu., auch Bray's Quelle; Franz-Déak-Quelle auch Neuwörthsche Quelle; Hunyady Mátyás auch Franzensqu. u. Hausnersche Qu.; Margarethen-Inselbad auch Warmqu.; Szechényе Quelle auch Böcks Quelle.
Offenau auch Clemenshall.
Oeffentlicher Brunnen s. Reutlingen.
Offstein s. Offenstein.
Okarben s. auch Grosskarben, Neu-, Nieder- und Oberselters.
Olahfálu d. w. Horod.
Old Well s. Leamington.
Olesa, Esparaguera y, d. w. Puda.
oleoso do rio, Banho, siehe Moledo da Corvaceira.
Olga-Quelle s. Niedernau.
Olio puzzolo s. Boccheggiano.
Olivier d. w. Champ-Olivier.
Olivo s. Montecatini.
O-Labogo-Bad s. Borszék.
Omène, Bains du Lac d'-, s. Schwarzseebad.
Ontani d. w. Fosso degli Ontani.
Oppenau auch Nordwasser.
Oranienquelle s. Kreuznach.
Orba d. w. Castelletto d'Orba.
Orchesterquelle s. Karlsbad.
Oro, Cabezo de-, d. w. Busot.
Orszog, Toth-, d. w. Daruvar.
Ortech s. Eaux-Bonnes.
Ortega d. w. Alicun de Ortega.
Ortone, Monte, s. Abano.
O-Saros-Bad s. Borszék.
Ospedale Demidoff s. Lucca.
Osterspai d. w. Braubach, Dinkholder Brunnen.
Ostrihom d. w. Gran.
Ostrovskquelle s. Klokocs.
Otschin s. auch Braesa.
Ottilienquelle s. Paderborn.
Otto - Bad, König-, d. w. Wiesau (Bayern).
Oviedo d. w. Caldas de Oviedo.

P.

Paden d. w. Baden im Aargau.
Paderborn auch Inselbad.
Paët s. Sungi Paët.
Palazzo, Rio, d. w. Brisighella.
Panerazio d. w. Trescore.
Pandur s. Kissingen.
Panonicae, Thermae, d. w. Baden-Wien.
Pantano, Acq. del, d. w. Cetona.
Papiano d. w. Madonna a Papiano.
Papo s. Montecatini.
Paquier s. Montbarri.
Par s. Chaudes-Aigues.
Paracelsusquelle s. Moritz.
Parade s. Bagnères-de-Bigorre.
Parc s. Nectaire, Vichy.
Paris, St., d. w. Parize.
Parize auch Paris und Font-Bouillant.
Parkbrunnen s. Karlsbad, Höhenstadt.
Parkquelle s. Abano.
Partenkirchen d. w. Kainzenbad.
Passante s. Mont'amiata.
Patavini Fontes d. w. Abano-Monte Irone.
Patradschik auch Hypate.
Paul d. w. Aix-les-Bains, S. alumineuse.
Paulaquelle s. Johannisbrunn.
Pauline s. Nectaire.
Paulinenbrunnen s. Langenschwalbach.
Paulinenquelle s. Salzuflen.
Paulsquellen s. Mamakaï-jurt, Slanika.
Pauze s. Cauterets.
Pavillon s. Châteauneuf, Contrexéville, Mont-Dore.
Pavillonquelle s. Flinsberg.
Pavillon ruiné (brulé) s. Amand.
Pêcherie s. Enghien-les-Bains.
Pêcheur s. Christau.
Pecore, Salto delle, s. Vittoria.
Peissenburg auch Heilbad Sulz.
Pelago auch Podere del Bagno.
Pelawaquelle s. Krynica.
Péligot s. Enghien-les-Bains.
Peralego d. w. Ferreira.
Perego s. Monte Perego.
Peregrinusquelle s. Baden-Wien.
Perla s. Bagni a Morba.
Perrière, La, auch Thermes de Brida.
Perrière s. Bourboule.
Perugina, Selva, d. w. Madonna a Papiano.
Pescille auch Castelnuovo Berardenga.
Pest s. Ofen-Pest.
Pesteniae, Thermae, d. w. Pystjan.
Peters des Grossen-Quelle s. Lipetzk.
Petersquelle(br.) s. Antogast, Leutstetten, Petersthal, Tiefenkasten.
Petit-Boulet s. Vichy.
Petit-St.-Sauveur s. Vernet.
Petit-Vichy s. Malou.
Petrowskoje d. w. Demidowa-Petrowskoje.
Petsengéd d. w. Pötschnig.
Peyrie, La, s. Bagnères-de-Bigorres.
Pfäffers auch Favières, Pfeffers, Ragatz, Ragaz, Thermae piperinae vel fabariae.
Pfannsches Bad s. Meidling.
Pfarrhof s. Skleno.
Pfeffers d. w. Pfäffers.
Pfisterbergquelle s. Kochel.
Phazy d. w. Plan-de-Phazy.
Philippsquelle s. Orb.
Philosophenbrunnen s. Karlsbrunn.
Piano s. Bagni a Morba und Palazzo al Piano.
Piccola, Sorg., s. Lucca.
Piedra s. Antequera.
Pienza, Puzzola di, d. w. Averno.
Pierawarth d. w. Pyrawarth.
Pierre s. Marimont.
Pierre-le-Grand, Pouhon de, s. Spaa.
Piestjan d. w. Pystjan.
Pietra s. Asinalunga.
Pietro Montagnone s. Abano.
Piletas viejas s. Barrameda.
Pillo auch Montajone.
Pinac s. Bagnères-de-Bigorre.
Pinci, Poggio, s. Montalceto.
Pinkafeld d. w. Tatzmannsdorf.
Piombino d. w. Montione di Piombino.
Piperinae, Thermae, d. w. Pfäffers.
Pisa auch San Giuliano.
Pischtan, Pischtjan d. w. Pystjan.
Piscina s. Trillo.
Pitres d. w. Portugos ó Pitres.
Pittville s. Cheltenham.
Pizzifalcone s. Neapel.
Place, Source dela, s. Bourbonne-les-Bains.
Plage s. Bourboule.
Plan d. w. Bois-Plan.
Platane s. Bagnères-de-Bigorre.
Plaue d. w. Arnstadt.
Pliniusquelle s. Tongern.
Plochsquelle s. Schlangenbad.
Pockenbrunnlein s. Burtscheid.
Podborje d. w. Daruvar.
Podere del Bagno d. w. Pelago.
Podolsk d. w. Kamenietz-Podolsk.
Pömbsen d. w. Hermannsborn.
Pösteny, Pöstyen, d. w. Pystjan.
Pötschnig auch Pötsching u. Petsengéd.
Poggio-bonsi auch Talciona.

Poggio-Pinci s. Montalceto.
Pokolsár s. Kovaszna.
Pojan auch Pollyan.
Pola d. w. Pietrapola.
Polard s. Barèges.
Polluxquelle s. Schmecks.
Pollyan d. w. Pojan.
Pompe s. Alban.
Pongyelok auch Pongylak.
Pont s. Champagne, Montferrand.
Ponte a Romito d. w. Laterina.
Ponte Seraglio d. w. Lucca, bagno caldo.
Ponticello s. Sarteano.
Porcetum d. w. Burtscheid.
Poros d. w. Kalauria.
Portubus d. w. Portugos ó Pitres.
Portugos ó Pitres auch Portubus.
potrida s. Fuente potrida.
Pougues-Rouillée dass. w. Chateau-Gontier.
Pouhon de Geromont s. Malmedi.
Pouhon de Pierre-le-Grand s. Spaa.
Pouhon des Isles s. Malmedi.
Pozay d. w. Roche-Pozay.
Pozo d. w. Hervideros de Villar del Pozo.
Pozo del Escolapio s. Barrameda.
Pozo de la vinda s. Barrameda.
Pozzetto s. Casciana, Pisa, Sprofondo.
Pozillo s. Castellamare.
Praeblau d. w. Preblau.
Praesidentenquelle s. Slanika.
Prato di Crovole s. Recoaro.
Pré-de-Voëte d. w. Bellerive.
Pré, Grand-, s. Bagnères-de-Bigorre.
Pré-Salé s. Vichy.
Preblau auch Praeblau.
Precieuse s. Vals (Frankreich).
Prenzlau auch Prenzlow.
Prieur s. Bagnères-de-Bigorre.
Princesa s. Trillo.
Principale s. Alban, Royat-Src. grande, Uriage.
Principalquelle s. Tusnád.
Principe s. Trillo.
Prinz Lüttich d. w. Burtscheid-Mühlenbendquelle.
Prochio, Bagno del, d. w. Pitigliano.
Promenade s. Bains-en-Vosges.
Prosperschacht s. Rippoldsau.
Providence s. Vernet.
Prowal bolschoi s. Piatigorsk.
Prugnes s. Camarès.
Prutzerbad s. auch Ladis u. Obladis.
Puchstein d. w. Gieshübl-Puchstein.
Puda auch Esparaguera y Olesa.
Pujade s. Amélie-les-Bains.
Puisard s. Amand, Bourbonne-les-Bains.
Puits s. Motte.
Puits foré s. Vichy.
Pumpbrunnen d. w. Luhatschowitz-Badewasser.
Pump-Water, Saline-, s. Llandrindod-Wells.
purgative, Src., s. Vittel.
purgative, Src. verte, s. Montmirail.
Putchosquelle s. Braesa.
Puzzola s. Mont'amiata, Porretta.
Puzzola di Pienza d. w. Averno.
Puzzolente s. Acqui, Fontanino freddo und Livorno
Puzzolo, Olio, s. Boccheggiano.
Pyramide s. Ax, Chateauneuf.
Pyrawarth auch Pierawarth.
Pystjan auch Piestjan, Piestyan, Pischtan, Pischtyan, Pösteny, Pöstyen, Thermae Pesteniae, Teplitz.

Q.

Quai s. Contrexéville.
Queissquelle s. Flinsberg.
Quicherat s. Auteuil.
Quirine d. w. Malmedi, Pouhon des Isles.
Quirinusquelle s. Aachen.
Quiterie s. Tarascon.

R.

Racchitici, Bagnolino dei, d. w. Levana.
Raddusa d. w. Ragusa.
Radeberg d. w. Augustusbad.
Radein auch Radkersburg.
Radkersburg d. w. Radein.
Radna d. w. Rodna.
Ragatz, Ragaz, d. w. Pfäffers.
Ragozzi s. Kissingen.
Ragusa auch Raddusa.
Raillat s. Salies-de-Béarn.
Raillière s. Cauterets.
Raimondo s. Bagni a Morba.
Rainha d. w. Caldas da Rainha.
Raizenbad s. Ofen-Pest.
Rákóczy-Quelle s. Ofen-Pest.
Ramond s. Mont-Dore.
Raphaelquelle s. Rabka.
Raphys d. w. Aix-les-Bains-Simon.
Rasenquelle s. Niedernau.
Rauch-Eptingen d. w. Eptingen.
Ravanesco d. w. Acqui, Fontanino freddo.
Reale s. Porretta.
Real Sitio de la Isabella d. w. Sacedon.
Recknitzbrunnen s. Sülz.
Rede da Corvaceira d. w. Moledo da Corvaceira.
Regia s. Recoaro.
Regina s. Bagno di Miemo, Montecatini, Pisa.
Regio s. Montecatini.
Rehme d. w. Oeynhausen.
Reichenhall, Soole, d. w. Achselmannstein.
Reichhofsche Quelle s. Polzin.
Reina s. Trillo.
Reine s. Bagnères-de-Bigorre, Bagnères-de-Luchon, Bourbon-Lancy, Montferrand.
Reineriana s. Abano.
Reinette s. Forges.
Remy s. Galmier.
Rennes-les-Bains d. w. Montferrand.
Reservoir s. Bagnères-de-Bigorre.
Reservoirquelle s. Langenschwalbach.
Restituta s. Ischia.
Rey s. Espinosa del Rey und Trillo.
Reyes d. w. Caldas de Reyes.
Ribár d. w. Szliács.
Richard s. Bagnères-de-Bigorre, Cransac.
Richardsquelle s. Königswart.
Riedquelle s. Arnstadt.
Rieumiset s. Cauterets.
Rigny s. Mont-Dore.
Rigolette s. Vals (Frankreich).
Rimaud s. Sail-sous-Couzan.
Rinfresco s. Montecatini.
Rio, Acq. del, s. Chitignano.
Rio, Banho oleoso do-, d. w. Moledo da Corvaceira.
Rio Palazzo s. Brisighella.
Rio salso s. Castrocaro.
Rio sordo s. Dovadola.
Rio vecchio, Acq. marziale del-, s. Riolo.
Ripacci s. Mont'amiata.
Riposo s. Citta di Castello.
Rispenquelle s. Polzin.
Rita s. Ischia.
Rive d. w. La grande Rive.
Rivera d. w. Paterna della Rivera.
Rivière s. Montbrison.
Robbins Spring s. Leamington.
Robinet s. Ax.
Roc de Lannes s. Bagnères-de-Bigorre.
Rocca s. Vinadio.
Roch s. Bagnères-de-Bigorre.
Rocher s. Alet, Châteauneuf, Clermont-Ferrand, Nectaire, Vichy.
Rock-Water s. Llandrindod-Wells.
Rodisforter Buchsäuerling d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Rodisforter Wiesensäuerling d. w. Gieshübl-Puchstein, Elisabethqu.
Rodna auch Radna.
Rodna dahin auch Bor Volgi und Aranyos.
Röhrenbrunnen s. Schlangenbad.
Römerbad s. Tüffer; d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Römerquelle s. Baden-Wien, Ems, Gleichenberg, Niedernau, Rohitsch, Sulzbrunn.
Rössli s. Seewen.
Rogna s. Comano.
Rohatz, Rojatch, d. w. Rohitsch.

Rohitsch auch Sauerbrunn, Acq. di Cilli, Gabernigg, Kostreinitz, Heiligenkreuzbad, Rohatz, Rojatch, Rotisch.
Roi s. Enghien-les-Bains.
Roie, St. Mars-les-, d. w. Roye.
Rollmannsbrunnen s. Königsborn.
Romagnolo, Tettuccio, d. w. Bertinoro.
Romain, Bain, s. Bourbonne-les-Bains.
Romaine, Src., s. Montbrison.
Romains s. Plombières, Sail-les-Bains.
Romans Wells s. Inverleithen.
Romito, Ponte a-, s. Laterina.
rond, Puits-, s. Châteldon.
Rondinelli s. Chitignano.
Rosal, Fuente del, s. Beteta.
Rosalie s. Vichy.
Rose s. Bourbon-Lancy.
Rosenau auch Rosnau.
Rosenheim (Soole) d. w. Achselmannstein.
Rosenquelle s. Aachen, Langenschwalbach, Schmeckwitz.
Rosnau d. w. Rosenau.
rossa, Acq., s. Galleraje, Lucca.
rossa-ferruginosa, Acq. s. Castellamare.
Rossbach d. w. Niederrossbach.
Rothenbach-Bad d. w. Nagold.
Rother Teich s. Salzburg.
Rotisch s. Rohitsch.
Rotnitschanka-Quelle s. Druskenikai.
Rotonde d. w. Bourboule-Sedaiges, s. auch Châteauneuf, Christau.
Rotondo, Monte, s. Monte Rotondo, Pelaghe di Monte Rotondo.
Rottmünster, Rottweil d. w. Wilhelmshall.
rouge, Fontaine, s. Pont-à-Mousson, Tarascon.
rouge, Src. petite-, s. Nectaire.
Rouillée, Pougues-, d. w. Château-Gontier.
Royal-old-wells s. Cheltenham.
Royal-Pomp s. Leamington.
royale, Source, s. Forges.
Roye auch St. Mars-les-Roie.
Rudolfsquelle s. Marienbad, Sangerberg, Wilhelmsbad (Schlesien).
Rudolfsquelle, Hegrat's-, s. Püllna.
Rütihubelbad auch Schüpbach siehe Wikartswyl.
Ruibanys s. Vernet.
Rupe s. Dovadola.
Russa d. w. Staraja Russa.
Russische Krone s. Karlsbad.

S.

Sabanewquelle s. Piatigorsk.
Sacalm d. w. Hilario Sacalm.
Sacedon auch Real Sitio de la Isabella.
Säuerling s. Kaerlich, Kirchberg, Königswart, Krondorf, Meinberg, Oberbrambach, Pyrmont, Rapolano, Szombathfalva, Teplitz-Trenchin.
Säuerling, alkalischer, s. Nauheim.
Säuerling, Brunnerscher s. Rohitsch.
Säuerling, Dorotheen-, s. Karlsbad.
Säuerling, Rodisforter, d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Sagwera d. w. Zagwera.
Said-Effendi s. Lidja-Tschesme.
Saidschütz auch Zagacice.
Sail-lès-Château-Morand d. w. Sailles-Bains.
Saint-Cyr s. Châteauneuf.
Sainte-Croix s. Provins.
Salado s. Lanjaron.
Salée s. Vittel.
Salies, Source, s. Bagnères-de-Bigorre.
salina, Acq., s. Riolo.
Salinensoole s. Colberg.
Saline-Pump-Water s. Llandrindod-Wells.
Salinische Quelle s. Salies.
Salmade d. w. Bussang, S. d'Enbas.
salso, Rio, s. Castrocaro.
Salto delle Pecore s. Vittoria.
Salud s. Lanjaron, Zaragoza.
Salut s. Bagnères-de-Bigorres.
Salvadore s. Mont'amiata.
Salvatorquellen s. Lipócz.
Salza d. w. Langensalza.
Salzbr.(qu.) s. Augustusbad, Brammstädt, Braubach, Cheltenham, Elster, Ems, Franzensbad, Freiersbach, Godelheim, Kösen, Kronthal, (Apollinisbr.), Leamington, Löbau, Meinberg, Nauheim, Paterno, Petersthal, Pyrmont, Ragusa, Suhl, Wildungen, (Helenenquelle).
Salzsäure-Bach s. Sungi Paët.
Salzschlirf, Bitterwasser, s. Grosslüder.
Salzwasser s. Passugg, Tarasp-Schuls.
Sammelbassin s. Essentuki.
Sandbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Sandquelle s. Teplitz-Schönau.
Sangerberg auch Elisabethbad.
santa, Acq, s. Buyhuto, Chianciano, Filippo, Rom, Termini (Trinkqu.).
santa, Fuen, s. Buyeres de Nava, Fuen-santa.
Santé s. Bagnères-de-Bigorre.
Sardon s. Châtelguyon.
Sarrasins s. Sermaize.
Sarrieu s. Siradan.
Sassalqu. s. Wilhelmsbad (Schweiz).
Sassi s. Castrocaro.
Satzer Schwefelwasser s. Driburg.
Sauerhofquelle s. Baden-Wien.
Sauerbrunnen s. Bilin, Deutsch-Kreuz, Echzell, Georgenbad, Grundhof, Harzburg, Hermannsborn, Kalsdorf, Niederrossbach, Obladis, Poschitz, Radein, Rohitsch, Wildungen, (Georg-Victor-Quelle).
Sauerbrunnen, Harzer, s. Grauhof.
Sauerbrunnen, Hofer, s. Gleichenberg-Johannisq.
Sauerwasser s. Freiersbach, Lienzmühl, Passugg, Steinfurt, Tarasp-Schuls.
Saulce s. Coëze.
Saule s. Barbazan.
Sauvenière s. Spaa.
Sauveur s. Vernet.
Sauveur, Petit St.-, s. Cauterets.
Savoie, Aix-en-, d. w. Aix-les-Bains.
Savonneuse siehe Bains-en-Vosges, Luxeuil, Plombières.
Saxe, La, d. w. Courmayeur.
Saxon auch Sion.
Scala s. Bagni a Morba.
Schachtbrunnen s. Schlangenbad.
Schaumburg s. Anhalt-Schaumburg.
Scheideck s. Rigi-Scheideck.
Schenk's Quelle s. Ruhla.
Schieder s. Meinberg.
Schiersäuerling s. Königswart.
Schihulzkiquelle s. Gran.
Schilfquelle s. Wipfeld.
Schillingsküste d. w. Schillingsfürst.
Schimberg auch Schinberg.
Schinznach auch Habsburger Bad.
Schlammbad s. Daruvar, Topusko.
Schlangenbadquelle s. Soden, Teplitz-Schönau.
Schlangenquelle s. Abas-Tuman.
Schlossbrunnen s. Karlsbad.
Schmardau auch Schmordow.
Schmecks auch Tatra-Füred.
Schmelzhausquelle s. Kohlgrub.
Schmordow d. w. Schmardau.
Schneidesäuerling s. Königswart.
Schnittweyerbad d. w. Steffisburg.
Schönbornsprudel s. Kissingen.
Schüpbach d. w. Wikartswyl.
Schüpfheim d. w. Badschachen.
Schützenhofquelle s. Wiesbaden.
Schuliguli d. w. Suliguli.
Schulmeisterquelle s. Skleno.
Schuls d. w. Tarasp-Schuls.
Schultheissenquelle s. Huttwyl.
Schuols d. w. Tarasp-Schuls.
Schwache Quelle s. Friedrichshall.
Schwäbisch Hall d. w. Hall in Württemberg.
Schwaighofquelle s. Kreuth.
Schwalbach s. Langenschwalbach.
Schwalheim a. d. Wetter d. w. Schwalheim bei Nauheim.
Schwan d. w. Wiesbaden-Kochbr.
Schwarzbrünnele s. Gurnigel.
Schwarze Quelle d. w. Mehadia.
Schwarzer Bock d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.

Schwarzseebad auch Bains du lac d'Omène und Bains du lac noir.
Schwefelnatroine s. Rippoldsau.
Schwefelbrunnen(-quelle, -wasser) s. Agueda, Aix-les-Bains, Baden-Wien, Berka, Bobotsch, Bocklet, Bracsa, Brammstädt, Brusznó, Butterby, Cheltenham, Doberan, Driburg, Freienwalde, Freiersbach, Gisland, Graena, Günthersbad, Harkányi, Harrowgate (Montpellier), Hopfreben, Hradiszkó, Ischl, Kemmern, Kirchheim, Ladis, Langensalza, Leamington, Liebau, Llandrindod-Wells, Lostorf, Meinberg, Muskau, Nammen, Northeim, Offenstein, Parad, Ponts-de-Martel, Roigheim, Rothenburg, Rotzloch, Salies, Salzschlirf, Sandefjord, Schmeckwitz, Schinznach, Schwarzseebad, Seon, Sibitschudi Suz, Soden, Szombat-falva, Tarasp-Schuls, Tennstädt, Teplitz-Schönau, Thera, Ullersdorf, Vlotho, Weilbach, Wipfeld.
Schwefelsäuerling, weisser, s. Parad.
Schwefeltherme s. Caldas de Bohi, Rapolano.
Schweflige Quelle s. Piatigorsk.
Schwerdtbad d. w. Burtscheid—Mühlenbendquelle.
Schwesternborn s. Rigi-Kaltbad.
Schwesterquelle s. Bibra.
Schwindeck d. w. Annabrunnen.
Scotch-Cheltenham d. w. Moffat.
Sebes s. Alsó-Sebes.
Seckenbad d. w. Stachelberg.
Sedaiges s. Bourboule
Sedlice d. w. Sedlitz.
Sedlitz auch Seidlitz und Sedlice.
Seebruch auch Valldorf.
Seelowitz d. w. Galthof.
Seeon d. w. Seon.
Seewasser s. Edificio del Vetriolo.
Segensborn s. Rastenberg.
Seggenbad d. w. Stachelberg.
Seidlitz d. w. Sedlitz.
Selkebrunnen s. Alexisbad.
Selva Perugina d. w. Madonna a Papiano.
Selters d. w. Niederselters, s. auch Neuselters, Oberselters, Grosskarben, Okarben.
Selinenbrunnen s. Sternberg.
Selzerbrunnen, Neuer, s. Neuselters.
Selzerwasser s. Okarben.
Serapide s. Pozzuoli.
Seraglio, Ponte, s. Lucca.
Serdopol auch Serdawala.
Seridan d. w. Siradan.
Serravalle (bis 1866) d. w. Vittorio.
Sexte s. Aix-en-Provence.
Sextiae, Aquae, s. Aix-en-Provence.
Sgrottato s. Boccheggiano.
Sichersreuther Wasser s. Alexand.-Bad.
Sidorquelle s. Krynica.
Sidra d. w. Kalauria.
Siegfriedbrunnen s. Obermendig.
Sierra Alhamilla d. w. Almeria.
Simon, St., s. Aix-les-Bains.
Simonsquelle s. Szczawnicza.
Sinaquelle s. Teplitz-Trenchin.
sinistra s. Pejo, Val Sinistra, Valli di Diavolo.
Sinksoole s. Hall in Württemberg.
Sinnberger Quelle s. Brückenau.
Sins d. w. Val Sinistra.
Sion d. w. Saxon.
Sironabad s. Nierstein.
Sitio de la Isabella, Real-, d. w. Sacedon.
Skleno auch Szkleno u. Glashütten.
Sliatsch d. w. Szliács.
Slotwinyer Quelle s. Krynica
Sodaquelle s. Augustusbad.
Sodbrunnen s. Blumenstein.
sofre, Font d'al s. Vinça
solfurea s. Castrocaro, Castellamare, Mont'amiata, Neapel.
solfurosa s. Riolo.
Solis, Aquae, s. Bath.
Sonnenbrunnen s. Balgach, Salzbrunn.
Soolbrunnen s. Soden.
Sooden s. auch Soden und Sodenthal.
Soolbad s. Benzingerode, Harzburg, Lüneburg.
Soolbrunnen s. Heldrungen.
Sooldorfer Soole d. w. Neundorf, stärkere Soole s. auch Sooldorf.
Soole s. Achselmannstein, Arnstadt, Artern, Aussee, Bex, Colberg, Elmen, Frankenhausen, Gmunden (Hallstädter Soole), Hall (Oberösterr.), Hall (Tyrol), Hall (Württemberg), Halle (Wittekind), Jeddes, Heinrichshall, Jaxtfeld, Ischl, Kirchberger Soole (d. w. Achselmannstein), s. Liverpool, Neundorf, Oeynhausen, Oldesloë, Pyrmont, Rheinfelden, Rodenberg, Rosenheimer Soole, (d. w. Achselmannstein) s. Rothenfelde, Salzungen, Schweizerhalle, Sooldorf, Stotternheim, Sulz a. Neckar, Wimpfen.
Soolen-Trinkquelle s. Offenau.
Soolquelle s. Dürkheim, Egestorffshall, Melle, Schmalkalden, Werne, Wisselheim.
Soolsprudel s. Homburg v. d. Höhe, Kissingen, Soden.
Soolwasser s. Karlshafen.
Sophienbad d. w. Annaberg.
Sophienbrunnen s. Korytnica.
Sophienq. s. Neudorf b. Weseritz, Pausa, Petersthal, Salzuflen, Truskawice.
Sopinet s. Châtelguyon.
Sordo, Rio, s. Dovadola.
Sorède s. Boulou.
Sorgente d. w. Quelle.
Sóskút d. w. Sulz in Ungarn.
Sottana s. Orezza.
Soultz-les-Bains d. w. Sulzbad b. Zabern.
Soultzmatt d. w. Sultzmatt.
Soultz-sous-Förets d. w. Sulz u. Wald.
Sourouilles s. Bagnères de Luchon.
South-Wells s. Scarborough.
Spa d. w. Spaa, s. auch Harrowgate (Anm.), Hartfell, Marimont.
Spassky-Quelle s. Simenowskoje.
Spazieranlage s. Skleno.
Speranza s. Montecatini.
Spiegel s. Szliács.
Spiegelbad s. Topusko, Wiesbaden.
Spiegelquelle s. Lipócz.
Spiez d. w. Faulenseebad.
Springquelle s. Rank-Herlein.
Sprudel s. Atya, Bartfa, Berg, Brüx, Franzensbad, Johannisbad, Karlsbad, Luhatschowitz, Badewasser (Anmerk.), Nauheim, Neuenahr.
Sprudel, Friedrich-Wilhelms-, siehe Nauheim.
Staadhofquelle s. Baden-Aargau.
Stabia d. w. Castellamare di Stabia.
Stachelberg d. w. Seggenbad, Seckenbad, Braunwald.
Stadt Anspach s. Wiesbaden.
Stadtbad s. Teplitz-Schönau.
Stadtbrunnen s. Salzungen, und Wildungen, Georg-Victor-Qu.
Städtische Quelle s. Driburg.
Stahlbrunnen(quelle) s. Augustusbad, Berka, Bocklet, Brückenau, Brammstädt, Doberan, Dorna-Watra, Flinsberg, Franzensbad, Freiersbach, Godelheim, Godesberg, Goldberg, Harrowgate, Hermannsborn, Homburg v. d. Höhe, Kellberg, Kronthal, Langenschwalbach, Liebwerda, Lobenstein, Niedernau, Neudorf b. Petschau, Petersthal, Pyrmont (Hauptquelle), Roisdorf, Rothenburg, Schandau, Thera, Wassenach, Weinheim, Wildungen.
Stammbrunnen s. Elöpatak.
Starbeck s. Harrowgate.
Statiellae, Aquae, d. w. Acqui.
Steinbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Steinernes Haus s Ems.
Stephanienquelle s. Krondorf.
Stephansbad s. Georgen.
Stephansquelle s. Karlsbad, Ofen-Pest, Szczawnicza, Teplitz-Schönau.
Sternquelle s. Meinberg, Seewen.
Stinkergraben s. Kreuth.
Stockhausen s. Günthersbad.
Stockwasser s. Gurnigel.

Stollenbrunnen s. Salzig.
Stollenquelle s. Augustusbad, Baden-Baden.
Storkhausen d. w. Günthersbad
Strada, Acq. della, s. Chianciano.
Straden d.w. Gleichenberg, Johannisqu.
Strassenbrunnen s. Karlsbrunn.
Strassenquelle s. Skleno.
Strigoniensis, Aqua, s. Gran.
Strömbergs Quelle s. Westerbrunn.
Stuben d. w. Stubnya.
Stubitza auch Sztubicza.
Stubnya auch Stuben u. Haj-Stubnya.
Stufe s. Pisciarelli.
Stuttgarter neues Mineralbad d. w. Berg, Neue Quelle I.
Su, Ekihi-, s. Monastir.
Sublantina s. Fuente sublantina.
Sud, Src. du, s. Luxeuil.
Sudatae, Aquae, d. w. Bath.
Sudetta s. Abano.
sulfurea. Acq., s. Siena.
sulfureuse, Source, s. Aix-les-Bains. Cambo, Montmirail, Sail-les-Bains.
Suliguli auch Schuliguli.
Sulphurous-Water s. Butterby, Llandrindod-Wells.
Sumas aguas d. w. Humera.
Suotsass-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Sureau s. Barbazan.
Sulz (Ungarn) auch Sóskút.
Sulz, Heilbad-, s. Peissenburg.
Sulz, Obere, s. Cannstatt.
Sulz u. Wald auch Soultz-sous-Fôrets
Sulzbad b. Zabern auch Soultz-les-Bains.
Sulzbrunnen auch Kempten.
Sulzerrainquelle s. Cannstatt.
Suz d. w. Sibitschudi-Suz.
Szalatnya d. w. Szlatina.
Szechényi-Quelle s. Ofen-Pest.
Szent-Gyorgy s. Rodna.
Szinye-Lipócz d. w. Lipócz.
Szkleno d. w. Skleno.
Szlatina auch Szalatnya.
Szliács auch Sliatsch, Ribár u. Hajnik.
Sztubicza d. w. Stubitza.
Szuha d. w. Ratko-Szuha.

T.

Tabor, Mons, d. w. Montabaur.
Talciona d. w. Poggio-bonsi.
Tambour s. Barèges.
Tambucan-See s Piatigorsk.
Tambucan-See-Salz, künstliches, s. S. 356 Anmerk.
Tambucan-See-Salz, natürliches, s. S. 153 Anmerk.
Tamerigi s. Montecatini.
Tarasp-Schuls auch Nairs u. Vulpera.
Tarbellicae, Aquae Augustae-, d.w. Dax.
Tarcza d. w. Tatzmannsdorf.
Tatra-Fuered d. w. Schmecks.
Tatzmannsdorf auch Tarcza und Pinkafeld.
Taurine s. Civitavecchia.
Tech, Bains-sur-, d.w. Amélie-les-Bains.
Teich s. Ax.
Teich, Rother, s. Salzburg.
Teja, Tejilla, Tejuela s. Graena.
Teinach d. w. Deinach.
Telgard auch Thiergarten.
Tempelbrunnen s. Rohitsch, Salzschlirf, Steben.
Temple s. Luxeuil.
Temperé s. Plombières.
Tenuta d.w. Fogna Tenuta del Cotone.
Teplice d. w. Teplitz.
Tepliczka-Rajeczke d. w. Teplitz-Trenchin.
Teplitz auch Teplice, Tepliczka, Töplitz und Toplika.
Teplitz s. auch Pystjan und Krapina.
Teplitz-Schönau, Männerbad, d. w. Urquelle.
Teplitz-Trenchin auch Trencsén-Teplitz, Trentschin und Tepliczka-Rajeczke.
Teplitz-Warasdin auch Varasdin, Kroatisch-Töplitz, Jazygenbad, Thermae Jassae vel Constantianae, Toplica.
Teresa s. Trillo.
Termni s. Lesbos.
Testa s. Casciano.
Tettuccio s. Montecatini.
Tettuccio romagnolo s. Bertinoro.
Tewhit-Quelle s. Harrowgate.
Thal-Bade-Soole s. Artern.
Thalbrunnen s. Wildungen.
Thalweg, Aqueduc du, s. Plombières.
Théas s. Bagnères-de-Bigorre.
Theodorshalle d. w. Kreuznach.
Theophilquelle s. Passugg.
Theresienbad s. Meidling.
Theresienbrunnen s. Karlsbad.
Theresien-Mineralbad d.w. Greifenberg.
Thermae Constantianae d. w. Teplitz, Warasdin.
Thermae fabariae d. w. Pfäffers.
Thermae ferinae d. w. Wildbäder.
Thermae Jasorvenses d. w. Daruvar.
Thermae Jassae d.w. Teplitz-Warasdin.
Thermae Lixovienses d. w. Luchon.
Thermae Pesteniae d. w. Pystjan.
Thermae piperinae d. w. Pfäffers.
thermale chaude, Src., siehe Bourbon-L'Archambault.
Thermalsoole s. Oeynhausen.
Therme d. w. Pisa, acq. calda.
Thermes de Brida d. w. Perrière.
Thermes romains s. Amélie-les-Bains.
Thermopolis d. w. Baden-Aargau.
Thiergarten d. w. Telgard.
Thopusko d. w. Topusko.
Thorsökil-Bad s. Fredrikstad.
Thusis d. w. Tusis.
Tiberium d. w. Tüffer
Tiburtinum, Tifernum-, d. w. Citta di Castello
Tiefbrunnen s. Augustusbad.
Tifernum Tiburtinum d. w. Citta di Castello.
Tillerborn d. w. Tönnisstein.
Tinto d. w. Rio tinto.
Tintorini s. Montecatini.
Tobel auch Dobelbad, Dobbelbad und Dogelbad.
Toja grande d. w. Loujo.
Tökely s. Salzburg.
Tölz d. w. Krankenheil.
Tongern auch Tongres.
Tönnisstein auch Antoniusstein, Dingenstein, Dönningstein, Dünstein, Halborn, Heilbrunn, Helpert, Tillerborn und Tönesstein.
Tonnelet s. Spaa.
Töplitz s. Teplitz, auch Krapina-Töplitz.
Töplitz-Tüffer d. w. Tüffer.
Toplica, Toplika s. Teplitz, Teplitz-Warasdin.
Topusko auch Thopusko.
Tornesiquelle s. Steben.
Toro, Fuente del, d. w. Molar.
Torre dell'Annunziate auch Nunziante.
Torrens s. Troistorrens.
Torrent s. Gervais.
Torrent Mercador s. Vernet.
Torres d. w. Lucaina de las Torres.
Torretta s. Montecatini, Viterbo.
Tortaigne s. Ruillé.
Toth Orszog d. w. Daruvar.
Trampelsquelle s. Pyrmont.
Traubenwirthshaus s. Oppenau.
Traunstein (Soole) d. w. Achselmannstein.
Trastullina s. Lucca.
Tre Fiume d. w. Madonna di Tre Fiume.
Trencsén-Teplitz d.w. Teplitz-Trenchin.
Trentschin d. w. Teplitz-Trenchin.
Trescore auch Trescore-Balneario.
Trillo auch Baños de Carlo III.
Trinkbrunnen(-quelle) s. Alt-Haida, Antogast, Balf, Borszék (Principalbrunnen), Brückenau, Burtscheidt (Victoriaquelle), Cudowa, Driburg, Elmen, Freienwalde, Fideris, Fiestel, Greifenberg, Griesbach, Godelheim, Godesberg, Hambach, Hammam-Gorbos, Heustrich, Hofgeismar, Königswart, Kronthal, Leissigen, Levico, Liebwerda, (Christianbr.), Meinberg, Mergentheim, Michele delle Formichi, Monestier de Briançon, Muskau,

Neundorf, Neumarkt, Oeynhausen, Ofen-Pest (Kaiserbad u. Elisabeth-Salzbad, Bray's Quelle), Offenau, Pyrmont, Rehburg, Roisdorf, Ruhla, Salzuflen, Salzungen, Schimberg, Schwollen, Serneus, Stubnya, Sulz (Ungarn), Tatenhausen, Teplitz-Schönau, Termini, Tönnisstein, Tusnád, Wildbad, Wildungen (Georg-Victorquelle).
Trinksoole siehe Halle (Wittekind), Rothenfelde.
Trois Césars s. Aulus.
Trollière s. Pardoux.
Tromba s. Porretta.
Trombone s. Agnese.
Tschesme d. w. Lidja-Tschesme.
Tüffer auch Tyffer, Töplitz-Tüffer, Tiberium.
Tuman d. w. Abas-Tuman.
Tusis auch Thusis.
Tuy s. Caldas de Tuy.
Tyffer d. w. Tüffer.
Tyhanenses, Acidulae, d. w. Fuered.

U.

Udvarhely s. Székely-Udvarhely.
Uj-Kut s. Elöpatak.
Uj-Lobogo-Bad s. Borszék.
Uj-Saros-Bad s. Borszék.
Uj-Tusnád d. w. Tusnad.
Ulrichsquelle s. Val Sinistra.
Ulricusquelle s. Passugg.
Ulrikenquelle s. Reinerz.
Ultener Thal d. w. Mitterbad.
Umbra d. w. Nocera-Umbra.
Unbedeckte Quelle s. Vinsbeck.
Ungemachquelle s. Baden-Baden.
Ungenannte Quelle s. Steben.
Unterbad s. Appenzell.
Unterbrambach s. Oberbrambach.
Untergabernigg s. Rohitsch.
Unter-Keked d. w. Alsó-Keked.
Untermais d. w. Meran.
Untermeidling d. w. Meidling.
Unter-Micsinye d. w. Alsó-Micsinye.
Unter-Sebes d. w. Alsó-Sebes.
Unter-Vatza d. w. Alsó-Vatza.
Urfé s. Sail-les-Bains.
Urgacija, Agua de, d. w. Zaldivar.
Urquelle siehe Ronneburg, Teplitz-Schönau, Teplitz-Trenchin.
Ursprungsquelle siehe Baden-Baden, Baden-Wien.
Ursuluy, Vale-, s. Rodna.
Ursusquelle s. Tarasp-Schuls.

V.

Vache s. Bains-en-Vosges.
Vacqueiras d. w. Montmirail.
Vajnafalvaquelle s. Kovaszna.
Vaisse s. Vichy.
Valaspra d. w. Caprifico di Valaspra.
Valdieri auch Vaudier.
Valeriaquelle s. Szczawnicza.
Vale-Ursuluy s. Rodna.
Valldorf d. w. Seebruch.
Vallis St. Mariae d. w. Mergentheim.
Vals auch Valserbad und St. Peter (Schweiz).
Valserbad d. w. Vals (Schweiz).
Val Sinistra auch Sins.
Varasdin d. w. Teplitz-Warasdin
Vargara d. w. Agueda.
Vasca grande s. Acqui.
Vatza d. w. Alsó-Vatza.
Vaudier d. w. Valdieri.
Vauquelin s. Plombières
Vecchio, Acq. marziale del Rio-, d. w. Riolo.
Vedras d. w. Torres Vedras.
Vellacher Bad d. w. Fellathal
Venele auch Venelle und Acqua della Venelle presso Massa maritima.
Venelle presso Massa maritima d. w. Venele.
Verduzan d. w. Castéra-Verduzan.
Verenahofquelle s. Baden-Aargau.
Vergine, Acq. della, d. w. Abano — Monte-Ortone.
Vérité s. Amand.
Vernière s. Châtelguyon.
Versailles s. Bagnères-de-Bigorre.
verte purgative s. Montmirail.
Vesuviana s. Torre dell' Annunziata.
Vetriolo s. Levico, Badewasser, und Edificio del Vetriolo.
Vichy auch Cusset, Hauterive, Vaisse und St. Jorre.
Victoire s. Courmayeur, Vals (Frankr.).
Victor s. Chamalières.
Victor s. Royat.
Victor, Georg-, -Quelle, s. Wildungen.
Victoriaquelle siehe Burtscheid, Ems, Ofen-Pest, Neuenahr, Warmbrunn.
Victorquelle s. Königswart.
Vier Jahreszeiten s. Wiesbaden.
Viestel d. w. Fiestel.
Viesgo d. w. Fuente viesgo.
Vigan d. w. Cauvalat-lès-le-Vigan.
Vigiliana s. Recoaro.
Vignale d. w. Fontana dell' Arò.
Vignoni d. w. Avignone.
Viguerie s. Ax.
Vihnye auch Vichnye und Eisenbach.
Villa, Bagno alla, s. Lucca.
Villa delle Caselle s. Arezza.
Villa o Corsena d. w. Lucca, bagno caldo.
Villar del Pozo d. w. Hervideros de Villar del Pozo.
Villino s. Montecatini.
Vincentiquelle s. Luhatschowitz.
Vincenzquelle s. Sangerberg.
Vinda, Pozo de la, s. Barrameda.
Virgiliusbrunnen s. Dürkheim.
Visbium d. w. Wiesbaden.
Viterbo auch Vetulonia.
Vitriolata s. Valdieri.
Vitriolquellen s. Parad, Ronneby.
Vitriolwasser s. Erdöbenye.
Vittoria d. w. Vittoria al Salto delle Pecore.
Vittorio auch Serravalle und Ceneda (bis 1866).
Vivo s. Mont'amiata.
Vöröstó s. Salzburg.
Vöslau-Gainfarn d. w. Vöslau.
Voëte, Pré de, d. w. Bellerive.
Volksbad s. Krapina-Töplitz.
Volterra auch Le Moje.
Vosou's Marienbrunnen s. Rohitsch.
Vulpera d. w. Tarasp-Schuls.

W.

Waescherquelle s. Ofen-Pest.
Waldbrunnen(-quelle) siehe Borszék, Kaerlich, Kobersdorf, Langenbrücken, Marienbad.
Wappenquelle s. Ems.
Wardein d. w. Grosswardein.
Warmbad d. w. Wolkenstein.
Warmbrunn auch Kirchberger Bad s. Soden.
Warmquelle d. w. Ofen-Pest, Margarethen-Inselbad.
Waroe, Kedong-, s. Surabaya.
Warunger Brunnen s. Brückenau.
Warwaziewquelle s. Piatigorsk.
Wassach, Wassacher Berg, d. w. Jordan-Bad.
Wasserburg d. w. Achaz.
Watoe, Genock-, s. Surabaya.
Watra s. Dorna-Watra.
Watroz s. Spaa.
Weiblein s. Cannstatt.
Weinbrunnen s. Langenschwalbach.
Wells, Royal old-, s. Cheltenham.
Weissenburg auch Buntschibad.
Weissigsche Quelle s. Polzin.
Wengibad auch Aeugsterbad.
Wenzelsquelle s. Rippoldsau.
Wernazer Quelle s. Brückenau.
Werrabad d. w. Leuk.
Westliche Quelle siehe Franzensbad — Langenbruck.
Wiesbaden auch Aquae Mattiacae u. Visbium.
Wiesbaden, Adlerquelle, auch Goldener Brunnen, Krone und Bär.
Wiesbaden, Kochbrunnen, auch Engel, Englischer Hof, Europäischer Hof, Hospital, Römerbad, Schwan, Schwarzer Bock.
Wiesbaden-Spiegelquelle auch Nassauer Hof.

Wiesbaden, Stadt Anspach, auch Wörners Quelle.
Wiesenbad d. w. Annaberg.
Wiesenbrunnen(-quelle) s. Cannstatt, Deinach, Dürkheim, Eilsen, Franzensbad, Gieshübl-Puchstein(Franz-Josephs-Quelle), Landeck, Lobenstein, Reinerz, Salzbrunn, Schlangenbad, Soden, Steben, Teplitz-Schönau, Topusko, Wildungen.
Wiesensäuerling (Rodisfort) d. w. Gieshübl-Puchstein (Elisabethqu.), Marienbad.
Wihquelle s. Tarasp-Schuls.
Wikartswyl auch Rütihubelbad und Schüpbach.
Wildbad auch Thermae ferinae s. Adelholzen, Gastein, Giengen, Hall in Württemberg, Hassfurt, Kreuth.
Wildbad, Schwefelqu., s. Rothenburg.
Wildbad St. Georgen s. Alt-Oetting.
Wilhelminenquelle s. Skleno.
Wilhelmsbad s. Hanau, Schwarzbach.
Wilhelmsbrunnen(-quelle) s. Cannstatt, Ems, Gandersheim, Karlsbrunn, Kronthal (seit 1877 Apollinisqu.), Liebwerda, Soden.
Wilhelmsbrunnen, Friedrich-, s. Polzin.
Wilhelms-Glücksbrunn s. Kreuzberg.
Wilhelmshall auch Rottweil u. Rottmünster.
Wilhelmsheilanstalt s. Wiesbaden.
Wilhelmsquelle, Kaiser-, s. Driburg.
Wilhelms-Sprudel, Friedrich-, siehe Nauheim.
Wilhelmsstift s. Tübingen.
Wildungen, Badequelle, auch Wiesenquelle und Judenbrunnen.
Wildungen, Georg-Victor-Quelle, auch Stadtbr., Trinkbr., Sauerbr.
Wildungen, Helenenqu., auch Salzbr.
Wildungen, Stahlbr., auch Brückenbr.
Wimpfen auch Ludwigshall und Mathildenbad.
Windischgrätzbrunnen s. Rohitsch.
Winefred's Brunnen s. Holywell.
Wises Spring s. Leamington.
Wittekind s. Halle.
Woda, Cservena-, s. Altsohl.
Wörner's Quelle d. w. Wiesbaden, Stadt Anspach.
Wolfs d. w. Balf.
Wolfsbad d. w. Balf.
Wolkenstein auch Warmbad.
Worms d. w. Bormio.
Woronin-Quelle s. Simenowskoje.
Wunitz s. Grosswunitz.
Wy-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Wyl s. Oberwyl und Niederwyl.

Y.

Yeux siehe Bagnères-de-Bigorre, Plombières.
Yorre s. Vichy.
Yverdon d. w. Iferten.

Z.

Zagacice d. w. Saidschütz.
Zaisenhausen auch Zaysenhausen.
Zaldivar auch Zaldua.
Zaldua s. Zaldivar.
Zano, Mulino di, s. Brisighella.
Zdyniakquelle s. Krynica.
Zaysenhausen s. Zaisenhausen.
Zehrbrunnen s. Münsterberg.
Zellenbergsoole s. Collberg.
Zeller-Bad s. Liebenzell.
Ziechozinek d. w. Ciechocinek.
Zipserbad s. Skleno.
Zollersche Quelle s. Cannstatt.
Zólyom d. w. Altsohl.
Zujar d. w. Baza.

HEILQUELLEN-ANALYSEN

FÜR

NORMALE VERHÄLTNISSE UND ZUR MINERALWASSERFABRIKATION

BERECHNET

AUF ZEHNTAUSEND THEILE.

Ort		Aachen, Rheinpreussen.							
Name der Quelle		Corneliusq.		Eisenq. a. d. Draitschstr. a		Kaiserq.		Leuchtenrader Q. a	
Analytiker		Liebig 1851.		Monheim 1829.		Liebig-Monheim 1851.		Monheim 1829.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0048	0.0048	—	—	0.005	0.005	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.036	0.036	—	—	0.036	0.036	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.0544	0.0544	—	—	0.136	0.136	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.340	—	—	—	1.306	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	24.605	21.664	1.334	—	26 116	23.240	0.542	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.033	0.033	—	—	0.033	0.033	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.281	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.461	—	1.265	—	1.752	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.0022	—	—	—	0.0022	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.338
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.437
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.566	—	—	—	1.527	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.865	4.071	2.103	—	2.834	3.108	0.320	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.998	—	0.725	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.0024	—	—	—	0.0025	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.079	—	0.988	—	0.125	—	0.342
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	7.094	8.135	0.707	4.314	9.186	10.976	0.209	0.968
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.379	—	1.746	0.677	0.771	—	0.180	0.180
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.898	—	7.374	—	2.274	—	2.994	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.083	—	1.040	—	0.131	—	1.610	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.597	—	0.138	—	0.661	—	0.112	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.198	—	0.277	—	1.326	—	0.225
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	2.229	—	—	—	1.165
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.858	—	3.697	—	0.944	—	2.270
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.051
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.927	0.927	—	—	0.769	0.769	—	—
		40.1446	40.1444	14.442	14.445	44.4815	44.4832	5.967	5.976b
		45.4 °	L. Hg.	13.75 °	S.	55 ° C.	Brsch. 1880	11 °	S.

a. werden laut brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Lersch nicht mehr gebraucht.
b. ab Wasserstoff 0.009.

	Aachen, Rheinpreussen.				Aarzihle-Bad, Schweiz. Bern.		Abach, Bayern.		Abano, Oberitalien.					
									Battaglia.		San Daniele.		Santa Helena.	
	Quirinusq.		Rosenq.										Gartenq.	
	Liebig 1851.		Liebig 1851.		Morell.		Vogel.		Ragazzini 1844.		Melandri.		Schneider 1873.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.0051	0.0051	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.036	0.036	0.036	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.174	—	—	—	0.083	—	—	—
	0.0234	0.0234	0.0747	0.0747	—	—	—	0.400	—	—	—	0.190	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.296	—	1.317	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.462
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	25.915	22.424	25.415	21.858	0.783	—	1.003	—	17.340	15.761	22.678	17.899	15.363	11.039
	0.033	0.033	0.033	0.033	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.376	—	0.300	—	—	—	—	2.099	0.569	3.706	1.930	1.216	—
	—	1.905	—	2.041	—	0.744	—	0.951	0.013	3.300	1.816	8.422	—	4.387
	—	0.0026	—	0.0029	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.039
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.516	—	1.540	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.709	—
	2.918	4.094	2.819	4.005	1.469	1.321	0.430	—	—	—	—	—	—	2.878
	—	—	—	—	0.785	0.785	—	0.364	—	1.933	—	2.243	0.261	1.795
20	—	—	—	—	0.020	—	—	—	3.300	—	2.541	—	3.172	—
	0.003	—	0.0034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.068	—	0.079	—	0.181	—	—	—	—	—	—	—	0.014
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.652	—	—	—	—
	7.880	9.610	7.549	9.415	—	1.159	1.326	1.950	—	—	—	5.286	—	1.562
	0.509	—	0.404	—	—	—	0.576	0.186	—	—	—	—	—	—
	2.474	—	2.648	—	2.282	—	2.025	—	0.769	—	5.889	—	2.336	—
	0.072	—	0.083	—	0.191	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.620	—	0.593	—	—	—	0.143	—	0.830	—	0.200	—	0.389	—
	—	1.244	—	1.190	—	—	—	0.287	—	1.665	—	0.401	—	0.780
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.521	—	0.308	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—
40	—	0.886	—	0.848	—	0.818	—	1.140	—	0.470	—	0.498	—	0.519
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.092	—	—	—	0.044	—	—
	0.978	0.978	0.915	0.915	—	—	—	—	0.560	0.560	0.020	0.020	—	—
	42.9825	42.9811	42.1181	42.1196	5.530	5.529	5.677	5.678	24.911	24.910	36.933	36.933	24.476	24.475
	49.7 °	L. Hg.	47 °	L. Hg.	13.75 °	M.-A.		S.	58—68 °	L.	20 °	L.	59.8 °	Schndr. 1874

Ort		Abano, Oberitalien.							
		Santa Helena.						Monte Irone.	
Name der Quelle		Grottenq.		Helenenq.		Parkq.			
Analytiker		Schneider 1873.		Schneider 1873.		Schneider 1873.		Ragazzini 1844. a	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.237	0.237
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.112	0.112
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.525	—	1.134	—	1.262	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	15.351	11.123	15.609	11.324	15.423	11.301	38.552	22.599
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	1.461	—	1.093	—	1.250	—	2.270	2.543
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.562	—	4.465	—	4.395	—	14.813
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.016	—	0.026	—	0.029	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.783	—	1.325	—	1.475	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	2.896	—	2.893	—	3.075	—	10.804
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.845	0.421	1.800	0.215	1.795	0.345	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.492	—	3.315	—	3.596	—	11.129	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.024	—	0.018	—	0.017	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.690
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.409	—	1.474	—	1.119	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.227	—	2.285	—	1.903	—	7.453	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.026	—	0.019	—	0.018	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.394	—	0.398	—	0.379	—	3.720	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.790	—	0.798	—	0.760	—	7.464
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.006	—	0.010	—	0.011	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.550	—	0.543	—	0.515	—	4.556
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	4.288	4.288
		24.740	24.740	24.475	24.475	24.270	24.268	68.106	68.106
		70°	Schndr. 1874	71.2 °.	Schndr. 1874	58.5 °	Schndr. 1874	46—50°	L. Hg.

a. Foscarini nach Hager.
b. Melandri fand 1850 nur 11.70 feste Bestandtheile.

	Abano, Oberitalien.										Abas-Tuman, Kaukasus.			
	Monte Groto.		Monte Ortone.		San Pietro Montagnone.									
					Lastra.		Reineriana.		Sudetta.		Antiscrophulöse Q. Nr. 1.		Bogatirq. Nr. 1.	
	Ragazzini 1844. a		Ragazzini 1844.		Ragazzini 1844.		Ragazzini 1836.		Foscarini 1847.		Skorow.		Skorow.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.216	0.216	0.345	0.345	0.217	0.217	—	—	0.217	0.217	—	—	—	—
	0.100	0.100	—	—	0.168	0.168	—	—	0.202	0.202	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.008	—	—	—	0.053	—	0.057	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	0.122	—	0.131
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.223
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	28.192	9.448	30.165	26.994	32.666	25.735	22.680	15.660	27.942	20.291	1.420	0.908	1.818	1.269
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.670	2.670	5.770	—	3.338	3.338	4.307	4.307	6.506	6.506	—	—	—	—
	0.302	18.085	0.800	10.551	0.829	7.404	1.811	8.469	0.319	7.579	—	0.485	—	0.355
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.261	—
	—	15.617	—	0.744	—	3.809	—	2.717	—	3.525	1.640	1.214	1.328	1.180
	—	—	—	7.295	—	—	—	—	—	—	—	0.305	—	0.305
20	16.090	—	8.980	—	5.000	—	2.602	—	6.120	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.667	—	—	—	0.796	—	—	—	1.614	—	0.038	—	—
	—	—	—	0.362	—	—	—	5.618	—	—	0.152	—	0.344	0.122
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.324	—	0.324	—
	6.050	—	3.155	—	3.242	—	5.890	—	2.944	—	0.630	—	0.461	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	3.100	—	1.200	—	2.000	—	0.200	—	2.500	—	0.421	—	0.341	—
	—	6.220	—	2.408	—	4.013	—	0.401	—	5.016	—	0.845	—	0.684
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.696	—	1.715	—	1.982	—	0.303	—	1.798	—	0.696	—	0.636
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	0.028	—	0.030
	0.047	0.047	0.430	0.430	0.045	0.045	0.002	0.002	0.102	0.102	—	—	—	—
	56.767	56.766	50.845	50.844	47.505	47.507	37.500b	37.500	46.852	46.850	4.640	4.641	4.934	4.935
	57°	L. Hg.	54—70°	L.	65°	L. Hg.	19.5°	Hg.	70°	Hg.	40.25	HP.	49°	HP.

Ort		Abas-Tuman, Kaukasus.		Abensberg, Bayern.		St. Achaz, Bayern.		Achselmann-stein, Bayern.	
Name der Quelle		Schlangenq.						Edelq.	
Analytiker		Skorow.		Vogel.		Wittstein 1861.		Buchner 1847.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.34	0.34
Schwefelwasserstoff	HS	0.057	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.131	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	5.24
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.25	0.25
Chlornatrium	$NaCl$	1.431	1.162	0.911	—	0.0260	—	2243.43	2225.67
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	18.17	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.255	—	0.865	—	0.0247	—	34.06
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.10
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.0364	—	6.12	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.265	0.720	0.130	0.130	0.0884	—	20.35	41.56
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.460	—	—	—	0.0917	—	22.98
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	41.64	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.0102	—	0.07
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.275	0.180	1.657	2.511	0.0939	—	—	0.13
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.491	—	0.495	0.495	0.9908	0.8933	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.331	—	1.876	—	4.1481	—	0.13	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.0107	—	0.08	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.0139	0.0139	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.313	—	0.130	—	0.1241	—	0.10	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.628	—	0.261	—	0.1816	—	0.21
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.0641	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.293	—	1.5701	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.04	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.596	—	0.645	—	2.6446	—	0.05
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.030	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.8138	0.8138	—	—
						a 0.0447	a 0.0447		
							b 0.0381		
		4.163	4.162	5.199	5.200	6.3908	6.3908	2330.65	2330.66
		43.1 °	HP.		S.	15 °	A Ph 1863		L. Hg.

a. doppeltkohlensaures Ammoniak.
b. doppeltkohlensaures Kali.
c. ab Wasserstoff und Wasser 0.045.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.351.
e. Manganchlorür.
f. bei beiden Autoren findet sich Kalk (Calcaria) angegeben, angenommen ist schwefelsaurer Kalk.

	Acqui, Piemont.						Adelholzen, Bayern.		Adolfsberg, Schweden.		S. Adrian y la Losilla, Spanien.		Aedepsos, Griechenland.	
	La Bollente.		Fontanino freddo.		Grande Vasca-Bagni.		Wildbad.		Erichs-brunnen.				Untere oder grosse Q.?	
	Ferrario.		Ferrario.		Ferrario.		Buchner.		Berzelius.		Cañon.		Landerer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal. f	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.282	0.282	—	—	—	—	—	—	—	—	0.651	0.651
	—	—	—	—	—	—	0.0017	0.0017	—	—	—	—	0.625	0.625
	0.244	—	0.675	—	0.350	—	—	—	—	—	—	—	0.292	—
	—	1.913	0.541	1.691	0.894	1.697	—	—	—	—	—	—	—	0.670
5	1.248	—	—	0.367	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	18.281	14.559	2.863	—	5.942	1.700	0.1172	—	0.040	—	1.909	—	93.603	88.936
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.419	1.182	1.701	0.332	2.092	0.194	—	—	—	—	—	0.792	0.447	1.432
	—	4.977	—	1.801	—	2.887	—	0.1112	—	0.014	—	0.885	—	3.278
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	1.651	—	2.211	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.058	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0111	—	0.040	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0309	—	—	—	9.878	—	—	—
	3.339	4.905	0.589	2.320	0.557	2.904	—	0.0324	—	—	—.	7.422	11.370	11.370
20	3.747	—	2.900	—	3.539	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.557	—	1.048	—	0.983	—	0.0017	—	0.035	—	1.172	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.866	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0138	0.1934	—	0.052	5.691	18.567	—	1.842
	—	—	—	—	—	—	0.3573	0.3227	—	—	52.357	13.377	1.326	—
	—	—	—	—	—	—	3.1518	—	0.930	—	1.148	—	4.253	—
	0.586	—	1.103	—	1.034	—	0.0018	—	0.202	—	1.234	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0110	0.0110	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.450	—	0.600	—	1.600	—	0.0013	—	0.309	—	—	—	1.172	—
	—	0.903	—	1.204	—	3.210	—	0.0026	—	—	—	—	—	2.351
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.590	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.1696	—	0.073	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.322	—	0.605	—	0.569	—	1.8400	—	0.649	—	—	—	2.430
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	—	—	—
	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.155
	0.700	0.700	0.500	0.500	2.520	2.520	0.0013	0.0013	0.225	0.225	6.900	6.900	—	—
							—	b0.0117	—	0.027 e				
									b 0.150	0.191 b				
	31.014	31.014	11.754	11.801 c	18.528	18.875 d	3.6992	3.6993	1.932	1.931	79.117	79.115	113.739	113.740
	75°	Jo. HP. L.	18°	L.	41°	L.	10°	Hg.	8.75	HP.	38°	Rb.	75°6°	Hg. HP.

Ort		Aegina, Griechenland.		Santa Agnese, Italien.				Santa Agueda, Spanien.	
Name der Quelle				Acq. del Trombone.		Gran Vasca.		Schwefelq.	
Analytiker		Landerer.		Giulj.		Giulj.		Sanchez Toca 1836.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.310	—	—	—	0.385	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.712	—	—	—	0.882
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	80.87	71.76	1.734	1.202	1.388	0.856	7.686	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	9.11	2.02	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	6.65	23.57	—	0.505	—	0.505	—	7.291
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.694	0.309	0.694	0.309	0.383	5.165
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	8.95	—	0.325	—	0.325	4.720	4.720
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	10.14	—	—	—	—	—	4.580	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	11.71	10.313	10.034	8.844	9.933	—	3.113
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.347	—	0.347	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	11.25	—	0.657	—	0.657	—	5.201	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.228
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.804	—	—	—	1.352
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.164	—	—	—	0.204
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.169	0.169
		118.02	118.01	14.055	14.055	11.930	11.928	23.124	23.124
		Therme ?	HP	43.75°	S.	40°	S.	12.5°	Rb.

a. zweifachkohlensaures Kali.
b. Phosphorsäure.
c. schwefelsaures Eisenoxyd (?).
d. ob nicht richtiger schwefelsaurer Kalk (?).
e. Natronalaunmast.
f. schwefelsaure Thonerde.

	Aibling, Bayern.				Aich, Bayern.		Ajnàcskö, Ungarn.		Airthrey, Schottland.		Aitora, Toscana.		Aix les Bains, Savoyen.	
	Karolinenq.		**Margarethenq.**										**Alumineuse St. Paul.**	
	Wittstein.		Wittstein.		Vogel.		Kiss.		Thomson.		Giulj.		Bonjean 1838.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.044	0.044	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.030	—	—	—	0.601	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	—	—	1.380	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.022	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	—	—	—	0.130	—	0.500	—	56.816	50.989	2.082	—	0.408	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	0.814	0.814	—	—	—	—
	—	0.008	—	0.003	—	0.124	—	0.474	55.162	60.690	—	1.975	—	0.386
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.028	—	0.018	—	—	—	1.151	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.022	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	7.079	0.725	—	0.062	—
	—	—	—	0.015	—	0.110	—	—	—	—	—	0.612	0.871	0.709
20	—	—	—	—	—	—	—	—	6.780	—	—	—	0.605	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.268c	0.268 c	—	—	—	—	—	0.122
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.114	—	0.236	—	—	0.303	5.645	4.993	—	—	5.129	5.909	—	0.488
	2.282	2.282	1.460	1.446	0.396	0.277	14.924	14.924	—	—	1.057	0.405	—	0.170
	2.994	—	3.542	—	1.688	—	5.983	—	—	—	4.734	—	2.160	—
	0.079	—	0.052	—	—	—	3.288d	—	—	—	—	—	0.130	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.016	0.016	0.016	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	0.027	0.027
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.087	—	0.102	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.043	—
	—	0.099	—	0.205	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.086
	—	0.072	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.126	—	1.376	—	0.594	—	2.086	—	—	—	0.844	—	0.895
	0.0038	—	—	—	—	—	0.531	—	—	—	—	—	0.186	—
40	—	1.926	—	2.326	—	0.935	—	5.848	—	—	—	2.884	—	0.990
	—	0.008	—	0.005	—	—	—	0.329	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	0.318	—	—
	0.092	0.092	0.079	0.079	—	—	—	—	—	—	—	—	0.072	0.072
	—	0.027 a	—	0.003 b			—	1.013 e					—	0.620f
			0.021a	0.051 a										
	5.6948	5.694	5.535	5.536	2.344	2.343	31.213	31.214	119.572	119.572	14.328	14.327	4.564	4.565
		Hg.		Hg.		S.		HP. Hg.		HP.	17.5	HP.	40 °	L.

Ort		Aix les Bains, Savoyen.							
Name der Quelle		Chevillard. a		Fleuri. a		Schwefelq. a		St. Simon. c	
Analytiker		Bonjean 1838.		Bonjean 1838.		Bonjean 1838.		Kramer 1853.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.349	—	—	—	0.414	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.179	—	—	—	0.493	—	—
Schwefelcalcium	CaS.	—	0.576	—	—	—	0.423	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	0.262	—	0.470	—	0.290	—	—	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	0.003	—
Chlorcalcium	CaCl	—	0.249	—	0.446	—	0.275	—	0.003
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.039	0.039
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.102	—	0.148	—	0.662	—	0.089	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.571	0.565	1.020	0.814	0.938	0.938	0.112	0.154
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.503	—	0.942	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.117	—	0.133	—	0.118	—	0.013
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.455	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.668	—	—	—	0.095
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.224	0.230	—	0.219	—	—	0.722	0.676
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.948	—	2.214	—	1.839	—	3.387	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.124	—	0.140	—	0.123	—	0.014	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.038	0.038	0.033	0.033	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.040	—	0.038	—	0.050	—	0.082	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.080	—	0.076	—	0.100	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.156
Aetzkalk	CaO	—	0.573	—	0.843	—	0.636	—	1.242
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.192	—	0.175	—	0.007	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.865	—	0.886	—	1.192	—	2.053
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.185	—	—	—	0.219	—	—
Organische Substanz	—	0.373	0.373	0.433	0.433	0.120	0.120	0.206	0.206
				—	0.638 b	—	0.584 b	—	0.023 b
		4.993	4.992	5.196	5.194	5.586	5.586	4.661	4.660
		14 °	L.	47 °	L.	43.12 °	L.	20 °	Hg.

a. bei Hg. und HP. stark abweichend.
b. schwefelsaure Thonerde.
c. bei L. stark abweichend.
d. ab Kohlensäure 0.048.
e. zweifachkohlensaures Kali.
f. ab Wasser und Wasserstoff 0.606.

	Aix en Provence, Frankreich.				Alach, Thüringen.		Alange, Spanien. Estremadura.		Alap, Ungarn.				Saint Alban, Frankreich, Loire.	
	S. de Barret.		**Source de Sexte.**						**Ober-Alap.**		**Unter-Alap.**		**Puits ancien Julia.**	
	Robiquet 1837.		École des mines 1878.		Klippstein.		Alegre y Galan.		Molnár 1853.		Molnár 1853.		Lefort 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030	0.030	0.051	0.051	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.265	—	0.359	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.419	—	0.227	—	0.404	—	0.579	—	53.464	36.044	144.860	139.031	0.305	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.490	0.490	—	—	—	—
10	—	—	—	—	0.325	—	—	0.370	—	—	—	—	—	—
	—	0.397	—	0.216	—	0.233	—	0.117	—	15.950	—	5.183	—	0.119
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.426	—	—	—	0.304	—	0.064	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.112
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.077
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.310	—	0.420	—	—	—
	0.457	—	0.228	—	—	—	0.167	—	42.507	59.444	181.362	184.426	—	—
	0.591	0.978	0.219	0.360	0.356	0.112	0.475	0.616	45.434	45.434	40.959	40.959	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	16.317	—	2.700	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.066	—	0.309	—	—	—	0.274	—	0.106	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.104	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.021	—	0.033	—	0.518	—	0.739	—	3.411	—	4.216	8.530	7.832
	1.646	1.231	0.352	0.203	0.610	1.312	0.790	0.144	—	—	—	—	4.549	4.549
	3.479	—	2.049	—	1.011	—	0.151	—	3.433	—	3.871	—	9.500	—
	—	—	0.070	—	0.326	—	—	—	0.289	—	0.110	—	0.220	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.110	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.376	0.376	0.081	0.081	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.205	—	—	—	0.072	—	0.430	—	0.010	—	0.448	—
	—	—	—	0.411	—	—	—	0.144	—	0.863	—	0.020	—	0.899
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.152	—	0.687	—	0.276	—	—	—	—	—	—	—	3.634
	—	—	—	—	0.163	—	—	—	0.117	—	0.025	—	—	—
40	—	1.812	—	1.374	—	0.010	—	0.103	—	0.314	—	—	—	6.336
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.214	0.214	0.040	0.040	—	—	—	—	0.320	0.320	0.299	0.299	—	—
													0.873e	0.873 e
	6.806	6.805	3.390	3.390	3.195	3.196	2.234	2.233	163.627	163.623	374.748	374.795 d	24.425	24.431 f
	21 °	L.	34.16°—35.87°	Jo. 239		S.	27.5 °	Rb. 168		L.		L.		Jo. 246

Ort		Saint Alban, Frankreich. Loire.						St. Albino, Toscana.	
Name der Quelle		Puits découvert-Antonin.		S. de la Pompe.		S. principale.			
Analytiker		Lefort 1859.		Lefort 1859.		Lefort 1859.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.165	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.378
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.292	—	0.318	—	0.301	—	1.036	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	0.028	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.102	—	0.086	—	0.069	—	1.017
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.115	—	0.142	—	0.143	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.079	—	0.081	—	0.082	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.568
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	2.260	2.295
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	4.644	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	3.637
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.474
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	8.550	7.819	8.508	7.836	8.561	7.846	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.485	4.485	4.443	4.443	4.577	4.577	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.472	—	9.542	—	9.382	—	8.187	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.226	—	0.231	—	0.233	—	3.827	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.454	—	0.443	—	0.451	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.911	—	0.889	—	0.905	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.632	—	3.667	—	3.613	—	4.582
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	6.341	—	6.354	—	6.281	—	7.107
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.088
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		0.840a	0.840 a	0.838a	0.838 a	0.834a	0.834 a		
		24.319	24.324 b	24.323	24.336 c	24.339	24.350 c	20.147	20.146
		17.2 °	Jo. 246	17 °	Hg.	17 °	Hg.		S. HP.

a. zweifachkohlensaures Kali.
b. ab Wasser und Wasserstoff 0.005.
c. ab Wasser und Wasserstoff 0.012.
d. Schwefel. Selbst dann, wenn für Schwefel anzunehmen wäre schwefelsaurer Kalk oder Natron, bleibt die Analyse mehr als unwahrscheinlich, deshalb nicht umgerechnet.
e. ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
f. ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.105.

	Alcamo, Sicilien.		Alet, Frankreich. Aude.				Alexanderbad, Bayern.		Alexisbad, Anhalt.					
			Source des Bains.		Source du Rocher.		Sichersreuther Wasser.		Alexisbrunnen.		Badeq.-Selkebr.		Beringer-Bad.	
	Ferrara.		Filhol 1877.		Filhol 1877.		Vogel.		Sonnenschein 1866.		Pusch 1869.		Bley.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.100	0.100
	2.407	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0022	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.344	0.344
	—	—	0.047	0.047	0.041	0.041	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.443	—	0.171	—	0.118	—	0.260	—	0.164	—	0.188	—	113.283	112.314
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.163	—	0.143	—	—	—	—	—	0.597	0.331	4.149	4.149
	—	—	—	0.353	—	0.280	—	—	—	0.153	0.181	0.671	101.583	101.642
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	—	—	3.124	3.255
15	—	—	—	—	—	—	—	0.163	—	—	—	—	—	0.518
	—	—	—	—	—	—	—	0.125	—	—	—	—	—	0.398
	—	—	0.099	0.099	0.094	0.094	—	—	0.749	0.749	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.130	—	0.646	0.089	—	—	—	—
	—	—	0.190	0.142	0.160	0.092	—	—	0.500	0.500	—	0.337	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	0.058	—	0.813	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.047	—	0.076	—	0.139	—	0.423	1.816	1.816	—	—
	—	—	—	0.012	—	0.010	—	—	—	0.238	0.251	0.251	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.253	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.553	0.232	—	0.117	—	—	—	1.325
	0.462	—	0.659	0.933	0.688	0.955	0.495	0.495	—	—	—	—	—	—
	1.031	—	3.593	—	2.936	—	2.100	—	1.605	—	—	—	0.170	—
	—	—	0.050	—	0.080	—	0.502	—	0.447	—	—	—	1.138	—
30	—	—	0.013	—	0.011	—	—	—	0.250	—	—	—	—	—
	—	—	0.0185	0.0185	0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.221	0.221	0.195	0.195	—	—	0.077	0.077	—	—	—	—
	—	—	0.0018	0.0018	0.0018	0.0018	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.151	—	0.113	—	0.325	—	0.279	—	0.195	—	0.003	—
	—	—	—	0.181	—	0.125	—	0.652	—	0.560	—	0.199	—	0.006
	—	—	—	0.116	—	0.097	—	—	—	—	—	0.183	—	—
	—	—	—	1.163	—	0.953	—	0.816	—	0.570	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.001	—	—	—	0.055	—
40	—	—	—	2.042	—	1.662	—	1.748	—	1.297	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.282	0.282	0.775	0.775	0.651	0.651
	1.042d	—												
	5.385	—	5.3773	5.3763	4.5968	4.5978	4.365	4.370 e	5.058	5.0576	4.816	4.816	224.6022	224.707f
	74 °	HP.	29.5 °	Jo. 248	29 °	Jo. 248	9 °	Hg. S.	8.75 °	Val.	11.8 °	A Ph 1869	8.75	Hg. HP.

Ort		Alexisbad, Anhalt.		Alhama de Aragon, Spanien.		Alhama de Granada, Spanien.		Alhama de Murcia, Spanien.	
Name der Quelle		**Ernabrunnen.**		**Baños viejos.**					
Analytiker		Bley.		Marzo u. Bazon 1865.		Dauveny.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	?	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	?	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.309	—	0.407	—	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.338	—	0.720	—	0.863	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.120	—	0.575	—	1.009	0.052	0.052
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.003	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.524	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.373	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.258	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.113	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.262	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.124	0.146	0.429	1.340	0.611	1.542	3.125	3.125
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	2.227	—	1.057	—	17.708	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.003	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.039	—	—	—	0.793
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.008	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.534	—	—	—	9.999
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.159	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.040	0.471	—	—	—	0.175	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.468	—	1.113	—	1.043	—	2.652	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.737	—	0.041	—	—	—	0.834	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.009	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.046	0.046	0.644	0.644	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.098	—	0.100	—	0.180	—	1.172	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.196	—	0.201	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.344	—	2.237
Aetzkalk	CaO	—	0.122	—	1.060	—	0.168	—	7.258
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.201	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.287	—	0.702	—	0.517	—	2.078
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.330	0.330	—	—	—	—
		0.070 a	0.067 b						
		—	0.118 c						
		2.355	2.374 d	6.212	6.211	3.754	3.755	25.543	25.542
		11.44 °	HP. S.	33.7—37 °	Ksch. 1878	45 °	Rb. 233	37.5 °	HP.

a. doppeltkohlensaures Kupferoxyd.
b. schwefelsaures Kupferoxyd.
c. doppeltkohlensaures Kali.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
e. bei Rubio sind dieselben Mengen für 10 g trockenen Rückstandes angegeben.
f. Calciumsulfhydrat: ist in der filtrirten wässerigen Lösung von 1.766 Schwefelcalcium enthalten.
g. schwefelsaure Thonerde.
h. ab Kohlensäure 2.140.
i. ab Kohlensäure 1.603.

	Alhama de Murcia, Spanien.				Ali, Sicilien.		Alica, Toscana.				Alicun de Ortega, Spanien.			
							Andrea a Corsini.		**Acq. di Clemente.**					
			Cela.		Ferrara.		Giulj.		Giulj.		Dios Ayuda.		Dios Ayuda.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.834	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	3.227	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	5.554	—	4.165	1.469	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.694	0.455	0.694	1.254	0.260	—	0.197	—
	—	—	—	2.371	—	—	—	5.549	—	1.902	—	0.303	—	0.230
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.290	2.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.093	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	15.717	14.414	2.340	2.340	—	—	3.076	2.845	1.191	0.483	3.646	3.975	3.605	3.854
20	0.047	—	1.316	—	1.732	—	4.263	—	2.332	—	9.983	—	12.113	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.704	—	0.027	—	0.062	—	1.362	1.088	1.819	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.986	—	—	—	—	—	5.653	—	6.959
	—	—	—	—	—	—	—	7.127	—	3.458	—	—	—	—
	—	1.387	—	—	—	—	—	0.565	—	—	—	—	—	—
	17.142	—	3.542	—	0.975	—	2.687	—	—	—	1.250	—	0.111	—
	1.796	—	0.029	—	0.066	—	1.434	—	0.770	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.976	—	0.030	—	—	—	—	—	—	—	0.174	—	0.109	—
	—	—	—	0.060	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.863	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.332	—	0.208
	—	5.799	—	0.722	—	0.405	—	—	—	—	—	4.285	—	4.816
	—	—	0.010	—	—	—	0.831	—	0.622	—	—	—	—	—
40	—	10.508	—	1.152	—	0.632	—	—	—	—	—	0.764	—	0.068
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.222	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			—	2.128c	—	1.300 f	—	2.777 g	—	2.082 g				
	35.678	35.675	10.877	10.877e	3.607	3.607	18.539	20.680 h	10.862	12.467 i	15.313	15.312	16.135	16.135
	12.5 °	HP.	45 °?	HP. Ksch.71	37.5 °	HP.	16.25 °	HP.	16.25 °	HP.	35 °	Rb. 493	34 °	HP.

Ort		Aliseda, Spanien.		Allegrezza, Toscana.		Allevard, Frankreich, Isère.		All-Gyogy, Ungarn.	
Name der Quelle								**Agaffy Ferdöge.**	
Analytiker		Ayuda.		Giulj.		Savoye.		Pataki.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.071	0.071	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.520	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	1.192	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.346	—	3.488	1.602	1.042	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.087	—	—	—	0.558	1.396	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.041	—	0.328	—	0.810	—	0.988
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.049	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.121	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.501	0.231	—	—	1.058	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.269	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.342	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.795	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.982	1.425	—	—	12.990	12.427
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.100	0.506	—	—	—	—	6.350	6.350
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.309	—	0.498	—	0.766	—	5.250	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.359	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.022	—	—	—	—	—	0.781	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	1.567
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.042	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.080	—	0.028	—	—	—	1.543
Thonerde	Al_2O_3	0.019	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.106	—	0.044	—	0.468	—	3.539
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	0.273	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		1.397	1.397	1.826	1.825	6.730	6.728	26.413	26.414
		16.9 °	Rb. 452	15 °	HP. S.	16.7 °	Jo.	30 °	Hg. S.

a. kohlensaurer Strontian.
b. salpetersaurer Kalk.
c. schwefelsaure Thonerde.
d. bei Kisch 6.373!!

	L'Alliaz, Schweiz, Waadt.		Allmanns-hausen, Bayern.		Allume, Toscana.		Almeria, Spanien.				Alsó-Keked, Ungarn.		Alsó-Micsinye, Ungarn.	
	Schwefelq.												**Cserenyer Q.**	
	Fellenberg.		Vogel.		Giulj.		Gonzalez y Crespo.		Ayuda.		Stollar.		Kitaibel.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.093	0.093	—	—
	0.097	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.205	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.033	—	0.013	—	4.165	0.132	1.036	—	0.990	0.775	0.121	—	0.052	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—
10	—	—	—	—	—	—	2.138	0.095	0.334	0.150	—	—	—	—
	—	—	—	0.012	—	1.131	—	3.366	—	0.419	—	—	—	0.049
	—	0.045	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.163	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	2.165	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.189	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.144	0.144	—	—	—	—	—	—	—	—	2.197	2.197	—	—
	0.133	0.173	—	—	—	4.900	—	—	—	—	4.078	1.429	0.103	—
	2.365	2.365	—	—	—	—	4.555	4.555	1.770	2.001	—	1.975	0.680	0.529
20	15.405	—	—	—	1.388	—	—	—	0.262	—	—	—	—	—
	0.118	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.240	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.068	—	—	6.250	6.250	—	—	—	—	—	0.169	—	0.301
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	9.056	—	—	0.694	0.694	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.129	0.160	—	—	—	0.558	—	0.026	3.160	5.211	—	—
	—	—	0.992	0.992	—	—	1.382	4.134	—	—	2.107	—	16.796	16.954
	3.665	—	1.894	—	—	—	4.369	—	0.266	—	17.478	—	6.908	—
	0.072	—	0.539	—	—	—	—	—	—	—	0.178	—	0.317	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.525	0.525	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.223	—	—	—	—	—	0.317	—	0.104	—	d 0.373	—	0.130	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.636	—	0.209	—	0.748	—	0.148
	—	0.426	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.107
	—	7.402	—	0.727	—	—	—	—	—	—	—	6.797	—	2.611
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.082	—	—	—
40	—	2.265	—	1.436	—	—	—	0.452	—	0.148	—	11.011	—	4.288
	—	—	—	0.054	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	a 0.052	—	0.012 b	c 2.775	—					—	0.040 a		
											—	0.274 c		
	22.255	22.253	3.580	3.582	15.272	15.272	13.797	13.796	3.726	3.728	30.647	30.647	24.986	24.987
	8.1 °	MA.		S.	15 °	HP. S.	52.5 °	Rb. 240		HP.	24 °	Ksch. 1880	10 °	Hg.

Ort		Alsó-Sebes, Ungarn.							
Name der Quelle		Amalienq.		Ferdinandsq.		Franzensbrunnen.		Leleczbrunnen.	
Analytiker		Pantoczek.		Wagner.		Pantoczek.		Pantoczek.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.028	—	0.052	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.064	—	0.119
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	4.394	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	20.833	17.607	124.408	110.838	45.000	43.658	103.776	101.250
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.061	—	8.779	—	1.270	—	2.396
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.662	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	5.133	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	15.754	10.826	2.089	13.120	45.000	31.267	31.250	21.742
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.821	4.165	5.405	5.405	0.092	11.605	0.041	8.035
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	6.868	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.042	—	0.274	—	0.117	—	0.052
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.077	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	9.342	—	4.862	—	16.110	—	13.056
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.567	—	—	—	12.284	—	8.529	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.974	—	4.126	—	1.650	—	3.111	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.097	—	0.288	—	0.123	—	0.055	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.080	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.122	0.122	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	0.365	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.732	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.254	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.072	—	0.136
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.015	—	0.028
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		46.046	46.043	149.138	149.265a	104.177	104.178	146.814	146.814
		10 °	Val. HP.Hg.	10 °	L. Val.	10 °	HP. Hg.	10 °	Hg.

a. ab Kohlensäure 0.13?.
b. bei beiden Autoren 7.390 und 7.380!
c. doppeltkohlensaures Kali.
d. Manganchlorür.
e. sämmtliche Quellen scheinen in Folge des Bergbaues versiegt zu sein.

	Also-Vatza, Ungarn.		Alt-Haida, Schlesien.				Alt-Oetting, Bayern.		Altsohl, Ungarn.		Altwasser, Schlesien. c			
			Georgenq.		Trinkq.				Czervena Woda.		Friedrichs-brunnen.		Georgen-brunnen.	
	Pataki.		Meusel 1873.		Meusel 1877.		Vogel.		Kitaibel.		Fischer.		Fischer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	b 0.739	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.696	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.776	1.088	0.072	—	0.086	—	0.130	—	0.328	—	0.104	—	0.010	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.906	6.455	—	0.053	—	0.081	—	0.123	—	0.311	—	0.098	—	0.009
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.041	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.305	—	0.517	—	—	—	—	—	—	—	0.016	0.016
	—	0.179	—	—	—	—	—	—	1.948	—	1.315	—	1.758	—
	—	—	—	—	—	0.066	—	—	—	0.703	—	0.653	2.815	2.815
20	3.125	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.030	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.266	—	0.355	—	—	—	1.194	—	0.581	—	1.656
	—	—	—	—	—	0.011	—	—	—	—	—	—	—	0.359
25	—	1.737	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.125
	—	—	1.379	1.102	0.080	0.146	0.184	0.349	11.958	12.848	2.451	2.896	—	—
	—	—	0.156	0.156	0.134	0.063	0.396	0.396	9.304	8.556	1.567	0.869	—	—
	—	—	0.934	—	0.879	—	2.062	—	3.514	—	4.931	—	0.223	—
	—	—	0.398	—	0.372	—	—	—	1.256	—	0.611	—	1.742	—
30	—	—	0.023	—	0·012	—	—	—	—	—	—	—	0.378	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.151	—	0.019	—	—	—	0.651	—	0.443	—	1.120	—
	—	—	—	0.303	—	0.038	—	—	—	1.306	—	0.889	—	1.542
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.670
	—	—	—	0.336	—	0.301	—	0.741	—	1.210	—	1.869	—	0.599
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.810	—	0.496	—	1.164	—	2.832	—	3.569	—	1.303
	—	—	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.391	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.378	0.378	0.115	0.115
			0.373 c	0.693 c	0.270 c	0.812 c								
			—	0.018 d										
	11.546	11.546	3.791	3.790	2.377	2.377	2.772	2.773	28.959	28.960	11.800	11.832	10.207	10.209
	31 °	Hg. S.		Dengler		Dengler		S.	11 °	HP. S.	8.7 °	Val. HP.	8.7 °	Val. HP.

Ort		Altwasser, Schlesien.						Alveneu, Schweiz, Graubündten.	
Name der Quelle		Louisenbrunnen.		Mittelbrunnen.		Oberbrunnen.			
Analytiker		Simmler 1857.		Fischer.		Fischer.		v. Planta-Reichenau.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.0134	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	0.028
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.307	—	0.117	—	0.092	—	0.014	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.227	—	0.111	—	0.088	—	0.014
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.090	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.232	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.154	0.154	—	—	0.247	—	0.101	0.101
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.008	—	—	—	0.412	—	0.120	0.043
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.655	0.296	—	—	0.440	0.371	3.295	3.295
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.094	—	—	—	—	—	7.463	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.104	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.654	—	—	—	0.521	—	0.011
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.222	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	4.383
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.007	2.229	2.126	—	0.140	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.384	1.429	1.429	0.488	0.565	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.609	—	5.400	—	1.750	—	2.205	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.688	—	0.664	—	0.550	—	0.011	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.234	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.065	—	—	—	—	—	0.064	0.064
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.200	—	0.104	—	0.169	—	0.038	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.401	—	0.209	—	0.339	—	0.076
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.161	—	2.044	—	0.636	—	3.902
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.020	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.482	—	3.725	—	1.241	—	1.354
Sauerstoff	O	—	—	—	0.066	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.007
Organische Substanz	—	0.453	0.453	0.456	0.456	0.677	0.677	—	—
		—	0.028 a			—	0.259 b	—	0.066 c
		3.337	3.337	10.399	10.398	5.059	5.059	13.3444	13.344
		8.7 °	HP.	8.7 °	Val.	8.7 °	Val. HP.	8.1 °	Hg. HP.

a. Phosphorsäure.
b. doppeltkohlensaures Kali.
c. schwefelsaure Thonerde.
d. Natriumsulfhydrat.
e. ab Wasser 0.065.

	St. Amand, Frankreich, Nord.						Amélie-les-Bains, Frankreich.						Amphion, Savoyen.	
	Bouillon = Pavillon ruiné.		**Mittlere Q. (Vérité?).**		**Puisard (Chapelle?).**		**Source Amélie.**		**Grand Escaldadou.**		**Manjolet.**			
	Kuhlmann 1834.		Pallas.		Kuhlmann 1834.		Bouis.		Poggiale 1858.		Anglada.		Tingry.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.253	—	0.120	0.120	0.317	0.317	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.097	0.109	0.109	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.34	—	2.512	—	1.120	—	0.421	—	0.354	0.219	0.164	0.140	0.0067	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0008	—
	—	1.272	—	2.384	—	1.062	—	0.111	—	—	—	0.022	—	0.0072
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—	—	—	0.0005
15	—	—	—	—	—	—	—	0.142	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.114	—	—	—	—	—	—	—
	0.94	2.109	0.605	0.198	0.570	1.287	0.198	—	0.490	0.490	0.515	0.500	—	—
	3.84	3.840	5.950	5.950	3.680	3.680	—	—	—	—	—	0.005	0.0121	—
20	7.43	—	1.683	—	6.800	—	—	—	—	—	—	—	0.0204	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.315	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0174
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	3.712	—	—	—	3.596	—	0.164	—	—	—	0.005	—	—
	—	—	—	3.170	—	—	1.166	—	2.546	1.288	0.870	—	—	0.0085
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	0.0140
	2.29	—	5.468	—	2.361	—	0.144	—	—	—	0.028	—	0.1584	—
	—	—	2.438	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0184	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.20	—	0.199	—	0.280	—	0.890	—	0.588	—	0.378	—	—	—
	—	0.401	—	0.399	—	0.562	—	1.786	—	1.180	—	0.758	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.307	—	1.616	—	3.183	—	—	—	—	—	—	—	0.0664
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—	0.0049	—
40	—	1.400	—	2.822	—	1.442	—	0.770	—	0.738	—	0.533	—	0.0924
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.140	0.140	0.109	0.109	0.158	0.158	0.0006	0.0006
							—	0.182 d					—	0.0156c
	16.04	16.041	18.855	18.854	14.811	14.812	3.326	3.392 e	4.356	4.356	2.436	2.438	0.2223	0.2226
	19.5 °	L.		S.	26 °	L.	47 °	Hg. L.	61.2	Val. Jo.	43 °	Laz. Hg. Sg.		HP.

	Ort		Andelsbuch, Vorarlberg.		Andersdorf, Böhmen. b		Andrejapol, Russland, Twer.		St. Angelo, Lemnos.	
	Name der Quelle		Eisenwasser.							
	Analytiker		Kofler.				Hess.		Landerer.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	1.167	1.167
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.055	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.033	—	—	—	7.969	5.871	65.922	65.922
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.056	—	—	—	0.423	0.423	18.465	14.677
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.117	—	—	0.357	0.546	—	4.426
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.016	—	—	—	0.794	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.535	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.137	—	0.011	—	0.383	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.173	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.140	—	—	—	6.026	10.814
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	5.426	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.362	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	1.360	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.901	0.976	1.754	1.905	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.140	—	2.729	—	0.245	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.391	—	0.412	—	1.095	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	0.970	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	0.023	—	0.390	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.035	—	0.150	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.011	—	0.601	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.546	—	0.776	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	0.006	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	2.660	—	1.791	—	—	—	—
	Sauerstoff	O	—	0.039	—	0.003	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.080	0.080	—	—	—	—	—	—
			—	0.067 a			0.724 f	—		
			5.685	5.684	5.598	5.599	10.813	10.882 d	97.006	97.006
				A. Ph. 1867	11 °	S.	5 °	HP.		HP.

a. doppeltkohlensaures Kali.
b. wohl gleichbedeutend mit Sternberg.
c. phosphorsaure Thonerde!
d. ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.068.

	Anguillara, Italien.		Anhalt-Schaumburg, Nassau.		Annaberg, Sachsen.		Annabrunnen, Bayern.		Antequera, Spanien, Malaga.		Antogast, Baden.			
											Antoniusq.		Badeq.	
	Barlocci.		Amburger.		Lampadius.		Vogel.		Ayuda.		Bunsen 1879.		Bunsen 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.988	—	—	—	0.616	—	0.096	—	0.325	—	0.455	—	0.453	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.884	—	—	—	—	—	—	—	0.139	0.187	—	—	—	—
	—	9.559	—	—	—	0.585	—	0.091	—	0.252	—	0.344	—	0.338
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065	—	0.073
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.733	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.044	0.044	—	—	0.591	0.591	0.735	0.735
	—	—	—	—	0.867	0.133	0.003	0.003	—	—	7.352	1.018	7.805	1.133
	6.297	6.297	—	—	—	0.620	—	—	0.368	0.368	—	5.059	—	5.350
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.011	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.375	—	0.365
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.149	12.897	12.897	3.069	4.634	0.037	0.160	—	0.287	6.984	13.050	7.978	14.563
	3.400	4.597	1.321	1.321	0.660	—	1.190	1.190	0.287	0.222	5.396	—	5.708	—
	19.508	—	5.625	—	1.688	—	2.250	—	0.328	—	8.384	—	9.127	—
	—	—	2.094	—	—	—	—	—	—	—	0.393	—	0.384	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017	0.016	0.016
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.388	—	—	—	—	—	—	—	0.054	—	0.497	—	0.428	—
	—	2.785	—	—	—	—	—	—	—	0.108	—	0.997	—	0.859
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.761	—	2.187	—	0.361	—	0.829	—	—	—	3.087	—	3.381
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025	—	0.028	—
40	—	6.319	—	4.589	—	0.568	—	1.304	—	0.078	—	5.492	—	5.851
	—	—	—	0.209	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	40.465	40.467	21.937	21.936	6.900	6.901	3.620	3.621	1.501	1.502	30.109	30.108	32.662	32.664
	21 °	HP.		S.	21 °	Hg. HP. S.		S.	17.5 °	Rb. 499	9.2 °	Bunsen	8.4 °	Bunsen Val.

Ort		Antogast, Baden.		St. Antoine de Guagno, Corsica.		Appenzell, Schweiz.		Aramayona, Spanien.	
Name der Quelle		**Peters- oder Trinkq.**		**Grosse und kleine Q.**		**Unter- oder Dorfbad.**		**Baños.**	
Analytiker		Bunsen 1871.		Poggiale. a		Sulzer.		Laveria und Toca.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.324	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	1.060	1.060	—	—	—	0.570
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	0.160
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.139	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.459	—	2.392	0.274	—	—	0.856	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	0.419	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.166	—	1.683	—	—	—	1.303
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.216	—	0.179	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.741	0.741	0.163	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	7.295	0.944	2.163	2.402	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	5.020	0.470	0.470	—	—	0.646	1.175
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.102	—	—	—	1.380	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.440	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.459
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	6.480	12.394	—	1.298	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.354	—	—	—	5.158	5.158	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.564	—	2.077	—	1.875	—	10.742	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.464	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.159	0.159	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.011	0.011	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.569	—	0.479	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.142	—	0.961	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.247	—	—	—	0.729	—	3.963
Thonerde	Al_2O_3	0.083	—	0.068	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	5.700	—	0.509	—	1.146	—	6.564
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.172
Organische Substanz	—	—	—	0.719	0.719	0.065	0.065	—	—
		30.020	30.021	9.852	9.853	7.098	7.098	14.367	14.366
		8.1 °	Buns. Val.	35 ° u. 50 °	HP. S.		Hg. HP. S.	12.5 °	Rb. 127

a. bei Jo. stark abweichend.
b. ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
c. kohlensaures Mangoxydul-Eisenoxydul-Kali-Lithion, phosphorsaure Thonerde, Kieselsäure!
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.119.
e. ab Wasserstoff.

	Aranyos, Siebenbürgen.		Archena, Spanien, Murcia.		Arechavaleta, Spanien.		Arenosillo, Spanien, Cordoba.		Arezzo, Italien.					
					Manantial de Ibarra.				Casino de Falciaj.		Chiusa dell' Alioti.		Chiusa dei Monaci.	
	Pataki.		Zavala 1877.		Lletget und Toca 1855.		Linares y Gonzalez.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.042	—	0.858	—	0.814	0.814	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.096	—	1.969	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.810	—	25.563	17.759	3.875	—	0.678	—	—	—	0.694	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	2.218	2.218	—	—	0.543	0.543	—	—	—	—	—	—
	0.732	2.086	0.532	7.934	—	3.675	0.271	0.183	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.238	—	—	—	—	—	0.480	—	—	—	0.433	—	—
	—	0.155	—	—	—	—	—	—	—	0.335	—	0.335	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	5.252	1.865	2.726	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	3.162	3.162	—	—	—	—	—	—	—	—
20	0.997	—	5.030	—	12.505	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.115	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	6.871	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.692	—	4.282	—	—	—	—	8.844	8.844	9.822	10.712	4.912	4.912
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.115	2.115	2.115	2.115	4.232	4.232
	3.154	—	4.284	—	5.234	—	—	—	6.997	—	6.997	—	0.999	—
	1.616	—	—	—	—	—	—	—	0.957	—	0.957	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.260	—	—	—	0.114	—	0.407	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.522	—	—	—	0.229	—	0.717	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.095	—	—	—	—	—	—
	—	0.953	—	—	—	5.330	—	—	—	2.722	—	2.722	—	0.389
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.823	—	0.108	—	3.198	—	—	—	4.800	—	4.280	—	0.610
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096	—	—	—	—
	—	—	—	0.022	—	0.454	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.440	2.440	—	—	0.678	0.678	—	—	—	—	—	—
			2.394c	2.394c										
	8.569	8.584b	42.527	42.529	27.613	27.614	3.391	3.510d	18.913	18.912	20.585	20.597e	10.143	10.143
	11 °	S.	52.5 °	Jo. 189	17.5 °	Rb. 128	24 °	Rb. 131	16 °	S.	16 °	S. HP.	16 °	S.

Ort		Arezzo, Italien.		Armajolo, Toscana.		Arnedillo, Spanien, Logrono.		Arnstadt, Thüringen.	
Name der Quelle		Villa delle Caselle.		Il bollore.				Riedquelle bei Plaue.	
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Saenz Diez 1869.		Werner 1864.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.305	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.700	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.092	—	0.040
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.142	0.142	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	4.044	—	51.159	36.942	38.031	33.316
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.186	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	4.054	—	13.150	—	4.442
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.216	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.107	—	0.047	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	1.284	3.867	17.610	3.548	5.139
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	5.200	5.435	3.460	3.460	2.285	2.285
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	1.901	—	13.110	—	1.486	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.453	—	0.035	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	5.894	5.894	—	2.484	—	2.987	—	4.370
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.232	4.232	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.999	—	14.158	—	3.190	—	4.193	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.477	—	0.037	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.302	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.606	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.777	—	4.242	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.083	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.222	—	7.457	—	0.218	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	0.161	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	2.177	2.177	—	—
		12.125	12.125	26.271	26.270	77.634	77.635	49.590	49.592
		16 °	S. HP.	31 °	S. PH.	52.5 °	Jo. 194.	15 °	Val. Pf.

a. Nach Mittheilung des Königl. Salzamtes wird nur diese Quelle zum Baden benutzt.

b. Calciumsulfhydrat; bleibt im Filtrat einer Lösung von 2.635 Schwefelcalcium.

c. Kieselsaure Magnesia.

	Arnstadt, Thüringen.		Arteïjo, Spanien, Coruña.		Artern, Thüringen.								Arties, Spanien, Lerida.	
	Soole von Arnshall.				**Eisenquelle.**		**Soole.**		**Soole.**		**Thal-Bade-Soole.**		**Heisseste Quelle.**	
	Lucas 1864.		Casares.		Trommsdorf.		Mitscherlich.		Wackenroder 1840.		Wackenroder ?		Giberga 1848.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.013	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.605	0.605	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.244	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.23	0.23	—	—	—	—	—	0.74	—	0.27	—	4.52	0.134	0.134
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2239.65	2239.43	16.20	15.16	1.074	—	287.81	268.74	2359.00	2359.00	244.90	211.40	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	51.38	39.70	—	—	—	—	—	—	32.67	1.03	6.10	—	1.243	0.063
	64.50	78.37	3.40	4.38	—	1.021	—	17.55	—	36.77	—	35.55	0.177	0.094
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.960
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.87	—	0.32	—	5.30	—	—	—
	—	—	—	1.26	1.093	0.921	3.22	18.95	—	—	—	39.64	—	—
	—	14.76	—	—	0.425	0.425	5.20	5.20	4.98	45.00	—	7.70	—	—
20	17.00	—	1.20	—	0.945	—	15.80	—	45.10	—	42.90	—	1.448	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.30	—	—	—	1.238	—	1.57	—	—	—	0.39	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.852
	—	0.29	—	—	—	1.360	—	7.86	—	—	—	1.13	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.348	—	6.05	—	—	—	0.72	—	0.993	—
	0.32	—	—	—	1.302	—	1.65	—	—	—	0.41	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.081	—	—	—	—	—	—	—	0.768	—
	—	—	—	—	—	0.162	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	0.606
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.091
	—	—	—	—	0.651	0.651	—	—	—	—	—	—	1.350	1.350
														1.940b
														1.267c
	2373.698	2373.698	20.80	20.80	5.919	5.918	320.60	320.61	2442.07	2442.07	300.33	300.33	7.357	7.357
	11.2.	Val. Pf.	30 °	Rb. 245.		S.		L.		L. Pf.		K.Salz-amt a	42.5 °	Rb. 375

Ort		Asciano, Toscana.		Ashby, England.		Asinalunga, Toscana.		Assmannshausen, Nassau. b	
Name der Quelle						Acqua della Pietra.		Warme Quelle.	
Analytiker		Santi.		Ure.		Giulj.		Fresenius 1876.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.00004	0.00004
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	1.15	1.15	—	—	0.0057	0.0057
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	0.072	0.414
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	7.243	—	1186.20	1186.20	2.776	—	5.421	3.149
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.200	0.200
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	2.31	2.31	1.510	—	—	0.451
Chlorcalcium	$CaCl$	—	6.869	123.05	123.05	—	4.398	—	1.355
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.022
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.010
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.399	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.605	7.101	—	—	—	—	—	0.309
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.945	4.945	—	—	4.166	1.295	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.222	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.025	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.012	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	3.637	—	0.030
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.016
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.152	—	—	—	3.561	1.760	3.587
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	8.468	13.568	0.610	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.943	—	—	—	27.994	—	1.761	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	3.829a	—	0.031	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.018	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.003	0.003
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.117	—	—	—	—	—	0.315	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.235	—	—	—	—	—	0.632
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.183	—	—	—	8.666	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.592	—	—	—	13.619	—	0.450
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		27.075	27.077	1312.71	1312.71	48.743	48.744	10.63274	10.63374
			S.		S. HP.	15 °	HP.	31.1 °	Fresen.

a. Angegeben ist Eisenoxydul 2.776, angenommen die gleiche Menge kohlensauren Eisenoxyduls.
b. Fünf früher von Jung untersuchte Quellen sind jetzt unter dem Eisenbahndamm verschüttet.
c. Kieselsaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Salpetersäure Magnesia.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g Salpetersaurer Kalk.
h. Phosphorsäure.
i. Mineralwasser?

	Atya, Ungarn.		Au, Bayern.		Audinac, Frankreich, Ariège.				Auerbach, Hessen.		Augsburg, Bayern.		Augustusbad, Sachsen.	
	Duzzogó = Sprudel.				Badequelle.		Louisenquelle.				Mauerbad. i		Moorquelle.	
	Kitaibel.		Vogel.		Filhol 1849.		Filhol 1849.		Jochheim 1854.		Eckert 1864.		Stein u. Bley 1864.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.039	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	0.076	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.199	0.199	—	—
	—	—	—	—	0.100	—	0.117	—	—	—	0.265	—	0.009	0.009
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.127	0.127	—	—
10	8.717	0.974	—	—	—	—	0.064	—	0.222	—	0.012	—	—	—
	—	9.048	—	0.013	—	0.094	—	0.188	—	0.260	—	0.322	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009
	1.657	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	0.345	—	0.005	—
	—	—	—	—	0.105	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.291	2.434	—	0.011	5.205	5.205	4.814	4.895	0.195	0.029	—	0.230	0.106	—
20	—	—	—	—	10.792	—	9.153	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.057	—	0.152	—	0.210	—	0.011	—	0.139
	—	—	—	—	—	0.153	—	0.095	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	6.297	—	5.200	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—	0.189	—	—
	7.505	16.729	0.059	0.047	—	—	—	—	0.053	0.528	0.320	1.200	0.072	0.182
	13.144	—	3.564	—	3.280	—	2.369	—	3.344	—	3.712	—	0.623	—
	—	—	—	—	0.060	—	0.160	—	0.221	—	0.012	—	0.171	—
30	—	—	—	—	0.161	—	0.100	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.055	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.174	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.184	—	—	—	0.100	—	0.060	—	0.117	—	0.159	—	0.199	—
	—	—	—	—	—	0.200	—	0.120	—	—	—	0.319	—	—
	—	1.140	—	—	—	—	—	—	—	0.223	—	—	—	0.380
	—	—	—	1.375	—	5.671	—	4.595	—	1.063	—	0.797	—	0.062
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.690	—	2.212	—	2.124	—	1.594	—	1.838	—	1.340	—	0.396
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.003
	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.013	0.013	0.420	0.420	0.580	0.580	—	—	1.293	1.293	0.461	0.461
		1.482c	0.023d	0.058d							1.282e	0.453f		0.005f
												1.420g		
												0.076h		
	33.498	33.497	3.834	3.832	20.223	20.221	17.417	17.419	4.152	4.151	7.976	7.976	1.646	1.646
		HP.		S.	27.5 °	HP. Laz.	27.5 °	HP. Laz.	12 °	JH.	10.6 °	A. Ph. 1866		Hg.

Ort		Augustusbad, Sachsen.							
Name der Quelle		**Salzquelle.**		**Sodaquelle.**		**Stahlquelle.**		**Stollenquelle.**	
Analytiker		Chemische Centralstelle zu Dresden (Hofrath Fleck) 1878.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.041
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.0752	—	0.155	—	0.020	—	0.115	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.0241	—	—	—	—	—	0.024
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.0432	—	0.147	—	0.019	—	0.047
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.0758	0.0758	0.100	0.100	0.085	0.085	0.046	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.1184	—	0.206	0.386	0.170	0.018	0.026	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.1828	0.1525	0.346	0.346	—	0.075	0.181	0.150
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.0631	—	0.457	—	—	—	0.190	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0229	—	0.247	—	0.068	—	0.299
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0017	—	0.071	—	—	—	0.008
25 Schwefelsäure	SO_3	—	0.1102	—	0.003	—	—	—	0.008
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.192	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.080	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.3577	—	1.500	—	0.996	—	0.162	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.0241	—	0.260	—	0.071	—	0.315	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.0018	—	0.075	—	—	—	0.010	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.2475	—	0.272	—	0.245	—	0.201	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.1825	—	—	—	—	—	0.142
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.3009	—	0.519	—	0.468	—	0.248
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.449	—	0.155	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.2326	—	1.102	—	0.588	—	0.278
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		1.1464	1.1464	3.371	3.370	1.667	1.668	1.246	1.245
		8.5 °	Brsch.	8 °	Brsch. 1879.	7.4 °	Brsch.	8 °	Brsch.

a. schwefelsaures Kupferoxyd.

	Augustusbad, Sachsen.		Augustus-brunnen, Sachsen.		Aulus, Frankreich, Ariège.						Aumale, Frankreich, Seine infér.		Aussee.	
	Tiefbrunnen.				Bacque.		Darmagnac.		Trois Césars.				Soole.	
	Ch. Centr. z. Dr. (Hfrth. Fleck).		Lampadius.		Henry.		Garrigou 1877.		Garrigou 1877.		Diezengremel.		v. Hauer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.0	2.0
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.792	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.676	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	78.7
	—	—	—	—	—	—	0.002	0.002	0.002	0.002	—	—	—	—
	0.179	—	21.484	18.440	0.400	—	0.382	—	0.023	—	—	—	2443.9	2460.9
	—	—	—	—	—	—	0.014	0.014	—	—	—	—	—	—
10	0.034	0.027	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	75.9	—
	—	0.180	—	2.889	—	0.380	—	0.363	—	0.022	3.309	1.337	—	13.9
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.296	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.798	—	—
	0.070	0.070	—	—	—	—	0.056	0.056	0.050	0.050	—	—	92.0	—
	—	0.019	14.323	10.197	1.000	—	0.889	—	0.042	0.071	—	—	97.0	76.3
	0.167	0.175	—	2.140	3.403	3.403	2.208	2.208	2.845	2.845	—	—	—	96.0
20	0.141	—	—	—	19.343	—	19.139	—	18.437	—	—	—	17.0	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.079	—	1.705	—	0.095	0.057	0.084	—	0.063	—	—	—	—
	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	0.0006	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	11.890	—	11.745	—	10.795	—	—	—	—
	—	0.217	8.291	16.555	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.281	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.801	—	3.750	—	1.454	—	—	—	1.901	—	0.793	—	—	—
	0.083	—	1.796	—	0.100	—	0.028	—	0.066	—	2.281	—	—	—
30	0.055	—	—	—	—	—	—	—	0.0006	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.305	—	—	—	0.800	—	0.940	—	0.148	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.292	—	1.177	—	—	—	—	—	—
	—	0.582	—	—	—	0.298	—	0.676	—	0.282	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	8.197	—	7.375	—	8.187	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.435	—	—	—	0.945	—	0.016	—	1.198	—	1.739	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.221	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.108	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.950 a 0.0025	0.950 a 0.0025	0.148	0.148	—	—	—	—
	1.835	1.836	51.925	51.926	26.500	26.500	24.6675	24.6685	23.6626	23.6636	7.175	7.175	2727.8	2727.8
	8.4 °	Brsch.	10 °	S.	25 °	HP.	20 °	Jo. 265		Jo. 265		S.		Brsch. 1875.

Ort		Auteuil, Frankreich, Seine.		Lago d'Averno.		Avesne, Frankreich, Hérault.		Balnea d'Avignone, Italien.	
Name der Quelle		**Source Quicherat.**		**Puzzola di Pienza.**				**Grosses Bassin.**	
Analytiker		Henry 1850.		Giulj.		Chancel 1869.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	?	?	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.200	—	—	—	0.085	—	0.694	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	0.642	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.139	—	—	—	0.081	—	1.409
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.172	0.172	—	—	0.011	0.011	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.920	1.152	—	—	0.119	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.100	1.100	2.776	2.776	—	0.101	3.756	3.039
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	17.400	—	4.165	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	2.197	2.197	18.034	18.034	—	—	—	0.909
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	0.140	0.140	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	11.231	9.717	12.167	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	0.721	0.562	—	0.890
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.780	0.672	0.566	2.193
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	1.672	—	37.123	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.957	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	0.002	0.002	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	1.400	—	—	—	0.161	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.809	—	—	—	0.323	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	6.590	—	1.715	—	0.609	—	13.726
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	1.190	—	21.572
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.730	0.730	—	—	—	—	—	—
		5.291a	5.291a	11.107a	11.107a				
		32.550	32.551	45.799	45.799	3.551	3.551	43.738	43.738
		10.5 °	Jo. 267.		HP.	27 °	Jo. 269.	45 °	HP.

a. schwefelsaure Thonerde.
b. Manganchlorür.
c. bei Lersch: Schwefelnatrium.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
e. bei Lazari: organisch-animalische Materie.
f. bei Lazari: Verlust.
g. nach Magnes-Lahens.

	Balnea d'Avignone, Italien.		Ax, Frankreich, Ariège.											
	S. Giovanni.		**Nr. I.**		**Nr. IV.**		**Nr. V. (Couloubret?)**		**Bain fort ancien.**		**Bain fort nouveau.**		**Breilh.**	
	Giulj.		Magnes-Lahens 1821.		Dispans 1802.		Magnes-Lahens 1821.		Garrigou 1862.		Dispans 1802.		Thibaud.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.094	—
	—	—	—	—	0.073 g	0.073 g	0.426 e	0.426 e	0.1480	0.1480	0.196 g	0.196 g	—	0.139
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.070
	—	—	—	—	—	—	—	0.002	—	—	—	0.012	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.694	—	0.354	0.241	0.177	—	0.532	0.455	0.2300	0.0259	0.221	0.181	0.295	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.642	—	—	—	—	0.023	—	—	—	0.0281	—	—	—	—
	—	1.409	—	—	—	—	—	—	—	0.1575	—	—	—	0.280
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.047	—	—	—	0.018	—	0.0026	—	0.023	—	—
15	—	—	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.062	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.012	0.010	—	—	0.014	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.030	—	0.6750	0.6608	0.037	0.009	0.262	—
	3.144	2.425	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.715	0.715
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.578	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.909	—	—	—	—	—	—	—	0.0038	—	—	—	0.039
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—	0.0060	—	—	—	0.467
	—	0.890	1.153	0.349	0.876	0.245	0.945	—	1.1736	—	0.962	0.183	—	—
	2.272	3.904	—	—	0.141	0.107	—	—	0.0378	—	—	—	—	—
	36.392	—	—	—	—	—	—	—	0.2044	—	—	—	1.667	—
	0.957	—	—	—	0.178	—	—	—	0.0040	—	—	—	0.041	—
30	—	—	0.072	—	—	—	0.072	—	—	—	0.044	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.390	—	0.354	—	0.442	—	0.5956	—	0.354	—	0.159	—
	—	—	—	0.782	—	0.710	—	0.887	—	1.1951	—	0.710	—	0.319
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	13.440	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.690
	—	—	0.018	—	—	—	0.007	—	0.0010	—	0.009	—	—	—
40	—	21.123	—	0.512	—	0.492	—	0.594	—	0.8416	—	0.482	—	1.041
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.050
	—	—	0.390 c	0.390 c	0.221	0.221	0.283 f	0.283 f	0.5000	0.5000	0.221	0.221	—	—
			—	0.057 b			—	0.057 b						
	44.101	44.100	2.377	2.378	2.020	2.025 d	2.749	2.750	3.5694	3.5694	2.058	2.059	3.811	3.810
	30 °	HP.	39.37 °	Jo. Laz.	38 °	Laz.	66.87 °	L. Laz.	44.9 °	Jo. 272	43.8 °	Laz.	32.05 °	S.

Ort		Ax, Frankreich, Ariège.							
Name der Quelle		Canalette.		Canons.		Source douce.		Etuve.	
Analytiker		Chaptal.		Garrigou 1862.		Chaptal.		Chaptal.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.005 a	0.005 a	0.2100	0.2100	—	—	0.196 b	0.196 b
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.173	—	0.2650	0.0828	0.173	—	0.433	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	0.0055	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.164	—	0.1567	—	0.164	—	0.411
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.0078	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.210	0.5090	0.4965	—	0.210	—	0.525
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.333	0.333	—	—	0.147	0.147	0.130	0.130
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.281	—	—	—	0.407	—	0.694	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.0133	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.047	—	—	—	0.121	—	0.112
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	1.3676	0.0263	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.0075	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.298	—	0.2034	—	0.074	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.0140	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.6523	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	1.3088	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.148	0.0030	—	—	0.113	—	0.078
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.182	—	0.9240	—	0.046	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.3600	0.3600	—	—	—	—
		1.090	1.089	3.5918	3.5917	0.801	0.801	1.453	1.452
		29.6 °	S.	75.2 °	Jo. 272	37.5 °	S.	70 °	S.

a. nach Alibert-Lersch.
b. nach Filhol-Lersch.
c. schwefelsaure Thonerde.

	Ax, Frankreich, Ariège.												San Juan de Azcoitia, Span., Guipuzcoa.	
	Gourguette.		**Grande Pyramide.**		**Petit Robinet.**		**Bains du Teich.**		**Eau du Teich.**		**Viguerie.**			
	Chaptal.		Dispans 1802.		Dispans 1802.		Magnes-Lahens 1821.		Thibaud.		Garrigou 1862.		Rojas und Sagastume.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	?	—	—	—	0.035	—	—	—	0.0039	—
	0.036 b	0.036 b	0.221b	0.221b	—	?	0.052	0.052	—	0.080	0.2000	0.2000	—	0.009
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.292	1.197	0.044	0.044	0.163	0.058	0.241	—	0.3500	0.1559	2.437	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0055	—	—
	—	—	—	0.091	—	—	—	0.072	—	0.229	—	0.1744	—	2.313
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	0.0026	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036	0.774	0.466	0.3180	0.3145	0.521	2.871
	0.259	0.259	—	—	—	—	—	—	0.285	0.285	—	—	8.565	8.565
20	0.562	—	—	—	—	—	—	—	1.009	—	—	—	4.117	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0038	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.331	—	—	—	—	—	—	—	0.767	—	—	—	0.535
	—	—	0.212	0.122	1.405	1.252	1.504	0.181	—	—	1.3373	0.0079	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0075	—	—	—
	—	—	0.119	—	—	—	0.095	—	1.227	—	0.2264	—	9.752	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0040	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.087	—	0.063	—	0.599	—	0.199	—	0.6498	—	0.257	—
	—	—	—	0.173	—	0.127	—	1.202	—	0.399	—	1.3038	—	0.516
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.231	—	—	—	—	—	—	—	0.777	—	—	—	4.320
	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.0010	—	0.240	—
40	—	—	—	0.124	—	0.090	—	0.834	—	0.750	—	0.9256	—	5.960
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	0.002
	—	—	—	—	0.142	0.142	0.510	0.510	—	—	0.4500	0.4500	—	—
													—	0.803c
	0.857	0.857	1.931	1.930	1.654	1.655	2.983	2.983	3.770	3.772	3.5440	3.5440	25.8929	25.894
	36 °	S.	66 °	Laz.		Laz.	52.5 ° ?	L. Laz.	70 °	S.	73.5 °	Jo. 272		Rb. 161

Ort		Baccanella, Toscana.		Baden-Aargau, Schweiz.				Baden-Baden.	
Name der Quelle				**Staadhofq.**		**Verenahofq.**		**Brühq.** c	
Analytiker		Giulj.		Löwig 1835.		Müller 1869.		Bunsen 1871.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.002	0.002	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.019	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.044	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.926	—	1.090	1.714	1.748
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	6.250	2.265	19.399	1.627	17.675	2.514	22.244	18.938
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.238	0.238	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.174	—	—	—	0.162	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.780	—	16.355	—	13.493	—	3.272
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.008	—	0.105	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.010	—	0.004	—	0.023
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.082	—	1.274	—	0.038	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	2.912	—	16.432	0.796	15.283	—	1.353
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.190	1.190	4.195	4.415	3.535	3.535	—	0.205
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.603	—	15.134	—	12.788	—	2.139	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.009	—	0.122	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.909	—	—	—	—	—	0.058
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.346
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.038	—	5.419	—	2.932	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.092	—	5.207	—	3.977	—	1.983	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.957	—	—	—	—	—	0.061	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.012	0.012	0.005	0.005	0.023	0.023
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	0.010	—	0.465	—	1.155	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.020	—	0.933	—	2.317
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.004	—	0.002	—	0.009	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.710	—	1.246
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.010	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 5.554	a 5.554	b 0.024	b 0.024	b 0.026	b 0.026		
		18.646	18.648	45.250	45.248	40.932	40.932	29.528	29.529
		16.25 °	HP.	51 °	L. HP. Hf.	46.7 °	Val. HP.	68.36 °	Val. Buns.

a. schwefelsaure Thonerde.
b. Fluornatrium.
c. die Brühquelle ist jetzt mit Höllen-, Juden- und Ungemachquelle in der Hauptstollenquelle vereinigt. Des historischen Interesses wegen werden die Analysen noch aufgeführt.
d. Chlorcaesium.
e. nach brieflicher Mittheilung des Hofrath Dr. Heiligenthal.
f. Chlorrubidium.

Baden-Baden.

	Büttq.		Fettq.		Haupt-Stollenq.		Höllenq.		Judenq.		Murrq.		Ungemachq.	
	Bunsen 1880.		Bunsen 1880.		Bunsen 1881.		Bunsen 1871.		Bunsen 1871.		Bunsen 1880.		Bunsen 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.129	0.129	—	—	0.060	0.060	—	—	—	—	0.1148	0.1148	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.867	1.941	0.962	1.424	1.330	1.330	1.470	1.470	1.596	1.701	2.237	2.237	1.518	1.518
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	18.892	15.647	22.101	19.406	20.104	16.862	21.101	17.972	21.825	18.746	19.358	17.614	20.834	17.882
	0.427	0.427	0.306	0.306	0.537	0.537	0.124	0.124	—	—	0.295	0.295	0.451	0.451
10	0.210	—	0.635	—	0.157	0.157	0.179	—	0.179	—	1.064	—	0.653	—
	—	3.259	—	2.912	0.194	3.243	0.048	3.217	—	3.017	0.571	3.463	0.147	3.696
	—	0.015	—	0.059	—	0.039	—	0.011	—	—	—	0.006	—	0.020
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	—	0.029	—	—	—	0.0026
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.087	—	0.542	—	—	—	—	—	0.122	—	—	—	—	—
	—	1.068	—	1.214	—	1.002	—	0.944	—	1.144	—	0.828	—	0.753
	—	0.265	—	0.800	—	—	—	0.225	—	0.225	—	1.345	—	0.825
20	2.339	—	1.608	—	2.115	—	2.217	—	2.047	—	2.314	—	2.202	—
	0.018	—	0.068	—	0.045	—	0.012	—	—	—	0.007	--	0.023	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	0.014	—	0.005	—	0.012	—	0.041	—	0.003	—	0.010
	—	0.011	—	—	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.629	—	—	—	0.690	—	0.619	—	0.444	—	—	—	0.322
	—	—	—	0.570	—	—	—	—	—	—	—	0.328	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.754	—	2.078	—	1.718	—	1.768	—	1.745	—	1.306	—	2.276	—
	0.019	—	0.015	—	0.0053	—	0.013	—	0.043	—	0.003	—	0.010	—
30	0.011	—	—	—	0.0135	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.010	0.010	—	—	0.0026	0.0026	—	—	0.024	0.024	—	—	—	—
	0.0042	0.0042	0.0071	0.0071	0.0073	0.0073	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—
35	1.247	—	0.661	—	1.273	—	1.241	—	1.124	—	0.425	—	1.230	—
	—	2.502	—	1.326	—	2.555	—	2.490	—	2.255	—	0.853	—	2.468
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.001	—	0.011	—	—	—	0.001	—
40	—	1.088	—	0.944	—	1.060	—	1.088	—	1.090	—	0.608	—	1.398
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	d 0.0071	d 0.0071	d 0.0118	d 0.0118	d 0.0134	d 0.0134	f 0.014 d 0.001	f 0.014 d 0.001			d 0.0108	d 0.0108	f 0.013	f 0.013
	27.0213	27.0203	28.9949	28.9939	27.5751	28.5763	28.189	28.1896	28.716	28.716	27.7126	27.7126	29.358	29.3586
	44.4 °	e	63.9 °	e	62.7 °	e	65.1 °	Val. Buns.	68.03 °	Val. Buns.	56 °	e	?	Val. Buns.

Ort		Baden-Baden.		Baden bei Wien.					
Name der Quelle		Haupt- oder Ursprungq. a		Carolinenq.		Engelbadq.		Ferdinandsbad.	
Analytiker		Bunsen 1871.		Schneider 1877.		b 1862.		b 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	1.543	1.657	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.050	0.050	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	21.478	18.440	1.510	—	0.452	—	0.300	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.170	—	3.146	—	3.664	—	2.519	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.959	—	5.109	—	4.711	—	3.228
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.029	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.134	—	0.265	0.265	0.609	0.609	0.353	0.353
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.944	3.866	5.001	6.589	5.168	4.562	3.849
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.215	—	3.975	—	4.630	—	3.186
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.938	—	7.048	—	3.886	—	4.513	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.046	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	0.504	—	0.857	—	—	—	0.932
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.770	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.787	—	3.120	—	5.606	—	4.937	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.048	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.029	0.029	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	1.190	—	0.234	—	0.538	—	0.467	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.388	—	0.469	—	1.079	—	0.937
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.600	—	1.402	—	2.148
Thonerde	Al_2O_3	0.011	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.116	—	1.906	—	2.974	—	3.017
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.433	0.433	0.370	0.370
Calciumsulfhydrat	$CaS.HS$			0.118	—				
45 Natriumsulfhydrat	$NaS.HS$			—	0.124				
Unterschwefligsaures Natron	$NaO.S_2O_2$			0.376	0.376				
		28.378	28.377	19.683	19.682	21.777	21.776	18.021	18.020
		68.63 °	Val. Buns.	34.3 °	Schneider.	33 °	Hg.	32.5 °	Hg.

a. soll sich mit dem Ueberlauf der Haupt-Stollenquelle mischen, daher wohl nicht genau.

b. Podzimek und Trawniczek?

Baden bei Wien.

	Franzensbad.		Frauenbad.		Johannisbad.		Josephsq.		Leopoldsq.		Mariazeller Q.		Peregriniq.	
	b 1862.		Schneider 1877.		Schneider 1877.		Schneider 1877.		Schneider 1877.		Schneider 1877.		Schneider 1877.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.704	—	1.673	—	1.169	—	1.507	—	1.479	—	1.490	—	1.042	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	3.011	—	3.006	—	2.968	—	3.182	—	3.127	—	2.549	—	2.861	—
	—	4.188	—	5.100	—	4.576	—	5.147	—	5.056	—	4.392	—	4.331
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.389	0.389	0.263	0.263	0.251	0.251	0.261	0.261	0.261	0.261	0.222	0.222	0.227	0.227
	4.732	4.288	3.927	5.167	4.003	4.686	3.976	5.041	4.125	5.149	3.075	4.149	3.797	4.430
	—	3.806	—	3.800	—	3.755	—	4.025	—	3.955	—	3.225	—	3.620
20	4.253	—	6.606	—	6.096	—	7.021	—	7.062	—	6.426	—	5.879	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.214	—	0.653	—	0.698	—	0.847	—	0.941	—	1.024	—	0.688
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.836	—	3.409	—	2.855	—	3.059	—	2.944	—	2.541	—	2.688	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.064	0.064	—	—	—	—	0.043	0.043
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.562	—	0.235	—	0.236	—	0.219	—	0.226	—	0.260	—	0.199	—
	—	1.128	—	0.471	—	0.473	—	0.439	—	0.453	—	0.522	—	0.399
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.518	—	1.572	—	1.386	—	1.585	—	1.600	—	1.470	—	1.346
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.956	—	2.085	—	1.746	—	1.870	—	1.798	—	1.554	—	1.646
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.461	0.461	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			0.191	—	0.143	—	0.194	—	0.188	—	0.104	—	0.131	—
45			—	0.201	—	0.151	—	0.205	—	0.198	—	0.110	—	0.138
			0.117	0.117	0.381	0.381	0.100	0.100	0.121	0.121	0.295	0.295	0.188	0.188
	18.948	18.948	19.427	19.429	18.102	18.103	19.583	19.584	19.533	19.532	16.962	16.963	17.055	17.056
	32.5 °	Hg.	34.3 °	Schneider.	31.5 °	Schneider.	34.5 °	Schneider.	30.2 °	Schneider.	29.3 °	Schneider.	27.6 °	Schneider.

Ort		Baden bei Wien.				Badenweiler, Baden.		Badstofuhver, Schweden.	
Name der Quelle		Römer- oder Ursprungq.		Sauerhof-Schwefelq.					
Analytiker		Schneider 1877.		Podzimek und Trawniczek.		Bunsen 1859.		Black.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.124	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.285	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.439	—	2.904	—	0.048	—	2.900	2.733
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.029	0.029	0.036	0.036	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	3.194	—	2.662	—	0.019	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.097	—	5.740	—	0.059	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.132	—	0.011	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.026	—	—	—	0.127
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.265	0.265	0.447	0.447	0.072	0.072	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	4.164	5.137	2.739	4.924	0.782	0.466	1.279	1.279
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	4.040	—	3.365	0.157	0.390	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.506	—	8.191	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.153	—	0.013	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.036	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.585	—	1.392	—	0.029	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.720	0.936
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.225	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.280	—	2.675	—	1.773	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.038	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.143	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3 (Si O_3)$	0.222	—	0.357	—	0.215	—	3.725 ?	b 3.725
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.445	—	0.716	—	0.431	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.485	—	1.515	—	0.613	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.010	—	—	—	0.049	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.004	—	1.656	—	1.240	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.065	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Calciumsulfhydrat	$CaS.HS$	0.195	—			—	a 0.137		
Natriumsulfhydrat	$NaS.HS$	—	0.206						
Unterschwefligsaures Natron	$NaO.S_2O_2$	0.241	0.241						
		19.506	19.505	20.329	20.328	3.483	3.484	8.673	c 8.800
		34.2 °	Schneider.	33.6 °	Hg. APh.	26.4 °	Buns. Val.	100 °	Hg.

a. salpetersaurer Kalk.
b. lösliche Kieselsäure.
c. ab Kohlensäure 0.127.
d. entweder gleichbedeutend oder doch gleich zusammengesetzt mit Platane.

Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.

	Petit-Barèges.		Carrère-Lannes.		Casaux.		Celine (Mora-Parade).		Dauphin.		Extérieur (Salut).		Foulon.	
	Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.770	—	0.670	—	1.120	—	0.820	—	1.682	—	3.967	—	3.260	0.806
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.760	—	2.220	—	2.500	—	2.180	—	—	—	—	—	1.420	1.131
	—	3.955	—	3.230	—	3.983	—	3.325	—	1.595	—	3.763	—	2.665
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.290	—	—	—	0.623	—	—	2.444	3.470	2.005	6.177	—	—
	4.184	7.675	4.069	6.875	5.494	8.655	3.354	6.110	1.585	1.585	1.165	1.165	2.298	2.664
20	16.238	—	14.821	—	16.351	—	15.048	—	18.693	—	7.708	—	0.415	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.890	—	—	—	1.286	—	0.369	—	1.492	—	0.290	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	6.592	—	6.848	—	6.482	—	6.819	—	9.633	—	2.031	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.175
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.864	—	4.738	—	3.161	—	8.968	—	2.371	—	3.766	—	3.020	—
	0.938	—	—	—	1.352	—	0.386	—	1.572	—	0.303	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.280	—	0.560	—	0.320	—	0.520	—	0.440	—	0.280	—	0.400	—
	—	0.562	—	0.709	—	0.642	—	0.868	—	0.883	—	0.562	—	0.803
	—	—	—	0.395	—	—	—	0.168	—	—	—	—	—	—
	—	6.581	—	6.126	—	5.951	—	7.925	—	7.813	—	2.738	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.488	—	2.896	—	2.676	—	5.693	—	2.314	—	2.468	—	0.571
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.130	0.130	0.120	0.120	0.180	0.180	0.130	0.130	0.170	0.170	0.270	0.270	0.170	0.170
	30.164	30.163	27.198	27.199	30.478	30.478	31.406	31.407	28.957	28.955	19.464	19.464	10.983	10.985
		L. Laz.		L. Laz.	51.2 °	L. Laz.	25.5 °	Laz.	49.1 °	Laz.	d	Laz.	35.3 °	Jo. Laz. L.

Ort		Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.							
Name der Quelle		Guttière ou Reservoir.		Intérieure (Salut).		Labassère.		Lapeyrie.	
Analytiker		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Poggiale 1850.		Gonderax et Rosière.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	0.400	0.400	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.019	0.019	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.620	—	4.300	—	2.124	1.553	1.030	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	3.400	—	1.450	—	—	0.075	1.320	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.561	—	5.774	—	0.449	—	2.520
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.0037	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	4.439	—	—	—	0.836
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.873	5.175	0.140	1.975	—	—	3.330	5.000
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	18.179	—	9.442	—	—	—	6.780	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.524	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	7.825	—	1.553	—	—	—	2.404
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	0.328	0.328	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.101	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.921	—	2.157	—	0.583	—	4.738	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.552	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.480	—	0.340	—	0.301	—	0.180	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.656	—	0.682	—	0.604	—	0.361
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.292	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	6.179	—	1.812	—	—	—	3.362
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.0014	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.786	—	1.623	—	0.426	—	2.895
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.120	0.120	0.180	0.180	1.630	1.630	0.110	0.110
		26.593	26.594	18.561	18.562	5.4874	5.4877	17.488	17.488
		39°	L. Laz. Hg.	32.1°	L. Laz. Hg.	12.3°	L. Laz. Hg.	24.4°	L. Laz. Hg.

Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.

	Lasserre.		Montagne (Salut).		Fontaine nouvelle.		Pinac.		Bains de Pinac.		Platane.		Grand Pré.	
	Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.460	—	3.967	—	0.600	—	1.360	—	1.900	—	3.967	—	0.840	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.720	—	—	—	1.580	—	1.720	—	2.490	—	—	—	2.040	—
	—	2.446	—	3.763	—	2.416	—	3.300	—	4.712	—	3.763	—	3.181
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.005	6.177	—	—	—	1.420	—	1.315	2.005	6.177	—	0.099
	4.968	7.140	1.165	1.165	3.529	5.525	3.252	5.425	3.955	7.105	1.165	1.165	4.545	7.125
20	17.313	—	7.708	—	17.241	—	6.858	—	12.730	—	7.708	—	14.757	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.236	—	0.290	—	—	—	—	—	0.787	—	0.290	—	0.369
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	8.613	—	2.031	—	8.811	—	1.786	—	4.233	—	2.031	—	6.708
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.376	—	3.766	—	3.614	—	7.617	—	7.581	—	3.766	—	6.592	—
	0.248	—	0.303	—	—	—	—	—	0.828	—	0.303	—	0.386	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.400	—	0.280	—	0.440	—	0.100	—	0.430	—	0.280	—	0.400	—
	—	0.486	—	0.562	—	0.634	—	0.201	—	0.863	—	0.562	—	0.803
	—	0.302	—	—	—	0.235	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.452	—	2.738	—	7.174	—	4.120	—	5.811	—	2.738	—	7.036
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.811	—	2.468	—	2.209	—	4.653	—	5.088	—	2.468	—	4.240
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.110	0.110	0.310	0.310	0.110	0.110	0.430	0.430	0.180	0.180	0.270	0.270	0.110	0.110
	29.595	29.596	19.504	19.504	27.114	27.114	21.337	21.335	30.094	30.094	19.464	19.464	29.670	29.671
	38.4 °	L. Jo. Laz.	34.6 °	Hg.	33 °	L. Laz.		L.		L. Laz.	32.2 °	Hg.		L. Laz.

Ort		Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.							
Name der Quelle		Petit Prieur.		Reine.		Roc de Lannes.		St. Roch.	
Analytiker		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.850	—	2.223	—	0.700	—	1.090	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	2.920	—	—	—	2.220	—	2.240	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.220	—	2.107	—	3.259	—	3.652
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	2.010	3.883	—	0.133	—	0.401
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.875	7.565	2.275	2.275	3.023	5.830	3.340	6.170
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	16.310	—	16.089	—	19.145	—	19.077	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	1.048	—	0.183	—	1.022
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	7.136	—	7.857	—	9.219	—	8.571
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.810	—	4.584	—	2.249	—	0.926	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	1.103	—	0.193	—	1.076	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.540	—	0.360	—	0.310	—	0.400	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.897	—	0.722	—	0.622	—	0.802
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.181	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	6.756	—	7.343	—	7.114	—	6.374
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.550	—	3.409	—	1.480	—	1.157
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.100	0.100	0.120	0.120	0.140	0.140	0.110	0.110
		30.405	30.405	28.764	28.764	27.980	27.980	28.259	28.259
		36°	L. Laz.	48.6°	Jo. Laz. Hg.	48.6°	L. Laz.	42.1°	L. Laz.

a. Natriumsulfhydrat. $NaS.HS$.
b. ab Wasser 0.129.

	Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.										Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne.			
	Salies (Fontaine).		**Santé.**		**Théas.**		**Versailles.**		**Yeux.**		**Azémar.**		**Bayen.**	
	Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Gonderax et Rosière.		Filhol 1859.		Filhol 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.522	0.522	0.777	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.860	—	0.750	—	3.210	—	0.740	—	0.600	—	0.620	—	0.829	0.348
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.360	—	2.140	—	—	—	2.280	—	1.960	—	—	—	—	—
	—	3.574	—	3.213	—	3.045	—	3.367	—	2.859	—	0.313	—	0.208
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.221	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.163
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.072	0.072	—	—
	—	0.306	—	0.219	1.250	4.044	—	0.784	—	—	0.370	—	—	—
	4.334	7.320	4.802	7.510	0.315	0.315	4.195	7.075	5.070	7.550	0.175	0.175	—	—
20	17.401	—	14.086	—	20.563	—	14.923	—	18.567	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.154	—	0.369	—	0.577	0.038	0.038	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.041	0.041	—	—
25	—	8.073	—	6.357	—	9.914	—	6.221	—	8.964	—	0.208	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.062	—	4.755	—	2.623	—	8.413	—	4.698	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.214	—	0.386	—	0.608	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.320	—	0.300	—	0.480	—	0.050	—	0.430	—	0.228	—	0.444	—
	—	0.642	—	0.602	—	0.963	—	0.100	—	0.634	0.075	1.054	—	1.122
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.218	0.585	0.090	0.220	—
	—	7.329	—	6.027	—	7.950	—	7.717	—	7.925	—	0.078	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	—	—
40	—	3.094	—	2.906	—	2.270	—	5.354	—	3.206	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.360	0.360	0.160	0.160	0.190	0.190	0.090	0.090	0.220	0.220	—	—	0.347	0 347
													—	a 0.558
	30.697	30.698	26.993	26.994	29.845	29.845	31.077	31.077	32.153	32.153	2.811	2.812	2.617	b 2.746
	50.5 °	L. Laz.		L. Laz.	51.2 °	L. Laz.		L. Laz.	28.7 °	L. Laz.	53.17 °	L. Laz.	66 °	L. Laz. Jo.

Ort		Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne.							
Name der Quelle		Blanche.		Bordeu I.		Ferras supérieure II.		Grotte inférieure.	
Analytiker		Filhol 1859.		Filhol 1859.		Filhol 1859.		Filhol 1859.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.348	0.236	0.692	0.692	0.061	0.061	0.609	—
Schwefelcalcium	CaS	—	0.103	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.097
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.500	—	0.826	0.079	0.160	—	0.736	0.262
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.024	0.024	—	0.024	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.357	—	0.152	—	0.050	—	0.164
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.094	—	0.068	—	0.059	—	0.133
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.315	—	—	—	0.031
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.002	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.038	0.038	—	—	0.119	0.119	0.113	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.498	—	—	—	0.568	—	0.228	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.079	0.079	—	—	0.175	0.145	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.010	—	0.203	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	0.019	0.019	—	—	0.016	0.016	0.035	0.035
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.281	—	—	—	0.347	—	0.300
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.170	1.221	0.309	—	0.306	—	0.589	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	0.082	—	0.263	1.053	—	0.660	—	1.182
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	0.759	—	0.162	—	0.680	0.636	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.101	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.036	—	0.026	—	0.022	—	0.051	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.275	0.275	0.350	0.350	—	—	—	—
				a 0.004	—			—	d 0.437
		2.804	2.804	2.656	b 2.733	2.117	2.117	2.564	c 2.641
		47.7 °	Laz.	53.5 °	L. Laz.	34 °	L. Laz.	58 °	L. Laz.

a. Eisenchlorür.
b. ab Wasser 0.077.
c. ab Wasser 0.078.
d. Natriumsulfhydrat.
e. schwefelsaure Thonerde.
f. ab Wasser 0,096.
g. ab Wasser 0.073.

	Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne.										Bagni a Acqua, Toscana, Val de Chianni.		Bagni a Morba, Italien.	
	Grotte supérieure.		**Reine.**		**Richard supérieure.**		**Richard supér. ferrug.**		**Sourouilles.**				**Sta Adelaide.**	
	Filhol 1859.		Filhol 1859.		Filhol 1859.		Filhol 1859.		Bouis.		Giulj.		Giulj 1830.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.304	—
	0.350	0.350	0.551	—	0.634	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.643
	—	0.050	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.723	0.114	0.624	—	0.659	—	0.161	—	0.500	—	0.694	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.594	—
	—	0.355	—	0.335	—	0.327	—	0.089	—	0.474	—	0.658	—	0.694
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.102	—	0.206	—	0.240	—	0.052	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.059	—	0.092	0.092	0.088	0.088	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.539	0.427	0.234	0.448	0.031	0.219	0.636	0.738	—	0.340	6.502	7.341	—	—
	0.065	—	0.054	0.054	—	—	0.763	0.763	0.285	0.285	4.060	4.060	3.317	3.920
20	—	—	0.248	—	0.398	—	1.789	—	0.677	—	10.849	—	0.683	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.046	0.046	0.038	0.038	0.048	0.048	0.073	0.073	—	0.393	—	0.909	—	—
	0.023	0.023	0.049	0.049	0.031	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.133	—	—	—	0.101	—	0.995	—	—	—	5.432	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.283	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.154
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.494	—	7.153	—	6.376	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.414	—	0.957	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.173	—	0.374	—	0.516	—	0.040	—	—	—	—	—	—	—
	0.164	0.906	—	0.915	—	1.035	—	0.080	—	—	—	—	—	—
	0.376	—	0.158	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.009	—	—	—	0.692	—	0.620	—	6.917	—	1.911
	0.039	—	0.090	—	0.104	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.975	—	4.898	—	3.790
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.162
	—	—	0.315	0.315	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			—	d 0.395	—	d 0.455								
			—	e 0.036	—	e 0.038								
	2.557	2.557	2.827	f 2.892	2.509	g 2.582	3.482	3.482	3.370	3.370	30.215	30.215	11.274	11.274
	58.44 °	L. Laz.	55.25 °	L. Laz. Jo.	50.04 °	L. Laz.		Laz. L.		Ksch. 1875.	38.25 °	HP.	30 °	HP. S.

Ort		Bagni a Morba, Italien.							
Name der Quelle		Cacio cotto. a		San Camillo.		Cappella. a		Sta Caterina.	
Analytiker		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.914	—	0.457	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	1.935	—	0.967	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.346	—	—	—	1.040	—	0.694	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.941	0.234	1.288	—	1.085	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.154	—	1.506	0.238	2.493	—	0.658
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.275
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.224	1.224	1.225	1.225	—	0.443	1.687	1.687
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	1.720	—	0.262	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	1.362	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.443	—	—	—	1.334	—	0.597
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.009	0.960	1.068	2.800	—	0.986	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.367	—	6.365	—	1.591	—	5.189	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	1.434	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.963	—	0.189	—	1.793
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.367	—	2.700	—	0.301	—	2.822
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.484	—	0.242	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		8.801	8.801	10.403	10.403	7.108	7.108	7.832	7.832
		50 °	HP. S.	28.8 °	HP. S.	(35 °) 26.2 °	HP. S.	28.8 °	HP. S.

a. Schivardi giebt für Cacio cotto und Cappella fast genau dieselben Zahlen für 10000 Theile, welche HP. und S. für 7680 = 1 Pfund geben.

Bagni a Morba, Italien.

	S. Desiderata.		Fossa.		S. Francesco.		S. Giuseppe.		S. Leopoldo.		Perla.		Piano.	
	Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj 1830.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.608	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.389	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.346	—	—	—	—	—	2.082	—	0.694	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.288	—	—	—	0.939	—	0.594	—	0.642	—	0.594	—	1.478	—
	—	1.506	—	—	—	1.428	—	0.694	—	0.751	—	2.670	0.472	2.857
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.613	2.613	1.685	1.685	3.714	2.541	1.837	1.837	0.617	0.908	0.241	0.990	—	1.120
20	—	—	0.958	—	1.112	—	—	—	2.771	—	1.809	—	2.082	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	2.728	—	—	—	2.728	—	0.909	—	0.909
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.564	—	—	—	—	—	—	—	0.087	—	—
	—	—	—	—	—	0.443	—	—	—	—	—	—	—	0.890
	1.068	2.800	—	—	—	2.511	0.416	1.216	—	0.555	—	—	—	0.799
	6.365	—	3.190	—	3.189	—	7.099	—	2.189	—	2.188	—	3.189	—
	—	—	—	—	2.872	—	—	—	2.872	—	0.957	—	0.957	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.715	—	1.634	—	0.977	—	2.411	—	1.613	—	0.244	—	0.893
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.700	—	1.950	—	1.543	—	3.788	—	2.536	—	1.859	—	1.404
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.326	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.334	11.334	5.833	5.833	12.172	12.171	9.946	9.946	9.091	9.091	8.479	8.479	8.872	8.872
	28.8 °	HP. S.	43.7 °	HP. S.	40 °	HP. S.	30 °	HP. S.	26.25 °	HP. S.	43.75 °	HP. S.	47.5 °	HP. S.

Ort		Bagni a Morba, Italien.				Bagno di Miemo, Italien, Toscana.			
Name der Quelle		S. Raimondo.		Scala.		Caldanelle.		Regina.	
Analytiker		Giulj 1830.		Giulj 1830.		Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.304	—	—	—	—	—	0.601	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	1.380
Schwefelcalcium	CaS	—	0.643	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.346	—	2.776	1.044	2.082	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.253	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.624	—	1.153	—	1.975
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.394	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.725	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.670	3.670	1.167	1.225	—	—	—	0.612
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.098	—	0.065	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.058	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.443	2.946	5.169	5.129	5.909
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.277	—	—	1.057	0.405
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.565	—	5.280	—	1.497	—	4.734	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.871	—	1.765	—	—	—	0.844
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.151	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	5.233	—	2.776	—	—	—	2.884
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.162	—	—	—	—	—	0.318
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		12.637	12.637	7.111	7.110	7.370	a 7.760	14.328	14.327
		30 °	HP. S.	39 °	HP. S.	22.5 °	b HP.	31 °	HP.

a. Ab Kohlensäure 0.390.
b. Die gleiche Analyse findet sich bei HP. noch unter Caldanelle I. 193 und Miemo II. 91.
c. Mit Magnesia.
d. Mit Mangan.
e. Mit Thonerde und Eisenoxyd.
f. Ab Wasser 0.000.
g. Ab Wasser 0.070.

	Bagnoles, Frankreich, Orne.		Bagnols-les-Bains, Frankr., Lozère.		Bahlingen, Württemberg.				Bains-en-Vosges, Frankreich.					
	Source thermale.		**S. ancienne ou grande.**		**Artesischer Brunnen.**		**Quelle I.**		**Source grosse.**		**Promenade tiède.**		**Savonneuse.**	
	Henry 1868 (?).		Henry.		Märklin 1824 (?).		Märklin 1824 (?).		Poumarède 1848.		Poumarède 1848.		Poumarède 1848.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.019	—	0.026	—	0.887	—	? 1.628	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.044	—	0.060	—	2.035	—	? 3.734	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.237	0.258	—	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.390	0.024	1.452	0.743	3.941	3.255	0.651	0.269	0.830	0.503	0.580	0.305	1.630	0.648
	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.330	—	0.649	—	0.651	—	0.362	—	0.311	—	0.200	—	0.499
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	0.285
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.025	—	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.009	1.015	1.044	—	—	—	—	1.100	0.037	0.750	—	1.600	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	0.038	—	0.038	—	0.038
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.579	—	0.402	—	0.882
	—	0.086	2.100	2.063	17.543	14.511	13.819	7.128	0.141	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	c 0.431	—	0.842	—	0.846	—	0.469	—	0.403	—	0.259	—	0.648	—
	d 0.014	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	0.040	—	0.040	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.211	0.211	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.121	—	e 0.329	—	—	—	—	—	0.690	—	0.470	—	1.210	—
	—	0.243	—	0.660	—	—	—	—	—	1.384	—	0.943	—	2.428
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.220	—	0.538	—	2.296	—	4.212	—	0.351	—	0.180	—	0.418
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.010	—	0.014	—	0.469	—	0.862	—	—	—	—	—	—
	0.015	0.015	0.358	0.358	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.481	1.481	6.158	6.159	23.217	23.217	16.567	16.567	3.204	3.203	2.099	f 2.108	5.128	g 5.198
	26 °	Jo. 286	42 °	L. Jo. 288		Hy.		Hy.	49—50 °	L. Jo. 280	29—30 °	L. Hg.	37—39 °	L. Hg. Jo.

	Ort		Bains-en-Vosges, Frankreich.		Balaruc, Frankreich, Hérault.		Baldohn, Russland, Kurland.		Balf, Ungarn.	
	Name der Quelle		Vache.		Source ancienne.				Badequelle.	
	Analytiker		Poumarède 1840.		Bechamp 1861.		Schiemann.		?	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	c 0.625	—	0.297	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	1.433	—	0.682
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	1.249	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	1.360	0.435	70.319	61.637	0.586	—	2.743	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.072	0.072	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	9.002	2.767	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.311	—	14.556	—	0.555	—	2.515
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.029	—	—	—	0.069
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.372	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.459	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.020	—	—	—	2.174	—	0.043	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	1.889	9.770	0.557	0.557	0.828	0.864
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	7.813	—	20.365	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.038	—	0.023	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.555	—	—	—	13.205	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	10.581	—	—	—	2.233
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	1.654	1.615
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.403	—	10.622	—	2.910	—	4.313	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.040	—	0.024	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	0.150	0.150	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.930	—	0.228	—	0.547	—	0.010	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.866	—	0.457	—	0.242	—	0.020
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.813	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	8.849	—	0.407
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.011	—	—	—	0.027	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.268	—	0.298	—	1.779	—	1.352
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.331	—	0.157
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					b 0.008	b 0.008				
			3.753	a3.845	101.597	101.597	27.764	27.764	9.915	9.914
			37 °	Hg. L.	47.5—48 °	Jo. 294	62 ° ?	Hg.	16.25 °	Hg. S.

a. Ab Wasser 0.092.
b. Schwefelsaures Kupferoxyd.
c. Angegeben sind 10.75 Kbzll., im Pfund angenommen 1.75 Kbzll. Nach Lersch, Hydrochemie 213, nur 0.056 in 10000.
d. Ab Wasserstoff 0.001.

	Balf, Ungarn.		Balgach, Schweiz, St. Gallen.		Aguas de Bar, Spanien, Coruña.		Baratz, Ungarn.		Barbazan, Frankreich, Haute Garonne.					
	Trinkquelle.		**Sonnenbrunnen.**						**Source de l'Etablissement.**		**Source Saule.**		**Source Sureau.**	
	?		Sonderegger 1847.		Casares 1840.		Marikovsky.		Filhol 1852.		Filhol 1852.		Filhol 1852.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.117	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.280	—	0.025	—	0.260	0.157	—	—	0.090	—	0.610	—	0.540	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.212	—	0.024	0.084	0.128	—	—	—	0.086	—	0.579	—	0.513
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.054	—	0.586	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.180	—	—	0.741	—	0.654
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.850	3.850	2.142	2.142	2.415	2.415
20	—	—	—	—	0.054	—	0.578	—	14.167	—	4.206	—	5.096	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.060	—	0.377	—	0.029	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.142	—	8.419	—	2.057	—	2.629
	0.699	1.109	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.522	2.522	0.610	0.610	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.981	—	3.573	—	—	—	3.538	—	2.798	—	1.428	—	1.510	—
	—	—	0.155	—	1.736	—	0.399	—	0.030	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.417	—	0.069	—	0.054	—	0.289	—	0.140	—	—	—	—	—
	—	0.837	—	0.027	—	0.108	—	—	—	0.250	—	—	—	—
	—	—	—	0.107	—	—	—	0.552	—	0.030	—	—	—	—
	—	2.490	—	1.326	—	—	—	1.351	—	6.864	—	1.995	—	2.428
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	4.637	—	2.270	—	0.954	—	2.381	—	1.727	—	0.872	—	0.922
	—	—	—	0.015	—	0.159	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.027	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.038	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	12.950	12.951	4.470	4.471	2.188	d 2.188	4.804	4.803	21.255	21.255	8.386	8.386	9.561	9.561
	13.75 °	Hg. S.	15.6 °	MA.		Rb. 231	12.5 °	HP. S.	19.6 °	Jo. 296. Laz.		Laz.		Laz.

Ort		Barbern, Russland. Kurland.		Barbotan, Frankreich. Gers.		Baréges, Frankreich, Hautes Pyrénées.			
Name der Quelle						c **Barzun.**		**Boucherie.**	
Analytiker		Graff (Eckhof?).		Alexandre.		Filhol 1860.		Henry 1856.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.010	0.010
Brommatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	a 0.612	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	1.823	3.213	—	—	0.291	0.291	0.159	0.159
Schwefelcalcium	CaS	—	0.013	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.083	—	0.190	—	0.520	0.397	0.486	0.289
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	0.032	0.263	0.423
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.975	—	0.127	—	0.078	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.036	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.020	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.312	—	0.065	0.212	—	0.204
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.895	4.895	0.018	—	0.040	—	0.172	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.095	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.356	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.036
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.894	2.894	0.011	0.030	—	—	0.030	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.028	—	0.324	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.430	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.290	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.473	1.202	1.202	0.201	0.201
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.103	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.115	—	0.012	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	4.905	—	0.422	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.324	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.500	0.500	0.120	0.120
		20.335	20.334	1.575	b 1.579	2.713	2.712	1.441	1.442
			HP. S.		Jo. 297. HP.	29.6 °	Jo. 302.		L.

a. Angegeben sind 10.5 Kbzll. im Pfunde (?), angenommen 1.05 Kbzll.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004. f
c. Für Bain neuf (37 °) findet sich bei Hg. und L. nur angegeben Schwefelnatrium 0.341 (nach Gintrac 1841).
d. Mit kieselsaurem Natron.
e. Für Font (36 °) und für Gency (32 °) geben Hg. und L. nur an: Schwefelnatrium 0.248 und 0.220 (nach Gintrac 1841 und Filhol 1852).
f. Ab Kohlensäure und Wasser 0.012.
g. Ab Kohlensäure 0.262.

	Baréges, Frankreich, Hautes Pyrénées.										San Lucar de Barrameda, Spanien, Andalusien.			
	Chapelle.		Dassieu.		e Entrée.		Polard.		Tambour.		Agua de los Montañeses.		Las piletas viejas.	
	Filhol 1852.		Filhol 1852.		Filhol 1860.		Filhol 1852.		Filhol 1860.		?		?	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.203	0.203	0.234	0.234	0.344	0.344	0.238	0.238	0.408	0.408	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.697	0.697	0.321	0.321	0.544	0.428	0.458	0.458	0.805	0.781	1.440	1.082	3.240	1.690
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	0.020	—	—	0.016	0.016	—	0.093	—	—
	—	—	—	—	—	0.086	—	—	0.152	0.152	—	0.229	—	1.138
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.268
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.028	0.169	—	—	—	—	1.168	—	0.438	0.576
	—	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	0.988	1.250	1.250
20	—	—	—	—	0.105	—	—	—	—	—	—	—	0.567	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.387
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.097
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	d 0.538	d 0.538	d 0.693	d 0.693	—	—	d 0.732	d 0.732	—	0.032	—	1.692	—	1.845
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.179	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.297	—	0.881	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	0.409	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.102	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.097	1.097	—	—	0.908	0.908	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—
40	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.510	0.510	—	—	0.660	0.660	0.039	0.039	0.297	0.297
	1.438	1.438	1.248	1.248	2.654	2.654	1.428	1.428	2.965	f 2.978	4.123	4.123	7.287	g 7.548
	32.1	Hg.	35.4 °	Hg.	39.5 °	Jo. 301	37.7 °	Hg.	44.25 °	Jo. 301		Ksch. 1876.		Ksch. 1876.

Ort		San Lucar de Barrameda, Spanien, Andalusien.				Bartfa, Ungarn.			
Name der Quelle		Pozo del Escolapio.		Pozo de la vinda.		Doctorquelle.		Füllungsq.	
Analytiker		?		?		v. Hauer 1859.		v. Hauer 1859.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.021	0.021	0.014	0.014
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	1.029	1.061	0.367	0.424
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.120	—	10.044	6.555	11.705	3.338	8.786	0.475
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.540	0.313	—	—	—	1.507	—	1.531
Chlorcalcium	$CaCl$	0.003	0.114	—	3.311	—	5.147	—	4.786
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.029	—	0.022
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.414	—	0.608
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.250	—	—	—	0.310	—	0.326
Eisen, metallisch	Fe	—	0.178	—	—	—	0.182	—	0.194
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.038	—	0.067	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	6.919	7.940	—	0.058	—	0.075
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.120	2.455	2.455	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.136	—	0.978	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.034	—	0.026	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.152	—	3.398	44.906	55.045	32.550	42.514
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.181	—	—	2.031	—	2.063	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	3.263	—	6.680	—	6.215	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.348	—	—	—	0.521	—	0.554	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.220	—	0.255	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.441	—	0.511
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.159	—	0.233	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.653	0.653	—	—	—	—	—	—
		a 0.127	—						
		1.927	b 1.961	23.659	23.659	67.344	c 67.553	51.130	d 51.480
			Ksch. 1876.		Ksch. 1876.	9.5 °	L. HP.	10.5 °	L.

a. Eisenchlorür.
b. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.033.
c. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.209.
d. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.350.
e. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.695.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Ab Wasser und Wasserstoff 0.027.
h. Ab Wasser und Wasserstoff 0.007.
i. Bei Lersch etwas abweichend.

	Bartfa, Ungarn.				Bassen, Siebenbürgen.						Bassenheim, Rheinpreussen.		Bath, England.	
	Hauptquelle.		**Sprudel.**		**Felsenquelle.**		**Ferdinandsq.**		**Merkelquelle.**				**King's Spring.** i	
	v. Hauer 1859.		v. Hauer 1859.		Folberth 1860.		Folberth 1860.		Stenner.		Bischof 1832.		Merck und Galloway 1848.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.016	0.016	0.015	0.015	0.134	0.134	0.107	0.107	0.480	0.480	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.294	0.294	0.395	0.395	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.544	0.599	0.290	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.676	0.084	3.955	—	402.890	398.184	371.100	369.696	92.230	69.450	0.135	—	4.061	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.329	—	—	20.069	20.069	16.664	16.664	32.520	43.564	—	—	0.247	—
	—	4.232	—	2.653	18.919	23.088	13.994	15.326	—	8.707	—	—	—	4.141
	—	0.022	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.328	—	0.586	—	0.240	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.626	—	0.381	—	—	—	—	—	—	—	0.084	—	—
	—	0.425	—	0.237	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—
	0.065	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.662	0.662
	—	0.074	—	0.065	—	1.146	—	0.528	—	—	0.167	—	—	3.953
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.930	2.795	—	—	2.386	2.695
20	—	—	—	—	1.170	—	0.622	—	—	—	—	—	11.349	—
	0.026	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.081	—	0.130	—	0.170	—	0.179	—	0.199
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.138
	29.658	38.726	15.212	19.695	—	4.025	—	1.244	—	29.225	4.235	3.629	—	—
	1.792	—	1.615	1.615	—	—	—	—	14.750	—	2.871	2.871	—	—
	5.495	—	4.595	—	4.171	—	1.071	—	11.304	—	4.049	—	1.894	—
	1.215	—	0.677	—	0.085	—	0.137	—	0.179	—	0.325	—	0.210	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.294	0.294	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.245	—	0.215	—	0.329	—	—	—	—	—	0.393	—	0.425	—
	—	0.491	—	0.431	—	0.660	—	—	—	—	—	0.788	—	0.853
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.126	—	—	0.447	—	—	—	—	—	—	—	1.575	—	3.320
	—	—	0.225	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.342	—	0.234	—	—	—	—	—	3.008	—	1.274
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			—	—										
			—	f 0.429										
	46.858	e46.952	26.879	g26.904	448.447	448.449	404.090	404.090	154.393	154.391	12.175	h12.182	21.234	21.235
	10.1 °	L. HP.	10.4 °	L. HP.	12.5 °	Sg.	15 °	Sg.	15-19 °?	L.		L.	46.7	Hg. Jo.

Ort		Bath, England.		La Bauche, Frankreich, Savoie.		Baza, Spanien, Granada.		Bazuch, Ungarn.	
Name der Quelle		Kingston Spring. ?							
Analytiker		Wilkinson 1811.		Calloud 1863.		Bermudez.		Höring.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.851	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	1.952	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	0.061	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.057	—	—	—	2.343	—	6.771	2.857
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	1.538	—	—	—	—	—	—	1.914
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.800	—	0.045	—	2.222	—	0.910
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.372
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.502	—	—	—	0.258
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.960	—	—	2.479	1.201	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.084	3.030	—	—	0.625	0.625	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.588	—	—	—	3.733	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.206	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	1.928	—	—	—	2.916	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.026	0.026	—	—	8.107	12.937
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.213	1.213	—	—	2.580	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.906	—	2.552	—	0.861	—	1.181	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.218	—	1.434	—	—	—	0.737	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.109	0.109	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.141	—	0.145	—	0.248	—	0.078	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.283	—	—	—	0.497	—	0.156
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.276	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.652	—	0.839	—	0.750	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.674	—	2.311	—	0.526	—	0.068
Sauerstoff	O	—	—	—	0.143	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.451	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.399	0.399	—	—	—	—
				a0.194	a0.269				
				b0.318	b0.318				
				c0.116	c0.116				
		11.532	11.533	6.567	6.566	11.140	11.140	19.454	19.472
		49 °	Hg.	12 °	Jo. 303	40 °	Rb. 124	7—8 °	Hg.HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali. b. Doppeltkohlensaures Ammoniak. c. Unterschwefligsaurer Kalk. d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018. e. In LH. abweichend. f. Des hohen Gehaltes an doppeltkohlens Kalk und Kieselsäure wegen sind die zehnfach höheren Angaben Rubio's unwahrscheinlich. g. Bei Hg. nur 2.604. h. Angegeben sind 10 Kbzll im Pfund, angenommen 1 Kbzll. i. Natriumsulfhydrat. k. Calciumsulfhydrat. n. Schwefelsaure Thonerde.

	Bellberg, Preussen.		Bellerive, Schweiz, Bern.		Baños de Bellús, Spanien, Valencia.		Belmonte, Spanien, Cuenca.		Belvedère, Schweiz, Graubündten.		Benimarfull, Spanien, Alicante.		Bentheim, Hannover.	
	Gren.		Merian.		Victoriano Usera 1838.		Moreno und Lletget 1851.		Capeller.		Lopez 1847.		Drees.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	h 0.414	—	? 2.622	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.868	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	? 0.579	6.131
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	3.562	—	0.286	—	g 2.721	—	0.977	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0 260	—	0.068	—	0.753	—	—	—	—	—	—	0.723	—	—
	—	0 303	—	0.080	—	4.279	—	0.271	—	2.581	—	0.083	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.548	0.548
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.708	—	—	—	2.722	2.722
	3.385	3.715	6.414	6.500	5.313	5.313	—	—	—	2.289	1.302	0.388	7.158	7.158
20	2.169	—	12 938	—	—	—	—	—	—	—	1.194	—	13.225	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.568	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.757	—	7.553	—	—	—	—	—	—	—	1.312	—	4.829
	—	—	—	—	—	3.192	—	0.368	3.832	8.028	—	—	—	—
	—	—	—	—	3.451	4.469	0.692	0.692	6.110	3.669	—	—	—	—
	0.311	—	6.408	—	6.525	—	1.146	—	5.381	—	—	—	5.774	—
	0.598	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.443	0.443
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.020	—	0.566	—	—	—	0.885	—	0.977	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.136	—	—	—	1.776	—	1.960	—	—
	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0 861	—	7.760	—	0.386	—	0.308	—	0.790	—	—	—	3.374
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	? 1.262	—
40	—	0.519	—	3.916	—	1.416	—	0.485	—	2.504	—	—	—	3.528
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	1.388
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.182	0.182	—	—	—	—
											—	i 0.406	—	n 4.211
											—	k 0.851		
	6.723	6.723	25.848	25.847	20.170	20.171	2.124	2.124	21.819	21.819	5.732	5.732	34.333	34.332
		S. e	9 °	M. A.	27 °	Rb. 250f	15 °	Rb. 503		S.	17.5 °	Rb. 133	10—11 °	S.

Ort		Benzingerode. Braunschweig.		Berbenno, Italien, Bergamo.		Berg, Württemberg.			
Name der Quelle		Soolbad.				Inselquelle.		Neue Quelle I. b	
Analytiker		Otto.		Bertacci 1852.		Morstatt 1852.		Fehling 1850.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.020	0.020	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.120	0.120	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.321	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	88.83	67.26	0.060	—	25.942	5.996	16.440	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	5.15	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	26.48	—	0.025	—	18.684	—	15.596
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.026	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.375	—	1.260	1.260
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	26.21	4.153	3.686	1.269	11.653	1.130	10.212
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	8.02	14.52	—	0.335	3.927	3.927	5.070	5.070
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	32.47	—	—	—	9.880	—	8.960	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.057	—	0.256	—	0.291
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.019	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	4.419	4.749	—	14.244	—	11.204
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.360	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	0.190	—	13.797	—	14.904	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.060	—	0.270	—	0.304	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.020	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_4$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.100	—	0.156	—	0.120	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.201	—	0.313	—	0.241
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.062	—	—	—	1.611
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.010	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.212	—	0.222	—	2.704
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.210	0.210	—	—	—	—
				a0.074	a0.074				
		134.47	134.47	9.796	9.796	55.616	55.616	48.188	48.189
			Hg.	8—12 °	Schv.	20.1 °	L.	21 °	L. Sg.

a. Schwefelsaures Lithion.
b. Bei HP. und Hg. Inselquelle, bei Hf. Sprudel.
c. Bei Hg. und HP. Sprudel, bei Hf. Inselquelle.
d. Siehe Hg. Cannstatt.
e. Angegeben 3.729 stickstoffhaltiger Schwefelwasserstoff!
f. Angegeben sind nur (umgerechnet) 1.601, nach der Summe (und Analogie älterer Analysen) wird angenommen 11.601.
g. Schwefelsaure Thonerde.

	Berg, Württemberg.				Bergallo, Toscana.		Berggieshübel, Sachsen.		Berka, Thüringen.				San Bernardino, Schweiz, Graubündten.	
	Neue Quelle Nr. II. c		Sprudel.				Friedrichsbrunnen.		Schwefelq.		Stahlquelle.			
	Fehling 1850.		Fehling 1850.		Giulj.		?		Döbereiner.		Ludwig 1869.		v. Planta-Reichenau 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	e 0.373	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.716	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.128	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	10.465	—	21.380	0.879	1.531	—	0.086	0.086	0.961	—	0.565	—	0.095	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	1.330	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	9.928	—	19.450	—	3.008	—	—	—	0.911	—	0.536	—	0.022
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.097
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.364	—	—	—	—	—	—
	0.867	0.867	1.797	1.797	—	—	—	—	—	—	—	—	0.140	0.140
	0.647	7.495	2.839	11.141	—	—	0.096	—	0.136	—	—	0.685	0.652	0.253
	4.349	4.349	4.570	4.570	1.371	1.014	—	0.081	2.474	2.474	3.973	3.973	3.940	3.940
20	6.589	—	8.229	—	—	—	—	—	8.408	—	22.692	—	f 11.601	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.112	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.034	—	0.309	—	0.453	—	—	—	—	—	0.041	—	0.333
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.022	—	12.941	—	6.907
	—	—	—	16.991	—	1.963	0.698	0.799	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.137	3.307	0.086	—	—	—	—	—	—	—
	12.000	5.938	16.537	—	8.690	—	—	—	8.063	—	5.054	—	8.819	—
	0.036	—	0.323	—	0.477	—	1.040	—	—	—	0.043	—	0.348	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.024	0.024
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.104	—	0.221	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.222	—
	—	0.209	—	0.443	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.445
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.337	—	—	—	1.861	—	—	—	6.040	—	11.039	—	8.196
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—
40	—	3.870	—	0.316	—	2.929	—	0.572	—	4.927	—	3.112	—	5.578
	—	—	—	—	—	—	—	0.104	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.198	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.260	0.260	0.532	0.532	—	—
													—	—
45													—	g 0.026
	35.057	35.057	55.896	55.896	14.536	14.535	2.006	2.006	20.675	20.676	32.859	32.859	25.961	25.961
	19°	L. Sg.	20.75°	L. Sg. Hg. d	16°	S.		S.		HP. Hf.		A. Ph. 1869.	7.5°	Schv.

Ort		Berstadt, Hessen.				Bertinoro, Italien, Forli.			
Name der Quelle		Alte Quelle.		Neue Quelle.		Acq. della Fratta.		Acq. di Loreta A.	
Analytiker		Jochheim 1857.		Jochheim 1857.		Sgarzi 1846.		Sestini 1835.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.038	0.038
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	10.590	—	16.78	—	51.830	36.789	206.622	170.449
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	3.200	4.648	2.12	8.250	—	—	14.840	20.962
Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.662	—	8.172	—	14.270	—	27.142
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	2.085	—	0.391	—	—	—	0.016
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.064	—	0.064	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.035	—	0.035	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	12.002	22.875	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	39.645	39.645	0.632	0.522
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	10.414	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.139
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	13.587	—	21.527	—	4.260	—	46.143
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	7.900	5.947	9.55	1.285	—	—	8.137	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.350	—	10.61	—	7.498	—	35.237	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.100	—	0.10	—	—	—	0.146	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	—	—	1.458	—	0.108	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	2.925	—	0.217
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	? 0.800	—	0.15	—	—	—	0.006	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	2.083	—	0.138
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.196	0.196
		29.940	a32.028	39.31	b39.724	122.847	122.847	265.962	265.962
		12.5 °	JH.	12.5 °	JH.		Schv.	12.5 °	Schv.

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 2.088.
b. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.414.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.017.
d. Bei Hg., HP. und Hf. mehr oder weniger abweichend.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Bei MA. dieselben Mengen für 100000.

	Bertinoro, Italien, Forli.				Bertrich, Rheinpreussen.		Betaille, Frankreich, Corrèze.		Beteta, Spanien, Cuenca.		Bex, Schweiz, Waadtland.			
	Acq. di Loreta B.		**Acq. del Tettuccio romagnolo.**		**Gartenquelle.**				**Fuente del Rosal.**		**Source des iles. f**		**Source des mines. f**	
	Sestini 1835.		Sgarzi 1846.		Mohr 1845. d		Henry.		Garcia Fernandez 1786. (?)		Mercanton.		Mercanton.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.014	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.076	—	0.391	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.175	—	0.897
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	77.407	50.576	92.880	91.381	4.350	3.267	—	—	0.851	—	0.201	—	23.150	20.034
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	7.708	9.785	5.200	5.200	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	22.947	4.340	5.295	—	0.904	—	—	—	0.807	—	0.191	—	2.956
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.065	—	—	—	0.099	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.307	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.208	—	—	—	0.169	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	9.209	6.930	0.140	—	3.160	4.223	1.008	0.935	4.919	5.125
	2.576	2.495	—	—	—	1.926	—	—	3.965	3.965	2.012	2.012	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	12.298	—	9.049	—	0.199	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.104	—	—	—	—	—	0.150	—	0.214	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	6.522	—	5.364	—	—
	—	33.977	—	1.726	2.613	5.826	—	0.147	—	—	—	—	—	2.057
	2.719	—	—	—	2.054	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	29.790	—	1.238	—	1.172	—	0.691	—	8.427	—	2.314	—	3.630	—
	0.110	—	0.593	—	—	—	0.640	—	0.226	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.229	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.185	—	0.080	—	0.239	—	—	—	0.070	—	—	—	—	—
	—	0.371	—	0.161	—	0.479	—	—	—	0.140	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.269	—	7.858	—	4.529	—	—
	0.025	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.200	—	0.070	—	0.244	—	0.688	—	5.274	—	1.414	—	1.012
	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	0.207
	0.157	0.157	—	—	0.414	0.414	—	—	—	—	—	—	—	—
									—	e 0.222				
	120.691	120.691	104.331	e 104.348	20.089	20.089	1.471	1.471	29.226	29.225	14.660	14.660	32.289	32.288
	12 °	Schv.		Schv.	31-32.5°	Val. L.	12 °	HP.	21.25 °	Rb. 440	10 °?	Hg. (L.)	10 °	Hg. (L.)

Ort		Bex, Schweiz, Waadtland.		Bibra, Thüringen.				Biekenbach, Hessen.	
Name der Quelle		Soole.		Eisenquelle.		Schwesternquelle.			
Analytiker		Bischof (nach Val.).		Sonnenschein 1875.		Sonnenschein 1875.		Jochheim 1856.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	a 11.24	a 11.24	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	5.50	26.54	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1559.88	1521.51	0.098	—	0.1110	—	0.482	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.12	0.12	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	29.70	—	—	—	—	—	0.750	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	55.21	—	0.059	—	0.1054	—	1.223
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.16	—	0.015	—	0.00007	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.10	—	0.019	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.072
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.045
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	24.58	—	0.134	0.134	0.1110	0.1110	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	38.07	0.247	—	0.0085	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	37.55	0.132	0.182	0.0140	0.0170	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	60.01	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.19	—	0.017	—	0.00008	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.38	—	0.200	—	0.0048	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.014	—	0.0004	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	8.63	—	0.091	—	—	—	0.620
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.222	0.168	0.2657	0.2624	2.582	3.595
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.14	—	2.779	—	1.2884	—	4.910	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.40	—	0.210	—	0.0051	—	0.130	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.015	—	0.0004	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.40	0.40	0.024	0.024	0.0035	0.0035	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.16	—	0.120	—	0.1300	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.32	—	0.241	—	0.1247	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.1296	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.051	—	0.3861	—	1.292
Thonerde	Al_2O_3	0.04	—	0.0074	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.13	—	1.806	—	0.7927	—	2.012
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	14.75	14.75	0.418	0.418	0.4200	0.4200	—	—
		1715.11	1715.11	4.4234	4.422	2.35768	2.35767	8.854	b 8.859
			Zk.	12.5 °	Ksch. 1875.		Ksch. 1875.	7.5 °	JH.

a. Bei Valentiner 0.04 Jodmagnesium mit Brommagnesium. Phosphorsaure Salze fehlen.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
c. Scheint nicht gebraucht zu werden.

	Bikszad, Ungarn.				Bilin, Böhmen.								Billizai, Frankreich, Sèvres.	
	?		Klaraquelle.		Gewölbequelle. c		Josephsquelle-Sauerbrunnen.		Karolinenq.		Nebenquelle.			
	Tognió.		Molnár.		Reuss.		Huppert 1875.		Steinmann 1827.		Reuss.		Henry.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.792	13.233	26.354	23.995	1.302	—	3.643	—	3.139	—	3.334	—	2.005	—
	—	—	—	—	—	—	0.125	0.125	0.120	0.120	—	—	—	—
10	—	1.444	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.534	—	2.238	—	1.236	—	3.453	—	2.866	—	3.162	—	1.902
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0024	—	0.078	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	2.350	2.350	2.127	2.127	—	—	—	—
	0.599	—	47.344	47.344	4.427	—	7.192	4.245	6.925	3.547	17.708	16.827	0.519	1.111
	—	0.184	—	—	—	3.741	—	2.450	—	2.870	—	0.745	1.275	1.275
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.465	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.409	—	—	—	—	—	0.036	—	—	—	—	—	0.641
	—	—	—	—	—	—	—	0.014	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.780
	45.143	53.746	—	3.027	40.831	40.835	47.812	54.544	33.227	39.486	?85.604	?89.543	—	—
	2.142	—	—	—	4.067	0.079	2.615	—	3.063	—	0.794	—	—	—
	5.887	—	2.906	—	7.089	—	5.911	—	5.473	—	4.997	—	4.145	—
	0.430	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	0.675	—
30	—	—	—	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.630	2.630	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.003	0.003	0.095	0.095	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.182	—	—	—	2.604	—	0.434	—	0.549	—	0.521	—	0.800	—
	—	0.365	—	—	—	5.225	—	0.871	—	1.102	—	1.045	—	1.605
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	2.132	—	0.556	—	0.682	—	0.347	—	1.666
	—	—	—	—	—	—	0.001	—	0.030	—	—	—	—	—
40	—	0.260	—	—	—	7.071	—	1.488	—	1.778	—	1.290	—	2.904
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.017	1.017	—	—	—	—	—	—	—	—
	74.175	74.175	79.234	79.234	61.337	61.336	70.139	70.1374	54.770	54.770	112.958	112.959	11.884	11.884
	11.25 °	HP.		Ksch. 1867.		S.	12.3 °	Ksch. 1877.	11.3 °	L. S.		S.		S.

Ort		Birmensdorf, Schweiz, Aargau.		Birresborn, Rheinpreussen.		Biskirchen, Preussen, Koblenz.		Blaesibad, Württemberg.	
Name der Quelle		**Bitterwasser.**							
Analytiker		Bolley 1842.		Fresenius 1877.		Fresenius 1876.		Schübler.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.0005	0.0005	0.00006	0.00006	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.0036	0.0036	0.0104	0.0104	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.445	0.513	0.813	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.061	0.061	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	5.671	—	3.543	—	18.727	5.035	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.024	0.024	0.083	0.083	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	0.793	—	4.457	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.481	—	2.102	—	7.548	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.0012	—	0.009	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	0.0018	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.722	—	—	—	0.0029	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.042	1.042	0.521	—	0.352	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	63.468	69.657	1.358	—	—	0.111	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	226.625	226.625	—	1.239	—	—	1.302	1.302
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	11.934	—	—	—	—	—	0.976	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.0014	—	0.010	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	0.0021	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.203	—	0.335	—	0.184	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.0063	—	0.014	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	3.427	—	—	—	—	—	0.574
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	28.560	33.943	6.867	23.796	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	10.929	8.538	6.010	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.994	—	2.730	—	9.800	—	6.094	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.214	—	0.351	—	0.194	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.0066	—	0.015	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.0022	0.0022	0.0035	0.0035	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.302	—	0.245	—	0.214	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.606	—	0.491	—	0.429	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.038	—	—	—	—	—	2.772
Thonerde	Al_2O_3	0.277	—	—	—	0.0011	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.726	—	0.350	—	0.306	—	3.724
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.866	0.866	—	—	—	—	—	—
		311.393	311.393	48.2753	48.2738	42.86316	42.86466	8.372	8.372
		a	MA. HP. L		A. Ph. 1877.	11.8 °	Frese-nius.	9.4 °	S.

a. Bei Hg. vielfach unrichtig.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
d. Bei Simon 7.864 doppeltkohlensaures Natron.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.166.

	Blanchimont, Belgien.		Bleville, Frankreich, Seine-infér.		Blumenstein, Schweiz, Bern.		Boario, Italien, Brescia.		Bobotsch, Rumänien.		Bóbrka, Galizien.		Boccheggiano, Toscana.	
					Sodbrunnen.				Kalte Schwefelq.				Botro rosso infer.	
	Monheim.		Marchand et Leudet 1860.		v. Fellenberg 1842.		Pavesi 1874.		Siller.		Stopzansky 1868.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—	0.329	0.329	—	—
	—	—	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	0.383	0.383	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.030	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.362	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.034	0.034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.073	—	0.401	—	0.047	—	0.076	—	24.905	17.775	32.134	26.284	4.165	—
	—	—	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	1.016	—	—	—	—	—	—	—	—	3.113	1.988	—
	—	0.053	—	1.568	—	0.045	—	0.072	—	3.405	—	1.697	—	0.723
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.209	—	0.142	—	3.114
	—	0.194	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.095	—	2.111
	—	—	0.049	0.049	0.088	0.088	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.016	—	—	—	0.048	—	0.177	0.269	—	4.358	—	—	—	—
	—	0.014	3.158	4.444	0.374	0.289	0.662	0.662	—	—	—	—	1.225	—
20	—	—	9.168	—	—	—	21.750	—	4.174	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.179	2.179	—	0.160	—	0.262	—	—	—	—	—	1.552
	—	—	0.178	0.178	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	4.536	—	—	—	12.605	—	—	—	—	—	—
	0.130	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	98.514	105.237	—	5.341
	0.170	0.154	—	—	0.396	0.485	—	—	—	—	4.200	—	2.255	5.296
	0.266	—	0.190	—	4.882	—	—	—	—	—	2.204	—	9.367	—
	0.553	—	—	—	0.168	—	0.276	—	—	—	0.270	—	d 7.665	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.029	0.029	0.030	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.084	—	—	—	0.129	—	—	—	—	—	0.322	—	—	—
	—	0.168	—	0.423	—	0.089	—	—	—	—	—	0.646	—	—
	—	—	0.544	0.141	—	0.162	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.077	—	3.249	—	1.799	—	8.919	—	—	—	—	—	3.277
	0.0053	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.531	—	0.116	—	3.015	—	0.152	—	—	—	0.438	—	4.716
	—	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.104	0.104	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			b 0.530	b 0.530										
	1.2973	1.297	17.600	17.600	6.162	6.162	22.941	22.941	30.109	30.109	138.356	c 138.364	25.965	e 26.130
		S.	11.12 °	A. Ph. 1862.	10 °	MA.	13 °	Schiv.	11.2 °	HP.		Ksch. 1871.		HP.

Ort		Boccheggiano, Toscana.							
Name der Quelle		Botro rosso super.		Acqua calda.		Olio puzzolo.		Sgrottato.	
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.082	—	0.228	—	0.694	—	0.694	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	1.288	—	0.228	—	0.008	0.033	0.102	0.118
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.481	0.228	0.710	—	0.629	—	0.641
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	0.270	0.270	0.270	0.270
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.531	—	0.915
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	2.528	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.414[2]	5.040	—	—	0.334	—	0.219	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	7.857	—	—	—	0.772	—	0.785	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	5.557	5.557	—	—	—	1.286	—	1.154
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	5.557	7.670	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.293	—	0.890	—	0.890
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.307	—	0.325	—	0.210
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	0.999	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	2.872	—	3.827	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.478	—	0.146	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.227	—	0.834	—	1.438
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.152	—	0.261
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 2.775	a 2.775						
		28.530	28.529	1.683	1.683	4.950	4.950	5.897	5.897
			HP. S.	16.25 °	HP. S.	16.25 °	HP. S.	16.25 °	HP. S.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. HP. dieselbe Analyse als Stahlquelle und Stahlquelle als Schwefelquelle.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Bei Hager, Lersch. Helfft abweichend.
e. Natronaluminat.

	Bocklet, Bayern.										Bodack, Ungarn.		Bodenfelde, Hannover.	
	Friedrichsq.		Karlsq.		Ludwigsq.		Schwefelq. b		Stahlq. d					
	Vogel.		Vogel.		Vogel.		Vogel.		Kastner 1837.		Lang.		Dumenil.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0003	0.0003	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.117	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.268	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.628	0.309	—	—	0.193	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.131	—	6.956	—	38.288	25.415	0.595	—	11.268	—	0.069	—	126.76	122.97
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	3.681	8.251	—	—	—	—
	—	8.663	—	6.599	—	11.000	—	0.494	—	5.206	—	0.066	—	3.58
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0004	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.198	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.124	—	—	—	—	—	—
	1.142	1.142	1.294	1.294	1.903	—	0.399	—	0.225	—	0.139	0.139	—	—
	1.843	0.470	1.581	—	5.124	3.571	—	—	—	—	—	—	13.56	8.40
	1.805	2.630	1.490	2.247	1.810	3.560	—	—	6.861	6.108	—	—	9.05	12.95
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.426	—	0.733	—	1.109	—	0.348	—	1.151	—	—	—	0.58
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	12.371	—	9.643	—	16.575	0.921	0.851	—	14.388	1.316	0.734	—	10.31
	0.879	—	1.317	0.509	1.869	—	0.992	0.992	6.813	1.454	1.219	1.219	4.16	—
	12.406	—	10.879	—	14.282	—	4.687	—	6.759	—	2.819	—	4.65	—
	0.448	—	0.772	—	1.167	—	0.718	—	1.212	—	—	—	0.61	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.00001	0.00001	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.325	—	0.391	—	0.651	—	0.130	—	0.028	—	0.050	—	—	—
	—	0.652	—	0.784	—	1.306	—	0.261	—	0.056	—	0.120	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.451	—	0.899	—	—	—	1.574	—	—	—	1.063	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.00015	—	0.240	—	—	—
40	—	1.172	—	1.971	—	0.930	—	2.955	—	0.040	—	2.063	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—
	0.325	0.325	—	—	—	—	—	—	0.028	0.028	—	—	—	—
								c0.795				c0.458		
	28.304	28.302	24.680	24.679	65.094	65.094	8.868	8.869	36.87566	36.87591	5.862	5.862	158.79	158.79
	11.25 °	Hg. S.	14.06 °	Hg. S.	11.25 °	Hg. S.	14.6 °	Hg. S.	10 °	Brsch. Val.	17.5-20°	HP.		S.

Ort		Bösing, Ungarn.		Bois-Plan, Savoyen.		Boll, Württemberg.		Bondonneau, Frankreich, Drome.	
Name der Quelle									
Analytiker		Jesovits.		Socquet.		Gmelin 1823.		Henry.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	b 0.08	b 0.080
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.017	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.039	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.018	—	—	—	0.286	—	0.30	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.017	—	—	—	0.271	—	0.285
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.109	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.117	0.117	—	—	0.049	0.049	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.089	—	—	—	4.309	4.244	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.580	0.232	0.172	—	—	0.055	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.037	—	—	—	—	—	c 0.43	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.432	—	0.218	—	—	—	0.038
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.233
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.117	—	—	1.940	2.145	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.370	0.217	0.396	0.059	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.862	—	1.047	—	2.699	—	c 3.90	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.455	—	0.539	—	—	—	c 0.04	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 ($Si O_3$)	0.155	—	—	—	0.065	—	d 1.28	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.130	—	0.317
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.296	—	—	—	—	—	2.142
Aetzkalk	CaO	—	0.589	—	0.407	—	0.913	—	0.528
Thonerde	Al_2O_3	0.032	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.066	—	0.814	—	1.570	—	2.406
Sauerstoff	O	—	—	—	0.031	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.009	—	—
Organische Substanz	—	0.049	0.049	—	—	—	—	—	—
			a0.108						
		3.394	3.393	1.975	1.975	9.424	9.425	6.03	6.029
			HP.	12.5 °	HP.	18.1 ° C.	Hy.HP.		Jo. 305. HP.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Alkalinisches Brom und Jod.
c. Mit Natron und Magnesia.
d. Mit Thonerde.
e. Mit Manganoxydul.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.

	Boppard, Rheinprovinz.		Borka, Rumänien.		Bormio, Italien.		Borra, Italien, Toscana.				Borro di Caprenne, Italien, Toscana.		Borsáros, Siebenbürgen.	
	Marienberg.				**S. di San Martino.**		**Acq. Borra I.**		**Acq. Borra II.**					
	?		Abrahamffy.		v. Planta-Reichenau 1844.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Pataki.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.070	—	9.688	1.820	0.112	—	0.785	—	0.775	—	5.665	—	0.520	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	1.914	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.015	—	4.550	—	0.106	—	0.355	—	—	—	5.374	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.0005	—	—	—	—	—	—	—	0.396
15	—	—	—	0.445	—	—	—	0.255	—	0.482	—	—	—	—
	—	—	—	0.314	—	—	—	0.168	—	0.335	—	—	—	0.283
	—	—	—	—	0.181	0.181	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.532	0.143	—	—	0.604	0.262	—	—	—	—	1.449	—	2.083	—
	—	0.330	—	—	2.520	2.520	—	—	—	—	—	0.508	—	—
20	—	—	—	—	4.863	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.032	—	—	—	—	—	0.909	—	0.598
	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	3.027	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.618	3.228	46.460	53.067	—	—	10.019	11.025	10.256	11.250	11.373	20.168	5.159	8.028
	0.350	—	2.580	—	—	—	4.699	4.699	4.699	4.699	7.402	6.859	0.079	0.079
	1.879	—	5.907	—	2.499	—	18.219	—	18.991	—	40.173	—	2.249	—
	—	—	0.898	—	0.034	—	0.479	—	0.957	—	0.957	—	1.437	—
30	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.0005	0.0005	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.070	—	1.432	—	0.207	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.140	—	2.873	—	0.415	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.218	—	—	—	2.921	—	6.906	—	7.385	—	12.909	—	0.875
	—	—	—	—	0.0002	—	—	—	—	—	—	—	0.520	—
40	—	0.445	—	2.002	—	1.556	—	10.808	—	11.550	—	20.290	—	0.480
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.082
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.032	0.032	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
														a 1.225
	5.519	5.519	66.997	f67.017	11.0397	11.0400	34.201	g34.216	35.678	h35.701	67.019	67.017	12.047	12.046
		Hg.	7.5 °	Hg.	40 °	Schv. Hg.		HP.		HP.	15 °	HP.	17.5 °	S.

Ort		Borschom, Kaukasus.				Borszék, Siebenbürgen.			
Name der Quelle		Eugenq.		Katharinenq.		Arany Janos-Brunnen.		Balthasar-Brunnen.	
Analytiker		Struve.		Struve.		Czeh 1877.		Thann 1873.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.003	0.003	0.003	0.003	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	6.784	—	6.383	1.116	0.344	—	0.682	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.091	0.091	0.057	0.057
Chlormagnesium	$MgCl$	—	1.586	—	1.400	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.401	—	3.186	—	0.327	—	0.647
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.129	—	0.150	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.060	—	0.047	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.039	—	0.029	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.378	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.020	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.380	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	43.512	51.851	43.125	49.228	6.359	5.905	3.697	3.257
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.438	0.299	1.889	—	8.096	8.075	7.924	7.924
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.714	—	4.136	—	11.693	—	15.581	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.110	—	0.083	—	0.400	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.150	—	0.270	—	0.530	—	0.540	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.301	—	0.542	—	1.063	—	1.083
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	4.382	—	5.733
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.202	—	0.374	—	7.647	—	9.780
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 0.156		a 0.182	—			d 1.778	d 1.778
		58.867	b58.871	56.071	c56.075	27.891	27.890	30.259	30.259
		22.75 °	HP.	36 °	HP.		Ksch. 1879.	8.75 °	Czeh. Br.1873

a. Doppeltkohlensaurer Strontian.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.029.
f. Natronaluminat.
–. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

Borszék, Siebenbürgen.

	Kossuth-brunnen.		Lasar-Bad.		Laszló-Brunnen.		O-Lobogó-Bad.		Uj-Lobogó-Bad.		Principalq.		O-Sáros-Bad.	
	Than 1873.		Folberth 1862.		Than 1873.		Schnell und Gottlieb 1852.		Than 1873.		Than 1873.		Folberth 1862.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.091	—	—	—	0.100	—	—	—	0.794	—	0.055	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.268	—	0.664	—	3.059	—	0.160	—	0.170	—	0.351	—	0.125	—
	0.137	0.137	—	—	0.027	0.027	—	—	—	—	0.023	0.023	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.452	—	—	—	2.903	—	—	—	0.161	—	0.830	—	0.160
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.560	—	—	—	0.182	—	—	—	—	—	—
15	—	0.493	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	—	—
	—	0.323	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	—
	0.051	—	—	—	0.263	—	—	—	—	—	0.076	—	—	—
	—	0.041	—	—	—	0.123	—	—	0.209	0.209	—	0.062	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.098	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.588	9.130	5.718	5.373	1.373	3.711	2.604	0.900	1.038	0.280	7.687	6.358	3.270	2.084
	13.775	13.775	8.844	8.844	8.640	8.640	5.333	5.333	3.901	3.901	11.655	11.655	6.598	6.598
	21.370	—	17.519	—	15.314	—	11.002	—	7.210	—	19.231	—	8.309	—
	0.924	—	—	—	0.103	—	—	—	—	—	0.096	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.840	—	0.390	—	0.597	—	0.730	—	0.400	—	0.720	—	0.390	—
	—	1.685	—	0.782	—	1.198	—	1.465	—	0.802	—	1.445	—	0.782
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.082	—	6.813	—	4.488	—	4.278	—	2.723	—	7.045	—	3.150
	—	—	0.270	—	—	—	0.100	—	—	—	—	—	0.180	—
40	—	13.812	—	10.854	—	7.911	—	7.666	—	4.851	—	12.076	—	5.742
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	d 1.449	d 1.502	—	d 0.112	d 0.485	d 0.761	—	d 0.121			—	d 1.050	—	d 0.067
			—	f 0.159			—	f 0.085					—	f 0.345
	49.402	e 49.432	33.496	33.497	29.861	29.860	20.029	20.030	12.928	12.927	40.633	g 40.640	18.927	18.928
	6.8 °	Ksch. 1879.	10 °	Czeh. Br. 1873	9.3 °	Kisch 1879.	9.2 °	L.Ksch. 1879.	9 °	Ksch. 1879.	8.15 °	Czeh 1873.	11.2 °	Ksch. 1879.

Ort		Borszék, Siebenbürgen.				Bor-Volgi, Kroatien.		Bottaccio. Toscana.	
Name der Quelle		Uj-Sáros-Bad.		Waldbrunnen.					
Analytiker		Than 1873.		Than 1873.				Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	0.180	—	0.597	—	1.172	—	—	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	0.034	0.034	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	1.634	—
Chlorcalcium	CaCl	—	0.170	—	0.381	—	1.112	0.984	2.893
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.026	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.100	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.048	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.063	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.417	0.296	—	0.052	1.953	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.170	—	0.641
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.132	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.130	—	—	—	1.875	—	0.453
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.030	0.512	2.216	1.617	11.055	14.622	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.114	4.114	6.842	6.842	3.174	2.992	—	1.520
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	12.205	—	16.082	—	4.126	—	2.091	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.138	—	0.137	—	1.975	—	0.477	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.360	—	0.540	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.722	—	1.083	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	4.661	—	6.062	—	1.043	—	0.316
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.010	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	7.840	—	10.224	—	1.640	—	0.496
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.520	0.520	—	—
				a 0.425	a 0.490				
		18.444	18.445	26.946	b26.959	23.975	23.974	6.318	6.319
		9 °	Ksch. 1879.	7.5	Ksch. 1879.	10 °	S.		S.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
c. Soll noch 1.085 Kalk (!) enthalten.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.

	Boulogne sur Mer, Frankreich.		Boulou, Frankreich, Pyrénées orient.								Bourbon-Lancy, Frankreich, Saône-et-Loire.			
	Source de fer.		Font-d'Aram.		Source Boulou.		St. Martin de Fenouilla.		Source Sorède.		D'Escure.		St. Léger.	
	Bertrand.		Anglada.		Béchamp 1869.		Béchamp 1869.		Anglada.		Tellier et Laporte 1858.		Tellier et Laporte 1858.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.871	—	0.200	—	8.806	—	10.710	—	0.220	—	15.05	12.00	12.87	11.75
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	2.190	—	—	2.77	4.11	—	0.43
	2.839	6.509	—	0.134	—	8.177	—	7.249	—	0.111	—	1.33	—	0.55
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.034	—	0.104	—	0.078	—	—	—	—
15	—	—	—	0.036	—	0.081	—	0.146	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.023	—	0.053	—	0.084	—	0.138	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.024	—	0.074	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.580	0.310	—	—	0.021	—	0.060	0.260	—	—	—	2.28	2.97
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.29	1.99	0.55	—
20	5.329	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.37	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.265	—	0.332	—	—	—	—	—	0.279	—	0.38	—	0.38
	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.300	0.113	—	33.256	42.623	53.438	65.848	0.750	—	—	3.45	—	—
	—	—	0.869	0.869	5.990	5.990	3.050	0.096	0.899	0.899	1.50	—	—	—
	1.562	—	1.958	—	14.750	—	9.410	—	8.741	—	1.73	—	0.33	—
	4.490	—	0.413	—	0.150	—	0.240	—	0.690	—	0.40	—	0.40	—
30	—	—	—	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.660	—	0.785	—	0.520	—	1.010	—	0.20	—	0.30	—
	—	—	—	0.575	—	1.575	—	1.043	—	1.077	—	0.40	—	0.60
	—	—	—	0.714	—	—	—	—	—	0.903	—	—	—	—
	—	0.949	—	0.354	—	1.607	—	—	—	2.913	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.013	—	0.040	—	0.030	—	—	—	—	—
40	—	1.488	—	1.488	—	3.596	—	0.596	—	6.162	—	0.28	—	0.42
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.030	0.030	—	—	0.040	0.040	0.210	0.210	—	—	—	—
					a 0.863	a 0.890	a 2.003	a 2.080						
					e 0.003	e 0.003								
	c 18.091	18.091	4.553	d 4.555	64.701	f 64.706	79.525	g 79.536	12.810	12.810	23.94	23.94	17.10	17.10
		S.	15.6 °	Laz. HP.	17.5 °	Jo. 307	16.3 °	Jo. 307	20.9 °	Laz.	54.5 °	Jo. 310. Hg.	50 °	Hg.

Ort		Bourbon-Lancy, Frankreich, Saône-et-Loire.							
Name der Quelle		Le Limbe.		Marguerite.		La Reine.		La Rose.	
Analytiker		Tellier et Laporte 1858.		Tellier et Laporte 1858.		Tellier et Laporte 1858.		Tellier et Laporte 1858.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	12.85	10.96	13.98	11.70	12.80	10.72	12.37	9.33
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.22	—	0.43	—	0.67	0.75	0.75
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.52	—	1.64	—	0.86	0.75	3.16
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.22	—	0.30
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.11	—	0.14
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.38	2.85	1.76	2.56	—	—	—	0.21
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.27	—	0.55	—	0.85	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.48	—	0.48	—	0.30	—	0.20	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.38	—	0.38	—	1.41	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.20	—	1.37	—	2.18	—	3.44
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.47	—	1.63	—	0.79	—	2.92	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.40	—	0.40	—	1.80	—	0.40	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.30	—	0.30	—	0.20	—	0.10	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.60	—	0.60	—	0.40	—	0.20
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.42	—	0.42	—	0.20	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		18.15	18.15	19.10	19.10	16.74	a 16.77	17.49	a 17.53
		56 °	Hg.	49 °	Hg.	52 °	Jo. 310	28 °	Hg.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.03.
b. Mit Chlormagnesium.
c. Mit Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0.746.
e. Ab Kohlensäure 0.772.
f. Bei Lersch Verlust.

	Bourbon-l'Archambault, Frankreich, Allier.				Bourbonne-les-Bains, Frankreich, Haute-Marne.				La Bourboule, Frankreich, Puy-de-Dome.					
	Source chaude thermale.		**Source Jonas.**		**Bain romain = Puisard.**		**Source de la Place.**		**Choussy und Perrière.**		**Fenestre I.**		**Fenestre II.**	
	Henry 1842.		Henry 1848.		Mialhe et Figuier 1849.		Mialhe et Figuier 1849.		Lefort et Bouis 1878 (?).		Carnot.		Carnot.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.250	0.250	—	—	0.64	0.640	0.650	0.650	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.093	—	—	—	1.103	—	1.275	—	1.625	0.023	0.533	—	0.731
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	b 23.136	8.353	b 1.116	—	57.71	47.151	57.830	46.813	29.690	26.477	6.744	5.040	16.948	15.152
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	3.484	—	—	3.81	3.810	3.920	3.920	—	0.320	—	0.297	—	0.399
	—	9.886	—	1.058	—	8.255	—	8.530	—	1.464	—	0.890	—	0.693
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.756	—	0.782	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.110	—	—	—	1.29	—	1.490	—	1.898	—	0.596	—	0.854	—
	2.297	2.350	0.405	—	—	10.231	—	10.603	0.537	2.048	—	0.429	0.124	0.723
	—	—	—	0.268	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	8.79	—	8.990	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.040	—	0.095	—	—	—	—	—	0.040	—	0.062	—	0.105
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.032	14.496	1.219	—	—	2.741	—	2.935	19.500	19.104	5.861	6.983	13.070	13.621
	4.700	—	1.434	1.146	—	—	—	—	0.432	—	0.398	—	0.538	—
	7.603	—	—	—	1.41	—	1.555	—	1.901	—	1.156	—	0.900	—
	0.042	—	0.100	—	—	—	—	—	0.042	—	0.065	—	0.110	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.194	0.194	0.068	0.068	0.078	0.078
35	—	—	—	—	—	—	—	—	1.200	—	0.250	—	0.460	—
	—	4.490	0.095	2.628	1.20	1.200	1.200	1.200	—	2.408	—	0.502	—	0.923
	c 4.272	—	c 5.101	2.691	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.615	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	f 0.29	—	f 0.300	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.970	—	—	—	—	—	1.714	—	0.357	—	0.658
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.130	0.130	0.300	0.300	—	—	—	—	—	—	0.200	0.200	0.250	0.250
	43.572	43.572	9.770	9.771	75.14	d 75.887	75.935	e 76.708	55.394	55.394	15.361	15.361	33.332	33.333
	51.25—60 °	Jo. 313. Hg.	22.8 °	Jo. 313. Hg.	65—66 °	L. HP.	65—66 °	L. HP.	56 °	Jo. 320	19.1 °	Ksch. 1875.	19.2 °	Ksch. 1875.

Ort		La Bourboule, Frankreich, Puy-de-Dôme.				Bovegno, Italien, Brescia.		Braesa, Rumänien.	
Name der Quelle		La Plage.		Sedaiges. a		Acq. nero.		Otschin-Schwefelq. I.	
Analytiker		Lefort et Bouis 1878 (?).		Lefort et Bouis 1878 (?).		Grandoni 1831.		Siller.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	? 3.461	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	? 12.273
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.235	—	1.459	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	17.895	15.576	27.453	24.497	—	—	6.529	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.178	—	0.241	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.073	—	1.436	—	—	—	6.193
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.443	—	1.704	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.055	1.220	0.447	1.806	—	—	18.374	3.961
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	14.130	14.130	6.566	6.566
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	4.512	—	9.710	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.013	—	0.034	—	4.877	—	8.444
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.087	—	9.387
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	10.790	10.074	18.730	18.227	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.240	—	0.325	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.394	—	1.865	—	9.864	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.014	—	0.036	—	? 5.134	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.054	0.054	0.190	0.190	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	1.011	—	1.175	2.357	? 3.060	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.028	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	5.842	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	2.912	—	0.872
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.445	—	1.678	—	8.852	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO	—	—	—	—	—	—	—	1.833
Organische Substanz	—	—	—	—	—	? 1.070	1.070	—	—
								b 4.889	—
		32.896	32.896	51.925	51.925	37.770	37.770	49.529	49.529
		27.6 °	Jo. 320	59.4 °	Jo. 320	11 °	Schv. 173	10— 12.5 °	3.075 I. 177

a. Früher Rotonde und Fièvres.
b. Schwefeleisen.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Wohl gleichbedeutend mit Serboneschte; dort vollständiger.
e. Ab Wasserstoff 0.007.
f. Manganchlorür.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.

	Braesa, Rumänien.				Brammstädt, Holstein.						Braubach, Nassau.			
	Otschin-Schwefelq. II.		Putchosq. d		Salzbrunnen.		Schwefelq.		Stahlquelle.		Dinkholder Brunnen.		Eckhards-brunnen.	
			Siller.		Pfaff.		Pfaff.		Pfaff.		Rössler 1879.		Rössler 1879.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.966	—	? 2.292	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	? 6.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	2.205	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.792	—	5.163	5.163	40.365	37.933	2.089	1.699	0.317	—	0.530	—	0.590	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	1.589	2.398	—	0.206	0.066	—	—	—	—	—
	—	0.391	—	—	—	1.361	—	0.130	—	—	—	0.230	—	0.560
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.236	—	—	—	—	—	—	—	0.248	—	0.066	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.201	—	0.041	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.966	—	20.758	9.786	—	0.150	0.160	0.229	—	—	0.850	—	0.980	—
	—	—	42.514	42.514	0.144	—	0.140	—	—	—	—	—	—	0.829
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.498	—	0.022	—	0.103	—	—	—	0.910	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.544	—	5.392	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	2.961	—	0.426	—	0.408	4.995	6.570	4.882	6.672
	—	—	—	—	0.937	—	0.126	—	0.207	0.299	5.303	5.303	2.011	1.125
	4.919	—	—	—	1.767	—	0.170	—	0.432	—	6.293	—	5.198	—
	—	—	—	—	0.023	—	0.108	—	0.575	—	1.076	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.249	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.168	—	2.331	—	1.739
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.006	—	—	—	—	—	—	—	0.278	—	3.652	—	2.736
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.003	—	—	—	—
	—	0.739	—	1.214	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	c 1.522	b 0.867	—							—	f 0.197		
	8.643	8.643	71.594	71.593	44.825	44.825	2.793	2.793	1.597	e 1.605	19.296	g 19.300	13.661	13.661
	10°	HP. II. 194	15°	HP. I. 178		S.		S.		S.	10.5°	A. Ph. 1879.	10.5°	A. Ph. 1879.

Ort		Braubach, Nassau.		Bretonnière, Frankreich, Drôme.		Brévine, Schweiz, Neuenburg.		Brides, Frankreich, Savoyen.	
Name der Quelle		**Salzquelle.**				**Eisenquelle.**			
Analytiker		Rössler 1879.		Poggiale (?).		Pagenstecher 1860.		Ecole des mines 1876.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.210	—	0.250	—	—	—	17.911	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.022	—	0.238	—	—	—	16.991
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.140	—	0.348	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.783	0.783
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.730	—	—	—	—	—	10.880	29.784
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.106	0.106	—	—	5.822	5.822
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	18.200	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.590	—	—	—	—	—	0.106
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.191	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.670	2.710	—	—	—	—	—	3.010
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.154	3.154	0.497	0.497	0.396	0.396	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.307	—	5.671	—	2.736	—	4.380	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.621	—	0.400	—	0.993	—	0.112	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.456	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.180	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.263	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.094	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.442	—	2.040	—	1.064	—	0.620
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.838	—	3.686	—	2.218	—	0.972
Sauerstoff	O	—	—	—	0.040	—	0.099	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.430	0.430	0.145	0.145
		—	a 0.201						
		13.148	13.148	7.104	7.104	4.555	4.555	58.233	58.233
		10.5 °	A. Ph. 1879.	13.8 °	Ksch. 1875.		MA.	35—36 °	J. Ksch. 1876.

a. Manganchlorür.
b. Phosphorsaurer Kalk.
c. Phosphorsäure.
d. Angegeben sind 2.586!

	Brieg, Schweiz, Wallis.		Brisighella, Italien, Ravenna.								Brozas, Spanien, Caceres.		Bruchhäuser, Westfalen.	
			Acq. del Colombarino.		Mulino di Zano destra.		Mulino di Zano sinistra.		Rio Palazzo.					
	v. Fellenberg.		Sgarzi 1862.		Sgarzi 1862.		Sgarzi 1862.				Raphael und Montes 1842.		Witting.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.078	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.300	—	0.609	—	0.911	—	—	—	d 0.259	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.397	—	2.091	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	0.634	—	—	—	—	—	—	—	0.549	—	—
	—	—	—	—	—	7.246	—	4.279	—	0.004	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.730	—	—	—	13.014	10.919	26.000	5.566	14.483	8.879	0.260	—	0.262	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	3.786	—	47.497	44.575	—	—	0.008	0.063	0.608	0.411	—	—
	—	0.591	2.049	6.473	—	0.004	—	16.198	—	5.150	—	0.477	—	0.249
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.081	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.160	0.160	—	—	8.466	—	5.000	—	0.005	—	—	—	—	—
	1.964	2.108	—	—	—	—	9.975	17.195	—	—	—	—	0.708	0.531
	0.298	0.298	—	4.785	5.566	9.260	10.000	10.000	0.397	0.326	1.042	1.293	—	0.150
20	2.570	—	6.132	—	0.005	—	3.006	—	0.601	—	1.302	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.066	—	0.004	—	0.011	—	—	—	0.760	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—
25	—	1.396	—	0.415	—	1.427	—	—	—	—	—	0.598	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	14.335	—	7.040	—	—	2.316	2.837
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.160	—
	0.616	—	10.054	—	—	—	17.850	—	6.048	—	0.625	—	9.515	—
	0.069	—	0.004	—	0.012	—	—	—	0.800	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.008	0.008	—	—	—	—	0.022	0.022	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.322	—	—	—	—	—	0.097	—	0.062	—	0.260	—	—	—
	—	0.646	—	—	—	—	—	0.195	—	0.124	—	0.274	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.235	—	—
	—	1.000	—	3.737	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.574
	0.031	—	—	—	—	—	—	—	0.030	—	—	—	—	—
40	—	0.414	—	6.145	—	0.007	—	2.498	—	0.010	—	0.382	—	5.620
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.159	—	0.322	—	0.482	—	—	—	0.137	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			b 0.050	c 0.024										
	6.768	6.768	22.375	22.376	75.254	75.253	72.861	72.861	22.441	22.441	4.356	4.356	12.961	12.961
	30 °	MA.	15 °	Schv.	15 °	Schv.	15 °	Schv.	17 °	Schv.	18.75 °	Rb. 395		S.

Ort		Bruchsal, Baden.		Brückenau, Bayern.					
Name der Quelle				Sinnberger Q.		Stahlquelle.		Trinkquelle.	
Analytiker		Kölreuter.		Scherer 1854.		Scherer 1854.		Scherer 1854.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	52.86	44.30	0.1009	—	0.083	—	0.058	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.52	0.52	—	—	0.042	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	2.68	10.79	—	0.0957	—	0.127	—	0.055
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.0449	—	0.190	—	0.016	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	7.47	—	—	—	—	0.013	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.0274	0.702	0.706	0.079	0.079
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	7.16	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.0046	—	0.114	—	0.030
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.047	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	3.07	a 0.0170	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.2750	0.2458	0.201	0.256	0.058	0.058
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.93	—	0.5680	—	2.283	—	0.370	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.0049	—	0.120	—	0.032	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.048	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.005	0.005	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.1680	—	0.138	—	0.054	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.1206	—	0.089	—	0.072
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.2060	—	0.179	—	0.034
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.0745	—	0.738	—	0.099
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.3572	—	1.354	—	0.236
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.2262	0.2262	0.636	0.636	—	—
				b 0.0380	b 0.0849	—	b 0.198	—	b 0.017
		66.15	66.15	1.4429	1.4429	4.448	4.449	0.680	0.680
			S. LH.	9.5 °	L. Hg.	9.75 °	L. Se.	9.25 °	Hg.

a. Entsprechend dem angegebenen butter-, propion- und essigsaurem Natron.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Mit ameisen-, butter- und propionsaurem Natron.

	Brückenau, Bayern.				Brüttelen, Schweiz, Bern.		Brüx, Böhmen.		Brumath, Elsass.		Brussa, Kleinasien.			
	Warunger Brunnen.		**Wernazer Q.**				**Sprudel.**				**Jeni Kaplidscha.**		**Kukurtlu.**	
	Scherer 1854.		Scherer 1854.		Pagenstecher 1838.		Gintl.		Coze.		Bonkowsky 1876.		Bonkowsky 1876.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.026	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.001	—	—	—	0.022	—	0.014	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0023	—	—	0.575	0.626	—	0.032
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.015	—	0.017	—	—	—	0.422	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.026	—	0.151	—	—	—	1.825	—	2.689	—	1.304	—
	—	—	—	—	—	—	0.089	0.089	—	—	—	—	—	—
10	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—	0.364	—	—	—	—
	—	0.036	—	0.033	—	0.124	—	0.208	—	1.306	—	1.723	—	0.713
	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.002	—	0.016	—	0.078	—	—	—	0.665	—	0.422
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.091	—	0.096	—	0.045	0.045	0.430	—	—	—	0.221	0.221	—	—
	—	—	—	—	0.142	—	—	—	1.942	1.905	0.225	1.266	2.214	2.470
	—	0.042	—	0.050	0.977	0.901	—	0.194	2.425	2.195	1.090	1.090	0.462	0.462
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.002	—	0.250	—
	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.026	—	0.016	—	0.249	—	0.131	—	0.330	—	0.006	—	0.004
	—	—	—	0.004	—	—	—	0.014	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	c 0.028	—	—	0.026	21.225	19.474	—	2.377	—	1.895	—	1.340
	0.304	0.288	0.338	0.288	0.446	0.528	1.745	1.536	0.245	—	—	—	—	—
	0.652	—	0.563	—	2.762	—	5.486	—	1.695	—	2.785	—	3.627	—
	0.027	—	0.017	—	0.262	—	0.138	—	0.345	—	0.006	—	0.004	—
30	—	—	0.004	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.076	0.076	0.012	0.012	0.138	0.138	0.031	0.031	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.177	—	0.177	—	0.130	—	0.718	—	—	—	0.147	—	—	—
	—	—	—	0.051	—	0.261	—	1.441	—	—	—	0.295	—	—
	—	0.338	—	0.290	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.074	—	0.064	—	1.011	—	2.028	—	—	—	0.626	—	1.152
	—	—	0.0008	—	0.006	—	0.030	—	—	—	0.255	—	0.162	—
40	—	0.369	—	0.349	—	1.760	—	4.142	—	—	—	0.594	—	1.434
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0005	—	—	—	0.011	—	0.007
	0.178	0.178	0.215	0.215	—	—	—	—	0.300	0.300	0.575	0.575	0.231	0.231
	—	b 0.114	—	b 0.121			b 1.708	b 2.672						
	1.541	1.541	1.4938	1.495	5.085	5.085	32.057	32.0568	8.777	8.777	9.592	9.593	8.268	8.267
		Hg.	10.25 °	Hg. Se.		MA.	22.1 °	Ksch. 1878.		Hy.	86 °	Ksch. 1879.	28 °	Ksch. 1879.

Ort		Brusznó, Ungarn.		Bubendorf, Schweiz, Basel.		Bucca dei Fiori.		Büdingen, Hessen.	
Name der Quelle		Untere Schwefelq.				Acq. della Bucca.			
Analytiker		Wagner.		Stacheli.		Giulj.		Jochheim.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	1.200	1.200
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.031	—	—	—	15.767	9.935	40.000	24.596
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	a 0.117	—	1.309	—	0.120	0.120
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.875	—	0.137	—	7.063	—	14.614
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.234	0.234	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	9.495	11.391	—	—	—	0.984	—	12.835
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.910	3.910	—	—	2.847	4.500	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.816	—	—	—	2.815	—	12.410	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.131
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.572	—	—	—	6.443	—	5.620
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.158	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.609	—	4.313	—	6.187	—	5.832	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.138	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	1.184	1.184	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.130	—	—	—	—	—	0.240	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.261	—	—	—	—	—	0.482
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	4.977	—	1.608	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	8.006	—	2.527	—	—	—	0.342
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		34.409	34.410	4.430	4.430	28.925	28.925	59.940	59.940
			HP.	12.5 °	LH. HP.	36.2 °	S. HP.	11.2 °	JH.

a. Bei Meyer-Ahrens Chlorcalcium.
b. Angeblich 14.89!
c. Bei Hg. und S. kohlensaure Magnesia.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.
f. Gleichbedeutend mit Tönnisstein?

	Bugyogó, Ungarn.		Bukowina, Schlesien.				Burgbrohl, Preussen, Rheinprovinz.							
			Agnesquelle.		**Luisenquelle.**		**Fehlenbor.**		**Gemeindebrunnen.**		**Heilbrunn. f**		**Q. links vom Bache.**	
	Pataki.		Sonnenschein 1867 (?).		Sonnenschein 1867 (?)		Bischof.		Bischof 1832.		Bischof 1832.		Bischof.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	b 1.489	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.613	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	1.663	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.560	—	0.218	—	0.092	—	1.278	—	0.205	—	16.695	—	0.225	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.729	—	—	—	—	—	—	—	—	—	10.000	—	—
	—	0.627	—	0.040	—	0.023	—	0.602	—	0.194	—	4.154	—	0.213
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.133	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.401	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.252	—	0.464	—	—	—	—
	—	—	0.156	0.156	0.065	0.065	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.040	—	0.317	—	0.194	0.049	1.094	—	0.296	—	3.055	—	0.319	—
	c 1.560	0.640	0.049	0.065	0.003	0.003	—	—	—	—	—	1.426	—	0.270
20	3.910	—	—	—	0.080	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.780	0.780	—	0.210	—	0.142	—	1.172	—	0.317	—	1.463	—	—
	—	—	—	0.107	—	0.104	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.461	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.593	—	0.222	11.335	12.972	3.753	3.518	24.758	47.754	4.247	3.698
	—	—	0.540	0.523	—	—	8.760	8.760	6.715	6.715	16.664	1.658	5.323	5.035
	—	—	0.517	—	0.496	—	7.422	—	6.849	—	5.393	—	5.577	—
	—	—	0.221	—	0.150	—	1.954	—	1.659	—	1.539	—	—	—
30	—	—	0.113	—	0.110	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.021	0.021	0.0002	0 0002	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.010	—	0.020	—	0.473	—	0.334	—	0.678	—	0.482	—
	—	—	—	0.020	—	0.040	—	0.953	—	0.670	—	1.360	—	0.967
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.182	—	0.214	—	2.583	—	2.565	—	—	—	2.061
	1.300	—	0.051	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.164	—	0.316	—	4.649	—	5.235	—	0.968	—	3.928
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.133	—	—	—	—
	—	0.789	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	d 4.337												
	11.639	11.639	2.213	2.214	1.2302	1.2302	32.316	e32.344	19.811	19.811	68.782	68.783	16.173	16.172
	22.5 °	HP.		Ksch. 1868.		Ksch. 1868.	14.3 °	L.	14.5 °	L.	11.7 °	L.		L.

Ort		Burgbrohl, Preussen, Rheinprovinz.		Burrone, Toscana.		Burtscheid, Rheinpreussen.			
Name der Quelle		Q. rechts vom Bache.				Kochbrunnen. a		Mühlenbendq.	
Analytiker		Bischof.		Giulj.		Monheim 1829.		Wildenstein 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.002	0.002
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.031	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.071	0.0007	0.0007
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	1.442
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.079	0.079
Chlornatrium	$NaCl$	0.181	—	1.388	—	26.967	25.326	28.135	24.821
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.0004	0.0004	0.110	0.110
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.694	—	—	0.229	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.172	—	2.128	—	1.248	—	2.064
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.058	—	0.006
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.002
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.130	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.685	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.206	—	—	—	3.788	3.840	3.075	3.987
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.493	0.868	—	—	—	0.390
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.830	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.067	—	0.007	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.220	—	0.453	—	—	—	0.005
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.004
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	2.183	1.793	—	1.780	11.092	11.253	8.761	10.253
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.300	4.300	—	0.535	0.309	—	0.416	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.756	—	3.590	—	1.620	—	2.680	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.605	—	0.477	—	—	—	0.005	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.004	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.198	0.198	0.006	0.006
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	0.00035	0.00035
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.346	—	—	—	0.720	—	0.738	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.694	—	—	—	1.445	—	1.481
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.763	—	0.664	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.0007	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.468	—	1.044	—	1.108	—	1.052
Sauerstoff	O	—	0.037	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.016	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026
						b 0.681	b0.681	—	—
								c0.0017	c0.0017
		12.577	12.577	7.472	7.472	45.4734	45.4734	45.74945	45.74975
		11.9 °	L.	17.5 °	S.	72.5 °	Hg. Se.	74.6 °	Hg. Brsch.

a. Bei Lersch abweichend.
b. Fluornatrium.
c. Schwefelsaures Kupferoxyd.
d. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Busk.

	Burtscheid, Rheinpreussen.				Buschbad, Sachsen, Meissen.		Businargues, Frankreich, Hérault.		Busk, Galizien.		Busko, Polen, Radom. d		Busot, Spanien, Alicante.	
	Pocken-brünnlein. a		**Victoriaq.**										**Baños.**	
	Monheim 1829.		Hamberg 1859.		Ficinus.		Figuier.		Werner.		Heinrich.		Lopez 1845.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.002	0.002	—	—	—	—	0.65	0.65	0.443	0.443	—	—
	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.014	—	0.018	0.018	—	—	—	—	0.54	—	0.580	—	—	—
	0.270	0.302	—	—	—	—	—	—	—	1.24	—	1.331	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.424	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	23.425	22.227	27.782	24.917	0.556	—	0.844	—	68.46	61.23	95.595	91.632	—	—
	0.0004	0.0004	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.225	—	—	—	0.075	—	—	4.11	—	5.763	—	5.236	—
	—	0.840	—	1.606	—	0.441	—	0.800	—	11.67	—	10.493	—	6.118
	—	0.049	—	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.624	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.665	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.544	3.588	2.783	3.659	0.293	—	0.182	—	—	6.36	—	2.393	—	—
	—	—	—	0.410	0.682	0.498	—	—	13.05	18.26	24.057	31.340	4.714	11.333
20	—	—	—	—	—	—	0.326	—	12.00	—	10.962	—	12.509	—
	0.057	—	0.042	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.024	—	0.546	—	0.559	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.245	—	2.946
	9.689	10.125	9.024	10.159	—	0.005	—	1.275	—	0.16	—	—	—	—
	0.302	—	0.439	—	0.396	0.491	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.090	—	2.085	—	0.571	—	5.722	—	2.45	—	2.016	—	—	—
	—	—	0.025	—	0.575	—	2.372	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.166	0.166	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.407	—	0.663	—	0.417	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.817	—	1.330	—	0.837	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.954	—	—	—	—	—	2.062
	—	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.618	—	0.928	—	0.597	—	4.055	—	1.40	—	1.232	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.178	—	—	—	—	—	—
	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	0.29	—	0.307	—	—
	0.371	0.371	0.016	0.016	0.260	0.260	—	—	12.00	12.00	0.290	0.290	—	—
	b 0.453	b 0.453	—	—										
			c 0.0014	c 0.0014										
	39.7884	39.7884	44.6884	44.6864	3.750	3.750	9.446	9.445	113.26	113.26	139.706	139.706	22.459	22.459
	39.7 °	Hg.	59.9 °	Val. Brsch.	9 °	Hg. S	16.2 °	HP.	12 °	Hg.		Ksch. 1872	40 °	Rb. 253

Ort		Busot, Spanien, Alicante.				Bussang, Frankreich, Vosges.			
Name der Quelle		Colladed.		Mina ó Caba.		Source d'En bas.		Source Marie.	
Analytiker		Lopez 1845.		Lopez 1845.		Henry 1840.		Bouis 1878.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	0.780	—	0.800	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	6.967	—	5.639	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	8.141	—	6.589	—	0.739	—	0.758
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	1.100	—	0.700	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	5.161	13.969	4.101	11.230	—	0.755	—	0.468
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	10.679	—	12.158	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.222	—	0.157
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	0.410	—	2.399	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	11.189	13.327	8.915	9.222
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	2.286	1.483	2.362	1.861
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	4.896	—	7.056	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.234	—	0.165	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(Si\,O_3)$	—	—	—	—	0.010	—	0.600	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.020	—	1.204
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.287	—	1.680	—	1.532	—	2.362
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	2.417	—	4.566
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		22.807	22.807	21.898	21.898	20.495	20.495	20.598	20.598
		41	Rb. 253		Rb. 254		HP. Jo.		Jo.

a. Die Analyse bei HP ist für 7680 Gran angenommen; richtiger sind vielleicht Procente des Trockenrückstandes.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.047.

	Butterby, England.		Buxton, England.						Buyeres de Nava, Spanien, Oviedo.		Buyhuto, Sicilien.		Buzias, Ungarn.	
	Sulphurous Water.		**St. Anna-Bad.**		**Eisenq.**		**Magnesia-wasser.**		**Fuensanta.**		**Acqua santa. a**		**I. Hauptq.**	
	Clanny.		Muspratt.		Playfair 1854.		Playfair 1854.		Salmean 1849.		Ferrari.		Sadler 1840.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.894	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.050	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.057	—	—	—	—	0.056	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.809	6.732	0.343	—	0.150	—	0.345	—	—	—	—	—	1.550	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.781	0.360	0.240	—	0.042	0.051	0.244	—	0.214	—	13.88	—	—	—
	0.868	3.000	—	0.605	—	0.133	—	0.569	—	0.250	—	16.23	—	0.227
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.842	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.845
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.565
	—	—	0.043	0.043	0.096	0.096	0.417	0.350	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.536	0.011	—	0.610	0.450	0.005	—	0.482	0.750	54.31	54.12	—	—
20	0.608	—	—	—	0.354	—	—	—	0.354	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.014	—	0.197	—	0.065	—	—	—	0.24	—	—
	—	—	—	—	—	0.398	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030	—	—	—	—
	—	—	—	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—	0.382	1.226
	—	—	0.567	0.902	—	0.157	0.672	1.008	—	—	23.68	42.56	0.869	0.869
	2.124	—	2.034	—	—	—	1.951	—	1.339	—	67.10	—	4.594	—
	—	—	0.015	—	0.206	—	0.068	—	—	—	0.25	—	1.614	—
30	—	—	—	—	0.419	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.149	—	0.165	—	0.237	—	0.530	—	—	—	0.470	—
	—	—	—	0.299	—	0.158	—	0.365	—	—	—	—	—	0.943
	—	—	—	—	—	0.164	—	0.105	—	1.012	—	—	—	—
	—	—	—	0.486	—	—	—	0.421	—	0.059	—	17.91	—	1.672
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.298	—	0.974	—	0.238	—	0.998	—	0.818	—	28.15	—	3.168
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.266	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.050	0.050	—	—	—	—	0.800	0.800	—	—	—	—
														b 0.067
	15.084	15.084	3.452	3.451	2.042	2.042	3.939	3.938	3.719	3.719	159.22	159.21	9.535	c 9.582
	10 °	HP.	27.4 °	Hg.	15.7 °	Hg.	22.5 °	Jo.HP.	12 °	Rb. 90		HP.	12.5 °	L. H g. Sg.

Ort		Buzias, Ungarn. a							
Name der Quelle		II. Michaelq.		III. Badeq.		IV. Kleine Badequelle.		V. Josephsq.	
Analytiker		Sadler 1840.		Sadler 1840.		Sadler 1840.		Sadler 1840.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.052	—.	0.030	—	0.040	—	0.290	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.060	—	0.490	—	0.930	—	3.970	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.095	—	0.277	—	0.524	—	2.315
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.138	—	0.255	—	1.096
Eisen, metallisch	Fe	—	0.574	—	0.092	—	0.140	—	0.758
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.019	—	0.311	—	0.156	—	0.354	3.352
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.427	0.427	0.640	0.640	1.112	1.112	0.304	0.304
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.534	—	3.427	—	5.371	—	9.490	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.641	—	0.262	—	0.400	—	2.166	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.770	—	0.710	—	0.750	—	0.860	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.903	—	0.774	—	1.112	—	1.725
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.611	—	0.618	—	0.374	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.647	—	0.899	—	1.646	—	2.521
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.019	—	2.403	—	3.570	—	5.062
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.164	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	b 0.063	—	b 0.037	—	b 0.049	—	b 0.355
		6.503	6.503	5.870	c 5.878	8.759	d 8.782	17.434	i 17.488
		12.5 °	L. Hg. Sg.	12.5 °	L.	12.5 °	L.	12.5 °	L. Hg. Sg.

a. Bei HP. sind die Analysen von I, II, V für 12 Unzen statt für 16 Unzen angegeben.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
e. Magnesiahaltig.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Schätzungsanalyse nach dem Trockenrückstand.
h. Noch Kieselsäure und andere Substanzen 3.230!
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.054.

	Bykowa, Russland, Charkow.		Caille, Frankreich, Haute-Savoie.		Caldane, Toscana.		Caldanelle, Toscana, Val di Merse.		Caldaniccia, Corsica.		Caldas de Besaya, Spanien, Sant.		Caldas de Bohi, Spanien, Lerida.	
	Glaubersalzwasser.				**Acq. di Campiglia.**						g		**Schwefeltherme.**	
	Giese und Schumlensky.		P. Morin.		Giulj.		Giulj.		Poggiale 1836.		Gregorio de Rioz.		Carbonell y Brabo 1832.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.214	—
	—	—	—	0.158	—	—	—	—	0.710	0.710	—	—	—	2.172
5	—	—	0.052	0.056	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.567
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.27	—	0.050	—	6.941	—	5.557	0.440	2.230	0.476	21.7	18.01	3.255	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	2.174	—	1.288	1.578	—	0.316	13.0	13.00	—	—
	—	8.80	—	0.047	0.469	9.595	—	4.517	—	1.295	—	3.49	—	1.215
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.231
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.037	0.037	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	36.24	47.17	0.602	—	—	—	—	—	1.958	1.296	—	4.50	—	—
	—	—	0.133	0.530	—	1.837	1.225	0.867	—	—	—	—	—	—
20	e 10.47	—	—	—	2.082	—	—	—	—	—	4.3	—	1.085	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.453	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.372	—	—	—	0.638
	—	0.33	—	—	—	8.905	—	6.566	0.189	—	—	—	—	—
	—	—	0.867	0.437	—	0.971	0.010	—	0.427	—	—	—	—	—
	3.74	—	1.624	—	11.186	—	5.864	—	1.682	—	—	—	1.562	—
	—	—	—	—	—	—	0.477	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.164	—	—	—	—	—	1.290	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.329	—	—	—	—	—	2.588	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.33	—	0.605	—	0.599	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.032	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.08	—	1.289	—	0.944	—	—	—	1.432	—	—	—	0.954
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.339
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.390	0.390	—	—	—	—
	f 13.67	f 13.67	—	f 0.107									h	h
	73.39	73.38	3.632	3.633	22.852	22.851	14.421	14.421	8.876	8.875	39.0	39.00	7.116	7.116
		HP.	30 °	Jo.	37.5 °	HP. S.	35 °	S.	38.75 °	Jo. HP.	37.5 °	Rb. 176	55 °	Rb. 260

Ort		Caldas de Cuntis, Spanien, Pontev.		Caldas de Estrac, Spanien, Barcel.		Caldas de Malavella, Spanien, Gerona.		Caldas de Montbuy, Spanien, Barcel.	
Name der Quelle		Fuente de la Era.							
Analytiker		Casares 1849.		Capdevila.		Ramon Font y Roura.		Ignacio Graells. b	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	1.300	1.300	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	8.100	5.063	4.132	0.892	1.562	—	9.900	8.871
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	3.472	0.649	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	0.509	3.583	2.759	7.540	—	0.521
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.365
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	1.894	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.000	1.000	—	2.247	—	—	1.014	0.825
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.772	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	2.152	—	1.562	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.768	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.107
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.784	—	2.002	0.404	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	2.987	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	1.712	—	4.555	—	0.677	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.808	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	1.600	—	—	—	—	—	0.790	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	3.210	—	—	—	—	—	1.586
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.140	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	0.650
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.080	0.080
		12.000	a12.467	8.505	8.506	14.718	14.718	13.005	13.005
		32.5 °	Rb. HP. Jo.	42.5 °	HP.	60 °	Rb. 263	64—70°	Rb. 265

a. Ab Wasser 0.467.
b. Sämmtliche Autoren geben diese Analyse stark differirend.
c. Phosphorsaurer Kalk.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Phosphorsäure.

	Caldas de Oviedo, Spanien, Oviedo.		Caldas da Rainha, Portugal.		Caldas de Reyes, Spanien, Pontev.		Caldelas de Tuy, Spanien, Pontev.		Caldiero, Italien, Verona. Brentella?		Caldillas de S. Miguel, Spanien, Salam.		Caldine, Italien, Toscana.	
	Salgado 1849.		Rennie.		Casares 1866.		Casares.		Volta.		Solano 1839.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.195	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	9.661	6.474	3.94	3.572	4.6	3.655	0.651	—	0.397	0.061	5.557	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.152	—	—	—	—	—	—	—	1.253	—	—	—	1.289	—
	—	0.026	—	3.025	—	0.349	—	0.896	0.183	1.977	0.126	0.446	—	6.778
	—	0.215	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.349	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.226	—	—	—	—
	—	—	4.975	8.845	—	0.449	—	0.689	—	—	—	—	—	—
	0.135	0.130	1.537	1.537	—	—	—	—	—	0.759	—	—	3.212	2.957
20	—	—	3.708	—	0.43	—	1.1	—	1.038	—	—	—	0.524	—
	0.249	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.079	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.909
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.259	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.550	—	0.213	—	7.128
	0.230	0.442	—	—	—	—	—	—	—	0.880	—	—	—	2.010
	1.394	—	—	—	—	—	—	—	2.409	—	0.418	—	20.752	—
	0.083	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.957	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.314	0.155	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.090	—	—	—	—	—	0.2	—	0.117	—	0.090	—	—	—
	—	0.180	—	—	1.38	1.380	—	0.401	—	0.235	—	0.181	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.606	—	—	—	—	—	—	—	0.458	—	—	—	4.864
	0.030	—	—	—	—	—	—	—	0.134	—	—	—	—	—
40	—	0.752	—	—	—	—	—	—	—	0.546	—	0.130	—	7.646
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.150	0.150	—	—	—	—	—	—	—	—	0.054	0.054	—	—
	c 0.142	d 0.100 e 0.134												
	2.969	2.969	19.881	19.881	5.75	5.750	5.9	5.900	5.980	5.980	1.085	1.085	32.291	32.292
	42.5 °	Rb. 334. HP.		HP.		Jo.	46—49 °	Rb. 278	27 °	Hg.	27.5 °	Rb. 280	34 °	HP.

Ort		Calliano, Italien, Alessandria.		Calvello, Italien, Toscana.				Calw, Württemberg.	
Name der Quelle				Acq. prima.		Acq. seconda.		Naschold's Q.	
Analytiker		Giordano 1834.		Giulj.		Giulj.		Federhof.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.213	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	0.450	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	1.388	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	—	—	3.470	—	2.776	—	0.676	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	2.673	—	1.882	—	2.577	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	2.423	—	4.773	—	4.927	—	1.673
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.563	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.472	—	0.472	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.335	—	0.335	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.956[a]	—	—	—	—	—	0.718	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.550	8.280	—	—	—	—	—	0.354
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	11.815	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.887	—	—	—	—	—	0.180
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	4.229	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.451	—	3.561	0.397	2.651
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.516	3.051	0.514	3.989	0.907	0.528
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.731	—	19.800	—	18.742	—	7.697	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.933	—	0.957	—	0.957	—	0.190	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	2.288	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.100	0.100
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(Si O_3)$	1.200	—	—	—	—	—	0.262	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.526
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.968	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	6.376	—	5.291	—	4.801	—	1.396
Thonerde	Al_2O_3	0.216	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	7.070	—	8.272	—	7.503	—	2.560
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.113	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 1.663	b 1.750 c 1.842						c 2.207 e 2.448
		34.950	34.951	26.625	d26.645	25.566	d 25.588	14.623	14.623
		15 °	Schv.	32.5 °	S. HP.	32.5	S.	6-12.5°	HP.Hg.

a. Salpetersaure Magnesia.
b. Kieselsaures Kali.
c. Salpetersaurer Kalk.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

	Camarès, Frankreich, Aveyron.				Cambo, Frankreich, Basses-Pyrénées.				Campagne, Frankreich, Aude.		Canal grosso, Toscana.		Cannstatt, Württemberg.	
	S. d'Andabre.		**S. Prugnes.**		**Source ferrugineuse.**		**S. sulfureuse.**		**S. du Pont.**				**Frösnersche Q. Männlein.**	
	Limousin-Lamothe 1852.		Laurens.		Poumier.		Salaignac 1827.		Filhol 1858.				Morstatt 1834.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.084	—	—	—	0.303	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.695	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	0.178	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.134	—	0.300	—	0.212	—	—	—	0.577	—	2.082	—	21.094	0.478
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	0.266	—	1.250	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.074	—	0.285	0.152	0.666	—	0.941	—	0.547	—	1.975	—	19.558
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.417	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.377	0.377	—	—	—	—
	6.999	3.593	—	—	—	0.074	—	—	0.627	0.673	1.388	1.388	6.022	17.797
	—	2.390	—	—	—	0.337	6.755	8.335	2.080	2.080	1.388	1.388	3.135	3.135
20	—	—	—	—	1.060	—	7.266	—	0.146	—	—	—	11.584	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.619	—	—	—	0.548	—	0.011	—	0.114	—	—	—	0.342
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.068	—	3.215	—	—	—	—	—	—
	17.844	22.885	2.123	2.508	—	—	—	—	—	0.277	—	1.334	—	14.010
	2.549	—	1.219	1.219	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.046	—	2.160	—	0.323	—	6.698	—	5.289	—	2.998	—	13.126	—
	0.652	—	—	—	0.577	—	0.012	—	0.120	—	—	—	0.359	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.005	—	—	—	0.079	—	0.120	—	0.170	—	—	—	—	—
	—	0.010	—	—	—	0.158	—	—	—	0.341	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.229	—	—	—	—	—	—
	—	0.643	—	0.696	—	0.302	—	4.874	—	1.841	—	0.169	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.160	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.016	—	1.094	—	0.515	—	4.100	—	3.136	—	1.050	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.044	—	—	—	0.160	—	—
	0.200	0.200	—	—	0.132	0.132	0.320	0.320	0.250	0.250	—	—	—	—
	32.429	32.430	5.802	5.802	2.801	2.800	22.665	22.664	9.636	9.636	8.159	8.159	55.320	55.320
	12.5 °	Jo. 261	12.5 °	HP.	15 °	Laz. Hg.	22.5 °	Laz. Jo. Hg.	31 °	Jo.	12.5 °	HP.	18.4 °	Hg. Hy.

Ort		Cannstatt, Württemberg.							
Name der Quelle		Frösnersche Q. Weiblein.		Obere Sulz.		Ochsenquelle.		Sulzerrainq. Wilhelmsq.	
Analytiker		Fehling.		Morstatt 1834.		Morstatt 1830.		Fehling.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.325	—	0.424	—	—	—	1.371
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	25.934	5.767	26.097	2.080	9.114	—	21.211	0.928
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	18.890	—	22.467	—	8.646	—	18.221
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.379	—	0.495	—	—	—	1.602	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	5.527	15.293	2.964	13.904	3.034	7.112	3.802	13.595
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.800	3.800	4.730	4.730	1.016	1.016	4.596	4.596
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	9.438	—	10.441	—	3.906	—	8.372	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.426	—	0.391	—	—	—	0.273
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	15.555	—	19.254	—	7.385	—	15.173
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.530	—	18.111	—	7.500	—	14.793	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.448	—	0.412	—	—	—	0.287	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	—	—	—	—	0.208	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.417
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.160	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.251	—	0.297
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		60.056	60.056	63.250	63.250	24.570	24.570	54.871	54.871
		18.3 °	Hg.	20.5 °	Hg. Hy.		Hy.	18.5 °	Hg.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
b. Die bei Joanne als Säuren und Basen angegebenen Bestandtheile der Analyse geben zusammengerechnet ein Resultat, welches der Beschreibung des Wassers nicht entspricht. Druckfehler nicht wahrscheinlich, es sei denn, dass die Zahlen für Schwefelsäure und Kohlensäure verwechselt sind.
c. Salpetersaures Bleioxyd.
d. Nur Schwefelnatrium soll das Wasser enthalten.
e. Beide Quellen enthalten noch Chlornatrium und schwefelsaures Natron in nicht angegebener Menge.

	Cannstatt, Württemberg.				Caprifico di Valaspra, Toscana.		Capvern, Frankreich, Hautes Pyrénées.				Carballino, Spanien, Orense.		Carballo, Spanien, Coruña.	
	Wiesenquelle.		**Zollersche Karlsquelle.**		**Acqua Bolle.**		**S. Bouridé.**		**S. Hount-Caouda.** b				**Wärmste Q.**	
	Morstatt 1834.		Morstatt 1832.		Giulj.		Garrigou 1875.		Garrigou 1875.		Casares.		Casares.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	d 2.93	d 2.93	e 0.737	0.737
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0015	0.0015	0.036	0.036	—	—	—	—
	24.740	6.809	20.067	—	6.323	—	0.064	—	0.023	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	1.360	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	17.012	—	19.037	—	7.204	—	0.060	—	0.022	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0008	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.253	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.167	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.060	0.060	0.029	0.029	—	—	—	—
	7.161	15.256	4.232	15.868	—	—	0.029	—	0.055	0.015	—	—	—	—
	2.745	2.745	3.295	3.295	—	—	2.090	2.090	2.625	2.625	—	—	—	—
20	7.936	—	11.312	—	—	—	4.612	—	7.769	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.204	—	0.187	—	—	—	0.0068	0.004	0.004	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0006	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	2.725	? 2.214	6.806	—	—	—	—
	—	14.456	—	13.455	—	8.110	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.038	1.872	—	—	—	—	—	—	—	—
	13.685	—	16.275	—	24.394	—	1.935	—	—	—	—	—	—	—
	0.215	—	0.197	—	0.477	—	0.0072	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.0006	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.006	0.006	0.087	0.087	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	0.058	—	0.029	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.092	—	0.058	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.376	—	5.849	—	2.610	—	3.188	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0003	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	2.160	—	9.152	—	1.187	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
									c 0.0004	c 0.0004				
	56.482	56.482	55.378	55.378	32.592	a 32.607	8.8636	8.8627	12.8714	12.8704	2.93	2.93	0.737	0.737
	17.1 °	Hg.	16.5 °	Hg.	15 °	HP.	19.3 °	Jo.	24.2 °	Jo.	35 °	Rb. 99	36 °	Rb. 101

Ort		Carballo, Spanien, Coruña.		Carratraca, Spanien, Malaga.		Casa del Campo, Spanien, Madrid.		Casale, Toscana.	
Name der Quelle		Arqueta.							
Analytiker		Casares.		Salgado 1860.		Moreno 1842.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.158	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	a 0.928	a 0.928	—	0.230	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	0.124	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.354	—	0.152	—	54.488	54.488
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.338	—	0.144	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.292	0.292	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.055	—	0.347	0.160	8.866	8.866
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	1.490	1.509	—	—	93.187	93.187
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.034	—	0.200	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.0019	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.391	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.151	0.128	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	3.470	—	1.907	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.036	—	0.210	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.002	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	0.0063	0.0063	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	0.028	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.056	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.082	—	0.669	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	2.158	—	1.052	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.083	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.169	0.169	—	—
		0.928	0.928	6.0423	6.0422	2.785	2.785	156.541	156.541
		30 °?	Rb. 101	18.75 °	Hg. Jo.	15 °	Rb. 460		HP. b

a. Noch Chlornatrium und schwefelsaures Natron.
b. Bei HP. sind dieselben Mengen für 100 (!) Theile Wasser angegeben.
c. Vielleicht gleichbedeutend mit Pisa.
d. Schwefelsaure Thonerde.

	Casa nuova, Toscana.		Casares, Spanien, Malaga.		Casa Stronchino, Toscana.		e Casciana, Italien, Pisa.						Casciani, Toscana, Val d'Elsa.	
							Acqua acidula.		**Acqua del Pozzetto.**		**Bagno d'Aqui oder a Acqua.**			
	Giulj.		Ayuda.		Giulj.		Targioni-Tozzetti 1852.		Targioni-Tozzetti 1852.		Orosi 1872.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.940	0.940	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.387	0.387	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.466	0.466	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.371	—	—	—	440.819	440.819	12.645	—	2.688	—	0.260	—	43.938	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.123	1.278	0.178	—	33.487	33.487	—	—	—	—	—	—	0.608	—
	—	2.798	—	0.208	44.427	44.427	—	11.996	—	1.961	—	0.248	—	42.396
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.472	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.313	—	—	—	—	8.285	—	—	2.266	0.260	—	—	11.168
	2.589	1.130	0.509	0.735	—	—	—	7.001	15.883	15.883	3.016	3.016	11.215	11.982
20	0.418	—	0.357	—	—	—	—	—	2.170	—	17.439	—	12.379	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.909	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.909
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.059	—	—	—	—	—	—	—	8.367	—	—
	—	4.220	—	—	—	—	—	24.023	—	0.838	—	—	—	44.570
	—	—	—	—	—	—	12.695	5.227	—	—	—	—	—	—
	3.190	—	0.595	—	—	—	27.020	—	16.354	—	3.457	—	48.805	—
	0.957	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.957	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.104	—	—	—	0.391	—	0.090	—	0.817	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.784	—	0.180	—	0.500	—	—
	—	—	—	0.198	—	—	—	—	—	—	—	1.084	—	—
	—	—	—	0.179	—	—	—	4.452	—	6.264	—	7.882	—	2.672
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.181	—	0.871	—	—	—
40	—	—	—	0.364	—	—	—	7.552	—	9.502	—	2.113	—	4.205
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.397	0.397	—	—
											—	d 2.908		
	11.648	11.648	1.743	1.743	520.526	520.526	61.036	61.035	37.366	37.366	26.517	26.515	117.902	117.902
	15 °	HP.	16.9 °	Rb. 398. HP.	12.5 °	HP. S.	18 °	Schv.	24 °	Schv.	35 °	Schv.	15 °	HP. S.

Ort		San Casciano, Toscana, Siena.							
Name der Quelle		Bagni di San Antonio, Acq. inferiore.		Acq. superiore.		Bagno d'Apollo.		Bagno Bassolo.	
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.388	—	1.388	—	2.776	—	1.388	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	1.040	—	1.040	—	1.388	—	0.346	—
Chlorcalcium	$CaCl$	0.694	3.226	0.694	3.226	0.694	4.950	1.040	2.762
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.086
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.200	—	0.560	—	0.560	—	0.435
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.040	—	1.040	—	1.040	—	1.388	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.909	—	0.453	—	0.453	—	0.909
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.780	—	1.780	—	3.561	—	1.689
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	1.189	—	0.806	—	1.274	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.995	—	8.500	—	15.994	—	14.995	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.957	—	0.477	—	0.477	—	0.957	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.037	—	2.456	—	4.500	—	5.533
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.772	—	3.858	—	7.070	—	8.699
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		15.114	15.113	13.139	13.139	22.369	22.368	20.114	20.113
		38.75 °	HP. S.	42.5 °	S.	35 °	S. HP.	38.75 °	S. HP.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.21.

San Casciano, Toscana, Siena.

	Bagno della Ficoncella.		Bagno di S. Giorgio.		Bagno di S. Giovanni.		Bagno grande.		Bagni di S. Lucia.		Bagno di S. Maria.		Bagno nuovo.	
	Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.040	—	1.388	—	3.122	—	0.694	—	1.040	—	1.388	—	1.734	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.694	—	0.694	—	1.388	—	0.346	—	0.694	—	0.346	—	0.694	—
	0.346	2.144	1.040	2.451	1.040	4.906	0.346	1.409	1.040	2.839	0.346	1.350	0.346	2.803
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.472	—	0.472	—	—	—	—	—	0.472	—	—
	—	—	—	0.335	—	0.335	—	—	—	—	—	0.335	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.210	—	—
	—	0.560	—	—	—	0.612	—	0.255	—	0.612	—	0.435	—	0.255
20	1.040	—	—	—	0.694	—	0.694	—	0.694	—	0.694	—	0.694	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.453	—	—	—	—	—	0.453	—	—	—	—	—	0.453
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.334	—	1.780	—	4.004	—	0.890	—	1.334	—	1.558	—	2.224
	—	0.336	—	0.933	—	1.221	—	0.192	—	0.282	—	—	—	0.661
	6.997	—	6.997	—	16.992	—	6.494	—	11.994	—	11.002	—	8.500	—
	0.477	—	0.957	—	0.957	—	0.477	—	—	—	0.957	—	0.477	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.243	—	2.009	—	4.942	—	2.275	—	4.042	—	4.057	—	2.351
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.525	—	3.116	—	7.720	—	3.576	—	6.354	—	6.336	—	3.698
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	10.594	10.595	11.076	a11.096	24.193	a24.212	9.051	9.050	15.462	15.463	14.733	a14.753	12.445	12.445
	42.5 °	S. HP.	41.25 °	HP. S.	37.5 °	HP. S.	42.5 °	HP. S.	27.5 °	HP. S.	46.25 °	HP. S.	42.5 °	HP. S.

Ort		San Casciano, Toscana, Siena.		Casiola, Toscana.		Castañar de Ibor, Spanien, Cácer.		Castel Doria, Sardinien, Sassari.	
Name der Quelle		**Bagno della Testa.**				**Fuente de Loro.**			
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Moreno 1825.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.303	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.695	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	1.388	—	3.470	1.848	3.08	0.87	33.050	31.437
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	0.346	—	2.082	2.082	—	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	0.346	1.350	—	1.539	—	—	13.850	15.379
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	1.69	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.472	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.335	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.210	—	—	1.69	4.38	—	0.518
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.435	—	—	9.33	9.33	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.694	—	—	—	—	—	1.875	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	4.12	4.12	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.812
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.559	—	0.745	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.995	—	1.998	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.957	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	0.625	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	1.254
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.665	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	5.720	—	0.784	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	0.160	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
						b 2.17	—		
		13.726	a13.746	7.853	7.853	20.39	20.39	49.400	49.400
		45 °	HP. S.	12.5 °	HP.	17.5 °	Rb. 227	73 °	Schv.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Frei und verbunden mit Kalk, Magnesia und Eisen.
d. Bei Hg., S. und HP. mehr oder weniger abweichend von Schv. und untereinander. HP. übereinstimmend mit Schultz, Heilquellen bei Neapel. Berlin 1837.

Castellamare di Stabia, Italien, Neapel.

	Sorg. acetosella o acidula.		Sorg. ferrata nuova.		Sorg. ferrata del Pozzillo.		Sorg. media.		Sorgente Muraglione.		Sorg. rossa ferruginosa.		Sorg. solfurea.	
	Sementini, Vulpes, Cassola 1833. d													
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.041
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.484	—	31.470	22.916	29.988	21.059	24.927	16.895	48.508	39.854	20.918	14.780	51.429	41.951
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.591	—	—	—	—	—	0.514	—	1.274	1.653	—	—	—	—
	—	5.894	—	8.114	—	8.469	—	8.219	—	7.767	—	5.823	—	8.990
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.205	5.597	0.027	4.109	0.028	—	4.238	—	—	2.668	0.018	2.716	1.310
	1.895	2.642	2.568	7.245	6.930	10.183	3.401	4.050	5.251	5.251	4.845	6.965	1.788	2.908
20	3.917	—	—	—	—	—	4.794	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.038	—	0.249	—	—	—	—	—	0.152	—	0.085
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.568	—	13.992	—	12.834	—	2.541	—	6.427	—	8.700	—	11.035
	—	—	4.990	—	3.471	—	—	—	0.514	—	2.259	—	1.196	—
	7.210	—	10.534	—	10.994	—	5.594	—	10.083	—	7.560	—	11.671	—
	—	—	0.040	—	0.262	—	—	—	—	—	0.160	—	0.090	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	c 0.854	—	c 1.178	—	c 1.204	—	c 1.350	—	c 1.920	—	c 0.810	—	c 1.040	—
	—	1.713	—	2.364	—	2.416	—	2.708	—	3.852	—	1.625	—	2.086
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.442	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.486	—	1.682	—	1.720	—	1.928	—	2.746	—	1.157	—	1.532
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.951	19.950	56.377	56.378	56.958	56.958	40.580	40.579	67.550	67.550	39.220	39.220	69.948	69.947
	14—17°	Schv.	13—14°	Schv.	14—15°	Schv.	15—18°	Schv.	16—18°	Schv.		Schv.	14—15°	Schv.

Ort		Castelletto Mascagni, Toscana.		Castelletto d'Orba, Italien, Piemont.		Castéra-Verduzan, Frankreich, Gers.			
Name der Quelle						**Grande Fontaine.**		**Petite Fontaine.**	
Analytiker		Giulj.		Brezé.		Filhol.		Filhol.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.457	—	—	—	0.0026	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	1.048	—	0.024	—	0.012	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	0.0056	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.036	0.036	0.041	0.041
Chlornatrium	$NaCl$	6.250	—	5.094	3.528	0.270	—	0.255	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	2.082	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	8.363	1.549	3.003	—	0.256	—	0.242
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.026	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.621	1.117	1.124	1.105	1.022
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	13.233	11.079	—	—	5.265	5.265	3.290	3.290
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.595	—	1.884	—	4.907	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	2.728	—	—	—	0.029	—	0.355
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	1.089	—	2.746
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	6.003	—	1.283	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	14.872	19.979	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	35.874	—	1.256	—	6.787	—	4.564	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	2.872	—	—	—	0.030	—	0.372	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.010	—	0.130	—	0.170	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.020	—	0.261	—	0.341
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	9.729	—	—	—	3.290	—	3.674
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.010	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	16.470	—	0.018	—	4.164	—	2.994
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.242	—	—	—	0.001	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.180	0.180	0.120	0.120
		a		b 0.010	—				
		75.640	75.641	8.524	8.523	15.7072	15.707	14.824	14.825
		16.25 °	HP.		HP.	23.5 °	Jo.	23.25 °	Jo.

a. Angegeben finden sich bei HP. 13.194 kohlensaures Ammoniak (!), angenommen ist dafür kohlensaure Magnesia.
b. Schwefel.
c. Bei Schv. sinnentstellende Druckfehler. Wohl gleichbedeutend mit Acq. seconda bei Simon.
d. Nach Sestini (Schv.) nur 0.279, weitere Angaben fehlen.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
g. Unterschwefligsaures Natron, $NaO.S_2O_2$.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.082.

	Castrocaro, Toscana.						Santa Caterina, Italien, Veltlin.		Cattenaja, Toscana.		Cauterets, Frankreich, Hautes-Pyrénées.			
	Sorg. Frassineti = Rio salso. c		Acqua prima = Sorg. Sassi (?). (Schv.)		Acqua tertia = Sorg. solfurea (?).		Acqua forte.		Acq. di Sta. Maria di Falciano.		S. du Bois chaude.		S. du Bois tempérée.	
	Becchi 1870.		Giulj.		Giulj.		Pavesi 1866.		Giulj.		Filhol und Reveil.		Filhol und Reveil.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	2.105	2.105	0.627	0.627	0.63	0.63	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.31	1.31	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	d 0.61	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.39	—	—	—	—	0.101	0.101	0.042	0.042
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.69	0.69	0.311	0.311	0.31	0.31	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	367.03	366.76	67.842	67.842	988.16	986.08	0.028	—	2.938	—	7.460	6.576	0.528	0.466
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	32.96	32.17	2.082	2.082	84.67	84.67	—	—	—	—	—	—	—	—
	27.89	29.07	4.165	4.165	140.10	140.10	—	0.027	—	2.069	—	0.333	—	0.058
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	1.30	—	—	—	0.472	—	0.332	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.423	—	0.335	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.297	0.297	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.433	—	—	—	0.368	0.368	0.492	0.360
	—	1.01	—	—	—	—	—	0.089	—	—	—	—	—	—
20	1.45	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	—	—	—	—	—
25	—	0.18	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.075
	—	—	—	—	—	—	0.023	0.858	10.689	14.459	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.717	1.621	4.107	4.107	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	7.963	—	15.994	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.209	—	0.957	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.072	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.14	—	—	—	—	—	0.293	—	—	—	0.283	—	0.058	—
	—	0.28	—	—	—	—	—	0.588	—	—	0.102	1.041	0.047	0.227
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.353	—	0.061	—
	—	—	—	—	—	—	—	3.083	—	5.176	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.305	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	—	—	5.148	—	8.088	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.120	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.93	0.93	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							—	e 1.017			g 0.028	g 0.028	g 0.025	g 0.025
	434.505	434.505	75.027	75.027	1214.48	1214.48	13.340	13.339	34.685	f 34.706	8.695	h 8.779	1.253	1.253
	12.5 °	Ksch. 1873.	12.5 °	S.	12.5 °	S.	10—12 °	Schv.	16.25 °	HP.	42 °	S.-L.	32 °	S.-L.

Ort		Cauterets, Frankreich. Hautes-Pyrénées. h							
Name der Quelle		S. de César.		Source des Espagnols.		S. Mauhourat.		Sources des Oeufs. f	
Analytiker		Filhol und Reveil.		Filhol und Reveil.		Byasson.		Filhol und Reveil.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.227	0.227	0.186	0.1865	0.0015	0.0015	0.047	0.047
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.178	—	0.706	0.237	0.072	—	0.790	0.494
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.038	0.038	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.169	—	0.444	—	—	—	0.280
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	0.054	0.109	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.079	0.079	0.088	0.087	—	—	0.102	0.098
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.0008	0.0008	0.0008	0.0008	—	—	0.004	0.004
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.155	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0007	—	0.0009	—	—	—	0.005
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	0.250	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	0.657	0.845	0.6488	1.144	0.935	1.155	0.735	1.049
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	0.451	0.272	0.470	—	—	0.111	0.297	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.011	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.147	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.450	0.450	0.482	0.482	0.033	0.033	0.481	0.481
		a0.020	a0.020	a0.020	a0.020	a0.098	a0.098	a0.030	a0.030
		b0.0004	—	b0.0005	—	c 0.260	d0.130	b0.0027	—
						—	e0.063		
		2.0632	2.0635	2.6021	2.6022	1.8965	1.8965	2.4887	2.488
		48 °	S.-L.	48 °	S.-L.	47.1 °	S.-L.	52.4 °	S.-L.

a. Unterschwefligsaures Natron, $Na\,O\,.\,S_2\,O_2$.
b. Schwefeleisen, $Fe\,S$.
c. Kieselsaure Thonerde.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Natronaluminat.
f. Mittel der 4 Quellen.
g. Ab Wasser 0.017.
h. Von 7 anderen Quellen ist nur Schwefelnatrium und unterschwefligsaures Natron angegeben (S.-L.).
i. Ab Wasser 0.048.
k. Silicate alcalin.

	Cauterets, Frankreich, Hautes-Pyrénées. h										Cauvalat-lès-le-Vigan, Frankr., Gard.		Cave, Toscana.	
	Pauze vieux.		Raillère, s. chaude.		Raillère, s. tempérée.		Rieumiset.		Petit St. Sauveur ancien.				Acqua del Bagno.	
	Filhol und Reveil.		Filhol und Reveil.		Filhol und Reveil.		Byasson.		Garrigou.		Henry.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.140	—	—	—
	0.133	0.138	0.153	0.153	0.094	0.094	—	—	0.146	0.146	0.205	0.526	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.779	0.476	0.598	0.277	0.565	0.162	—	—	0.371	—	0.600	—	2.855	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.288	—	0.305	—	0.280	—	—	—	0.028	—	0.569	—	2.709
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.068	—	—	—	0.196	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—	—	—
	0.098	0.089	0.467	0.015	0.596	—	0.043	0.030	0.142	—	4.571	1.729	0.176	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.437	0.586
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.372	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.254	—	0.336	—	—	—	0.098	—	4.172	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.613	0.049	—	—	—	—	—	3.848
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.057	0.897
	—	—	—	—	—	—	0.550	—	—	—	7.799	—	5.998	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.195	—	0.316	—	0.238	—	0.241	1.024	1.296	—	—	—
	0.456	0.776	0.081	0.813	0.086	1.030	—	0.476	0.508	0.099	—	k 2.600	—	—
	0.305	—	0.324	—	0.296	—	—	—	0.129	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.214	—	—	—	4.546	—	0.965
	—	—	—	—	—	—	0.0033	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	—	—	0.668	—	—	—	4.766	—	1.518
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.075	—	—
	0.464	0.464	0.350	0.350	0.350	0.350	0.154	0.154	—	—	1.000	1.000	—	—
	a 0.013	a 0.013	a 0.029	a 0.029	a 0.038	a 0.038	—	d 0.011						
	b 0.005	—												
	2.253	2.253	2.197	2.196	2.341	g 2.358	1.6013	1.602	1.577	i 1.625	19.983	19.983	10.523	10.523
	38°	S.-L.	39.4 °	S.-L.	34.6 °	S.-L.	16°	S.-L.	35 °	Jo.	15 °	Jo.	30 °	HP.

Ort		Cecinella, Toscana.		Cefalu, Sicilien.		Celentino, Italien. Trentino.		Celles, Frankreich, Ardèche.	
Name der Quelle						**Fonte nuova.**		**Bonne Fontaine.**	
Analytiker		Giulj.		Ferrara.		Manetti 1864.		Balard.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	3.408	—	1.470	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	5.690	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	4.115	10.765	—	—	—	1.974	—	1.395
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.151	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.704	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.513	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.770	0.770
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.544	—	0.231	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.725	1.066	0.855	—	—	—	0.045
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.360	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.453	—	0.029	—	0.413	—	0.190
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.168	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	11.236	15.796	3.678	5.638
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	5.829	0.340	0.567	1.166	1.166	0.823	0.773
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.975	—	1.058	—	2.776	—	10.339	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.477	—	0.030	—	1.899	—	0.200	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.177	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	—	—	0.159	—	0.070	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.319	—	0.140
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.494	—	0.412	—	0.083	—	3.317
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.054	—	0.058	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.350	—	0.505	—	0.162	—	5.312
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.070	0.070	—	—
				—	a 0.180				
		22.617	22.616	2.548	2.548	21.493	b21.519	17.581	17.580
		17.5 °	HP.	55 °	HP.		Schv.	15 °	Jo.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.
c. Doppeltkohlensaures Kali. Bei Joanne zwei Druckfehler.
d. Manganchlorür.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
f. Natriumsulfhydrat.

	Celles, Frankreich, Ardèche.		Cesalpino, Italien, Arezzo.		Cestona, Spanien, Guipuzcoa.				Cetona (Cettona), Toscana.		Challes, Frankreich. Savoyen.			
	Puits artésien.		**Acqua cetra.**		**Manantial de la bebida.**		**Manantial nueva.**		**Acqua del Pantano.**		**Grande source.**		**Petite source.**	
	Balard.		Boldi 1871.		Salgado 1843.		Zavala 1859.		Giulj.		Willm 1878.		Willm 1878.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.124	0.124	0.080	0.080
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.038	0.038	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.756	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.487	—	1.753	—	48.687	25.217	52.222	33.154	0.742	—	1.554	—	0.232	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	1.247	—	—	—	—	—	—	0.364	—	—
	—	1.974	—	1.317	—	23.723	—	18.091	—	0.704	—	0.857	—	0.221
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.154	—	—
15	—	—	—	0.214	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.150	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.453	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	15.652	0.250	21.660	1.601	2.500	0.638	0.339	1.557	1.208
	—	0.252	—	—	9.640	11.215	3.140	3.140	3.940	3.940	—	0.252	—	0.295
20	—	—	—	—	16.776	—	21.128	—	5.314	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.076	—	—	—	—	—	—	—	0.453	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.365	—	2.139	—	—	—	—
	8.664	9.721	15.710	17.351	—	11.334	—	—	—	—	8.422	10.173	1.622	1.722
	0.929	0.661	20.985	20.985	—	—	—	—	—	—	0.756	—	0.314	—
	13.032	—	11.828	—	13.036	—	1.116	—	6.941	—	1.112	—	1.908	—
	0.080	—	0.428	—	—	—	—	—	0.477	—	—	—	—	—
30	—	—	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	2.066	2.066	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.350	—	0.250	—	0.922	—	0.759	—	—	—	0.227	—	0.232	—
	—	0.702	—	0.501	—	1.850	—	1.523	—	—	—	0.455	—	0.465
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.071	—	3.934	—	—	—	—	—	4.532	—	—	—	0.630
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.104	—	0.059	—	—	—
40	—	6.896	—	6.518	—	1.318	—	0.682	—	4.504	—	0.174	—	1.325
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	c 1.398	—	d 0.024					—	a 0.346	f 3.594	f 3.594	f 0.059	f 0.059
	25.751	25.751	50.985	c 50.994	90.308	90.309	80.681	80.681	19.119	19.118	16.524	16.524	6.004	6.005
	25 °	HP.	17 °	Schv. 94	33.2 °	Rb. 339	30.9 °	Hg. Rb. 340	15 °	HP. S.	9.5 °	Jo.	8 °	Jo.

	Ort		Chamalières, Frankreich, Puy-de-Dôme.		Chamounix, Frankreich, Savoie.		Champ-Olivier, Schweiz, Freiburg.		La Chapelle-Godefroy, Frankr., Aube.	
	Name der Quelle		Mittel von St. Martin und St. Victor.							
	Analytiker				Morin.		Chodsko.		Salvaterre.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.033	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.446	0.522	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.029	1.644	—	—	—	0.055	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	15.896	0.908	0.111	—	0.102	—	—	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	4.619	—	—	0.030	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	7.618	—	0.106	—	0.092	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	? 14.63
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.887	—	0.056	0.056	0.064	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	1.192	1.485	1.418	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.429	0.111	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.372	—	0.072	—	0.101	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.032	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	8.388	26.064	0.022	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	6.230	—	—	—	0.021	0.400	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.890	—	1.354	—	4.575	—	? 52.27	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.390	—	0.078	—	0.106	—	? 41.79	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.034	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(Si O_3)$	0.120	—	0.036	—	0.142	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.241	—	0.072	—	0.107	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.170	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.473	—	1.652	—	? 20.33
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.073	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.172	—	0.884	—	2.612	—	54.92
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	4.18
	Wasser	$HO.$	—	—	—	0.018	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.038	0.038	—	—
							—	a 0.244		
			42.830	42.830	3.621	3.621	5.614	5.614	b 94.06	b 94.06
				Ksch. 1878.		S.	9.35 °	M.-A.		HP.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Selbst für 100000 Theile noch unwahrscheinlich hoch.
c. Natronaluminat.
d. Bei HP. Eitner. Dort auch Chlorcalcium für Chlormagnesium.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

	Charbonnières, Frankreich, Rhône.		Charlottenbrunn, Schlesien.				Charlottenburg, Preussen.		Château-Gontier, Frankr., May.		Châteauneuf, Frankreich. Puy-de-Dôme.			
			Charlottenq.		**Elisenq.**						**Bain Auguste.**		**Buvette des grands bains chauds.**	
	Glénard.		Beinert.		Beinert.		Bergemann. d		Henry 1849.		Lefort 1855.		Lefort 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.080	—	0.120	—	0.018	—	3.957	—	2.004	—	4.49	0.86	3.74	0.64
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.028	—	—	—	—	0.419	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.044	—	0.017	—	0.005	—	4.243	—	1.902	—	3.44	—	2.94
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.078	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.143	—	0.049	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.75	—	5.93	2.27
	—	—	0.181	—	0.191	—	—	—	1.000	—	0.40	1.68	—	—
	—	—	—	—	—	0.081	0.582	0.256	5.200	4.970	—	1.95	—	2.00
20	—	—	—	—	—	—	0.364	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.195	—	0.102	—	0.820	—	1.362	—	0.31	—	0.21
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.170	—	2.758	2.442	0.980	0.730	—	4.823	—	3.202	18.65	18.99	17.90	16.65
	0.060	0.023	1.051	1.051	1.600	1.515	—	0.912	—	0.247	2.09	—	2.13	—
	0.500	—	4.162	—	3.550	—	6.182	—	6.561	—	4.48	—	3.80	—
	0.410	—	0.345	—	0.107	—	0.862	—	1.434	—	0.32	—	0.22	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.220	—	0.270	—	0.195	—	0.104	—	0.174	—	1.22	—	1.15	—
	—	0.059	—	0.542	—	0.391	—	0.209	—	0.349	—	2.45	—	2.31
	—	0.363	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.090	—	—	1.610	—	1.378	—	0.412	—	1.590	—	—	—	—
	—	—	0.030	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.657	—	2.920	—	2.432	—	0.796	—	2.750	—	1.74	—	1.64
	—	0.041	—	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.230	0.230	0.130	0.130	0.339	0.339	—	—	—	—	—	—
	—	c 0.172									—	c 4.98	—	c 6.21
	1.530	1.530	9.147	9.148	6.775	6.774	12.809	12.810	16.373	16.372	36.40	36.40	34.87	34.87
		Jo.	7.6 °	Hf. HP.	7.6 °	Hf. HP.		S.	7 °	Jo. HP.	28 °	Hg.	36.6 °	Hg.

Ort		Chateauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme.							
Name der Quelle		Piscine des grands bains chauds.		Bain tempéré César.		Chambon-Lagarenne.		La Chapelle.	
Analytiker		Lefort 1855.		Lefort 1855.		Salneuve 51.		Truchot 1878.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.81	—	—	—	—	—	1.95
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.95	—	4.51	1.27	5.11	—	4.37	—
Chlorlithium	$LiCl$	a 0.30	0.30	—	—	—	—	0.31	0.31
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.41	—	3.08	—	—	—	2.69
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	? 3.89	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	5.15	—	5.26	—	—	—	4.28	2.01
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.50	2.13	0.41	2.09	5.44	—	0.96	0.44
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.91	—	2.00	—	3.07	—	1.80
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.33	—	0.26	—	1.90	—	0.25
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	17.41	18.30	17.42	16.85	2.36	11.00	24.48	27.35
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.04	—	2.12	—	4.00	0.73	1.92	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.14	—	4.01	—	9.41	—	3.50	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.34	—	0.27	—	2.00	—	0.26	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	1.01	—	1.21	—	1.50	—	1.35	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.03	—	2.43	—	3.01	—	2.71
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	3.66	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	? 1.50	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.44	—	1.72	—	4.03	—	1.92
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	b 3.18	—	b 5.51	—	c 0.02		
		33.84	33.84	35.21	35.21	31.32	31.31	41.43	41.43
		38 °	Jo.	36 °	Hg.	18.5 °	Hg.		Jo.

a. Nach Truchot (Jo.).
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Unzuverlässig, da für schwefelsaures Natron angegeben ist Schwefelnatrium, für Chlornatrium 81.75, für Chlorlithium 80.30!

Châteauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme.

	Chevarier.		Saint-Cyr.		Desaix.		Julie.		Lacroix-Morny.		Petit Moulin.		Pavillon-Champfleuret.	
	Lefort 1855.		Truchot 1878.		Lefort 1855.		Lefort 1855.		Lefort? Truchot?		Lefort 1855.		Lefort 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.55	—	—	—	1.64	—	0.06	—	1.77	—	1.85	—	4.82	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.51	—	1.73	—	2.84	—	4.05	0.92	0.36	—	6.59	1.90	—	—
	—	—	0.28	0.28	—	—	—	—	0.30	0.30	—	—	a 0.25	a 0.25
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.86	—	—
	—	1.64	—	1.64	—	3.91	—	3.02	—	1.66	—	3.66	—	3.58
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.28	—	4.68	—	3.06	—	5.42	—	1.54	—	2.86	—	4.78	—
	—	0.65	0.27	1.27	—	0.98	—	1.97	—	—	—	1.79	—	—
	—	0.95	—	1.95	—	1.15	—	1.80	—	0.69	—	—	—	3.19
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.095	—	0.54	—	0.17	—	0.35	—	0.47	—	0.59	—	0.15
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.24	9.32	17.29	15.78	20.40	20.51	18.27	17.10	10.64	11.12	14.17	16.22	25.17	22.92
	1.01	—	2.08	—	1.21	—	1.91	—	3.56	2.83	2.48	—	4.35	0.93
	2.28	—	4.16	—	5.16	—	3.91	—	7.06	—	4.75	—	7.50	—
	0.10	—	0.57	—	0.18	—	0.36	—	0.50	—	0.62	—	0.16	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.78	—	1.10	—	1.03	—	1.26	—	—	—	0.85	—	0.92	—
	—	1.56	—	2.21	—	2.07	—	2.53	—	—	—	1.70	—	1.85
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.06	—	0.80	—	0.03	—	—	—	1.90	—	—	—	1.11
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.22	—	2.81	—	1.50	—	1.80	—	2.98	—	1.21	—	3.08
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	b 4.26	—	b 4.89	—	b 5.19	—	b 5.75	—	b 3.79	—	b 5.25	—	b 10.89
	19.75	19.755	32.16	32.17	35.52	35.51	35.24	35.24	25.73	25.74	34.17	34.18	47.95	47.95
	25.4 °	Hg.		Jo.	15 °	Hg.	36 °	Hg.		d Ksch. 1877.	18.5 °	Hg.	16 °	Jo. Hg.

Ort		Châteauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme.							
Name der Quelle		Pyramide.		Buvette du petit Rocher.		Piscine du petit Rocher.		Rotonde.	
Analytiker		Lefort 1855.		Lefort 1855.		Lefort 1855.		Lefort 1855.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.91	—	1.57	—	—	—	2.33	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.61	—	1.60	—	3.40	0.10	1.93	1.68
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.10	—	2.69	—	3.13	—	1.97
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	5.94	—	3.32	—	4.09	—	3.62	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	1.85	—	0.94	0.95	2.14	—	1.09
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.22	—	1.18	—	1.64	—	1.36
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.40	—	0.40	—	0.21	—	0.27
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	21.82	21.84	9.72	8.35	12.69	13.34	17.56	14.41
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.37	—	1.26	—	1.75	—	1.45	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.42	—	5.35	—	4.08	—	2.57	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.42	—	0.42	—	0.22	—	0.28	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	1.09	—	1.00	—	0.95	—	0.95	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	2.19	—	2.01	—	1.91	—	1.91
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.43	—	0.73	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.26	—	2.56	—	1.36	—	1.36
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 7.30	—	a 5.39	—	a 4.30	—	a 6.64
		42.58	42.59	24.24	24.25	28.13	28.13	30.69	30.69
		25 °	Hg.	21.7 °	Hg.	29.7 °	Hg.	31.9 °	Hg.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Phosphorsäure.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.

	Châteldon, Frankreich, Puy-de-Dôme.				Châtelguyon, Frankreich, Puy-de-Dôme.								Chaudes-Aigues, Frankr., Cantal.	
	Puits carré.		**Puits rond.**		**S. Deval.**		**S. du Sardon.**		**S. du Sopinet.**		**Source de la Vernière.**		**Bonde du Moulin.**	
	Beudant 1852.		Bouquet 1854.		Lefort 1864.		Truchot 1874.		Truchot 1874.		Truchot 1874.		Chevallier.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.080	—	—	—	24.265	—	22.434	—	22.680	—	22.368	—	1.386	0.486
	—	—	—	—	—	—	0.278	0.278	0.278	0.278	0.278	0.278	—	—
10	—	—	—	—	6.609	8.825	9.164	10.856	9.358	11.616	9.472	12.102	—	0.156
	—	0.077	—	0.15	—	20.174	—	19.306	—	18.876	—	18.149	—	0.538
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.206	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.087
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.039
	0.355	—	0.43	—	2.070	—	1.477	—	1.546	—	1.510	—	—	—
	0.061	—	—	0.03	—	—	—	—	—	—	—	0.371	—	—
	—	0.146	—	—	2.945	3.970	3.336	3.945	3.406	4.115	3.431	3.830	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.190	—	0.35	—	0.510	—	0.520	—	0.454	—	0.416	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.244	—	6.84	4.37	—	28.074	—	25.778	—	26.481	—	25.640	8.618	7.454
	1.640	1.483	3.67	3.67	8.666	4.587	4.424	1.493	4.213	0.411	3.974	—	0.210	—
	8.975	—	14.27	—	26.190	—	25.065	—	24.507	—	23.562	—	0.698	—
	0.200	—	0.37	—	0.537	—	0.547	—	0.478	—	0.438	—	0.110	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	? 2.645	1.846	1.17	1.17	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.620	—	1.00	—	1.254	—	1.234	—	1.075	—	1.095	—	0.951	—
	—	1.244	—	2.01	—	2.516	—	2.476	—	2.156	—	2.197	—	1.908
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.451	—	5.47	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.079	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	5.667	—	10.05	—	1.588	—	1.764	—	1.536	—	1.564	—	1.315
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065	0.065
	—	a 0.370	a 0.25	a 0.92	—	a 2.166	—	a 1.544	—	a 1.617	—	a 1.580		
	—	b 0.345												
	14.820	14.819	28.20	28.19	72.615	72.616	67.959	67.960	67.541	67.540	66.128	66.127	12.038	c 12.048
	12 °	Hg.	13.2 °	Jo. HP.	32.1 °	Jo.	32.2 °	Jo.	33 °	Jo.	27.5 °	Jo.	70-72 °	L.

	Ort		Chaudes-Aigues, Frankreich, Cantal.						Cheltenham, England, Gloucester.	
	Name der Quelle		Flegère.		Grotte du Moulin du Ban.		Par.		Cambrai = Fowlerq.	
	Analytiker		Chevallier.		Chevallier.		Blondeau.		Abel und Rowney 1848.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.180	0.180	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.200	0.200	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	0.721	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	1.439	0.544	1.407	0.513	0.715	—	0.173	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.160	—	0.156	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.522	—	0.530	—	0.646	—	0.195
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.026	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.091	—	0.089	—	—	—	0.332
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.042	—	0.040	—	—	—	0.199
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.068	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.667	0.278	—	0.055
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.290	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.027	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.019	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	8.607	7.336	8.618	7.446	7.322	7.339	0.729	0.662
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.215	—	0.210	—	0.309	—	0.949	0.949
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.677	—	0.688	—	0.868	—	5.281	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.120	—	0.114	—	0.020	—	0.569	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.085	0.085
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.993	—	0.952	—	0.539	—	0.095	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	1.992	—	1.910	—	1.081	—	0.191
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	1.956
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.010	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.374	—	1.316	—	0.744	—	3.117
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.060	0.060	0.060	0.060	0.100	0.100	0.036	0.036
									—	b 0.955
			12.111	a 12.121	12.049	a 12.060	10.930	10.930	8.706	c 8.732
				L.	60-62 °	L.	80.5 °	Jo.	18 °	L.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Kieselsäure nach Joanne, fehlt bei Schivardi.

	Cheltenham, England, Gloucester.								Chianciano, Italien, Siena.					
	Montpellier Nro. 7 (4 A). Starke Salzq.		Pittville.		Royal old Wells. Salzquelle.		Schwefelwasser.		Santa Agnese.		Casuccini.		Acqua santa.	
	Abel und Rowney 1848.		Abel und Rowney 1848.		Abel und Rowney 1848.		Abel und Rowney 1848.		Targioni-Tozzetti 1849.		Targioni-Tozzetti 1849.		Targioni-Tozzetti 1849.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.067	0.067	—	—	0.074	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.491	0.491	0.047	0.047	0.488	0.488	0.297	0.297	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.361	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	85.726	79.816	68.742	64.908	35.607	29.705	43.412	38.166	1.568	—	0.966	—	1.232	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	2.484	—	1.839	—	2.484	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.704	—	1.220	—	2.698	—	4.975	—	1.376	—	0.916	—	1.170
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.091	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.422	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.504	13.577	16.124	16.469	11.465	13.541	20.229	21.545	5.211	4.031	1.399	0.793	1.707	0.985
	1.751	—	—	—	1.755	—	9.888	9.888	5.017	5.017	4.777	4.777	5.375	5.375
20	—	—	—	—	—	—	1.394	—	9.649	—	7.653	—	11.009	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.149	—	0.621	—	1.026	—	1.255
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	6.014	—	2.470	—	5.547
	—	4.435	4.073	7.662	—	4.453	—	4.988	—	—	—	—	—	—
	1.481	—	2.479	—	1.478	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.509	—	1.584	—	3.503	—	4.983	—	13.137	—	20.076	—	22.723	—
	—	—	—	—	—	—	0.157	—	0.654	—	1.080	—	1.319	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.392	—	0.396	—	0.381	—	0.144	—	1.337	—	0.772	—	e 0.962	—
	—	0.786	—	0.794	—	0.764	—	0.289	—	2.682	—	1.549	—	1.930
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	8.387	—	10.497	—	12.779
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.035	—	0.783	—	0.287	—
40	—	0.560	—	0.566	—	0.544	—	0.206	—	8.388	—	12.862	—	14.612
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.627	2.627	0.551	0.551	1.854	1.854	2.406	2.406	0.288	0.288	0.168	0.168	0.205	0.205
											—	d 2.616	—	d 0.962
	107.548	107.547	94.418	94.417	56.605	56.605	82.934	82.933	36.896	36.895	37.674	37.674	44.819	44.820
	14°	L.	19.5°	L.		Hg.	14°	L. Hg.	39.18°	Schv.	32°	Schv.	28°	Schv.

Ort		Chianciano, Italien, Siena.		Chiclana, Spanien, Cadix.				Chitignano, Italien, Arezzo.	
Name der Quelle		Acqua della Strada.		Fuente amarga. b		Braque.		Acqua del Rio.	
Analytiker		Targioni-Tozzetti 1849.		Cortina 1871.		Cortina 1876.		Taddei 1858.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.648	—	0.0067	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	1.348	2.835	0.0073	0.0227	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.096	—	13.157	—	51.770	12.107	0.081	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	2.345	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.040	—	12.481	—	40.369	—	0.077
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.450
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.503	0.901	0.571	12.305	—	31.954	0.085	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	5.137	5.137	2.697	2.697	10.568	13.535	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	8.765	—	20.192	—	33.968	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.113	—	—	—	—	—	0.090
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	2.920	—	5.267	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	15.371	3.887	3.029
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	1.308	1.308
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	21.283	—	13.529	—	16.442	—	8.942	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.172	—	—	—	—	—	1.379	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.838	—	0.669	—	0.710	—	0.432	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.681	—	1.342	—	1.425	—	0.867
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	11.362	—	7.274	—	—	—	3.438
Thonerde	Al_2O_3	0.850	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	13.650	—	8.268	—	1.032	—	6.726
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.128
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.343	—	0.003	—	—
Organische Substanz	—	0.182	0.182	—	—	—	—	—	—
		—	a 2.839						
		40.826	40.825	52.811	52.812	115.8170	115.8187	16.114	16.113
		21 °	Schv.	18.5 °	Jo.	18 °	Jo.	14 °	Schv.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Angegeben sind $CaO.2CO_2$ 1.497 und $CaO.CO_2$ mit Magnesia 8.396. Angenommen ist ersteres als $NaO.2CO_2$.
c. Schwefelsaures Kupferoxyd.
d. Ab Kohlensäure 0,274.

	Chitignano, Italien, Arezzo.		Saint-Christau, Frankreich, Basses-Pyrénées.						Christenhofbad, Württemberg.		Ciciano, Italien, Siena.		Ciechocinek, Polen, Warschau.	
	Acq. Rondinelli.		S. des Arceaux.		S. du Pêcheur.		S. de la Rotonde (douce).						I.	
	Becchi 1861.		Filhol 1862.		Filhol 1862.		Filhol 1862.		Siegwart.		Giulj.		Lesinski.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	0.018
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.112	0.112	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	13.850	13.850
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026
	0.220	—	0.283	—	0.030	—	0.265	—	0.738	—	3.470	—	177.563	172.460
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.207	—	0.161	—	0.032	—	—	—	0.694	—	5.940	5.940
	—	0.208	—	0.511	—	0.216	—	0.290	—	0.701	—	4.104	0.047	4.082
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.631
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.436	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.140	—	—	—	—	—	—	—	0.225	1.120	—	—	—	5.125
	—	—	0.119	0.085	0.685	0.685	0.179	0.154	5.530	5.530	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	12.220	—	—	—	4.926	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—
	—	0.150	—	0.042	—	—	—	0.032	—	—	—	—	—	0.046
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	6.684	—	—	—	—
	0.580	1.011	—	0.183	—	—	—	0.205	—	—	—	4.451	—	0.537
	0.442	0.442	0.181	0.496	0.087	0.304	0.106	0.176	—	—	1.058	1.989	—	—
	7.589	—	2.153	—	3.384	—	1.940	—	6.617	—	11.001	—	0.023	—
	1.402	—	0.044	—	—	—	0.033	—	—	—	—	—	0.048	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.068	0.068
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.014	0.014	0.027	0.027	0.007	0.007	—	—	—	—	0.068	0.068
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.073	—	0.178	—	0.055	—	—	—	—	—	0.244	—
	—	—	—	0.146	—	0.032	—	0.110	—	—	—	—	—	0.489
	—	—	—	—	—	0.309	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.846	—	0.580	—	1.060	—	0.608	—	7.251	—	2.206	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.242	—
40	—	5.154	—	1.017	—	1.920	—	1.034	—	4.044	—	3.472	—	—
	—	0.125	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.195	0.195	—	—	—	—
			c 0.0035	c 0.0035			c 0.002	c 0.002						
	10.373	10.372	3.0775	3.0775	4.664	4.665	2.619	2.618	25.525	25.525	16.223	16.222	203.110	d 203.383
	12.5 °	Schv.	13.5 °	Jo.	13.5 °	Jo.	14 °	Jo.		HP.		S.		Ksch. 1871.

Ort		Ciechocinek, Polen, Warschau.						Cinciano, Italien, Val d'Elsa.	
Name der Quelle		II.		III.					
Analytiker		Lesinski.		Lesinski.		Kitajewski.		Targioni.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.009	0.009	0.005	0.005	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.025	0.025	0.037	0.037	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	18.390	18.390	41.760	41.760	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	218.450	215.848	442.550	440.715	7.935	7.274	0.302	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	3.550	0.538	30.540	22.255	—	0.297	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.765	—	9.681	—	0.280	—	0.286
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.313	—	0.098	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.006	—	0.016	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	1.335	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.658	0.610	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	3.812	—	10.474	0.376	—	0.334	0.450
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.797	—	11.775	—	0.204	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.363	—	0.113	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.007	—	0.018	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.423
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.082
Schwefelsäure	SO_3	—	1.617	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.266	—	0.153	—	1.033
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	2.637	2.511
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.290	—	0.101	—	0.147	—	6.653	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.445	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.087	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	1.260	1.260	0.629	0.629	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	1.370	—	0.857	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.749	—	1.719	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	2.443
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.512	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.178	—	—	—	—	—	3.840
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		250.511	250.510	528.897	a528.990	8.662	8.662	11.068	11.068
			Ksch. 1871.		Ksch. 1871.		HP.	15 °	HP.

a. Ab Kohlensäure 0.094.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Schwefelsaures Ammoniak.
g. Schwefelsaures Kupferoxyd.
h. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.180 Schwefelcalcium.

	Città di Castello, Italien, Umbria.						Civillina, Italien, Vicenza.		Civitavecchia, Italien, Rom.				Clermont-Ferrand, Frkr., P.d.Dôme.	
	Bagno Fontecchio.		Sorg. del coppo.		Sorg. del buon riposo.		Acqua Catulliana.		Ficoncella.		Terme Taurine.		St. Allyre.	
	Purgotti.		Purgotti.		Purgotti.		Bizio 1865.		Morichini.		Morichini.		Girardin 1841.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.149	—	—	—	—	—	—	—	0.426	—	0.381	—	—	—
	—	0.341	—	—	—	—	—	—	—	0.977	—	0.680	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.826	—	—	—	0.273	—	—	—	5.064	—	0.567	—	12.509	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.150	0.36	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.546	—	0.361	—	—	—	0.069	—	4.803	—	0.116	—	11.868
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.041	—	0.039	—	0.192	0.045	—	—	—	—	0.277	—	—
	—	0.022	—	0.021	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.121	0.121	—	—	—	—	—	—
	0.026	—	—	—	—	—	0.126	—	3.606	5.355	0.560	—	3.018	—
	—	0.022	—	—	0.105	—	8.005	8.005	3.647	3.647	0.395	0.395	—	1.092
20	—	—	—	—	—	—	8.801	—	2.400	—	0.197	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.133	25.122	25.122	—	0.811	—	0.009	—	1.846
	—	—	—	—	—	—	0.101	0.101	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	1.780	7.027	—	—	—	0.427	—	—
	6.620	6.812	—	—	—	0.163	—	—	—	1.970	—	—	6.855	16.595
	0.276	0.053	—	0.485	0.445	0.592	—	—	—	—	—	—	5.914	4.752
	0.709	—	3.33	—	6.700	—	—	—	13.173	—	0.122	—	23.530	—
	0.062	—	0.06	—	0.510	—	—	—	0.854	—	0.009	—	1.943	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.044	0.044
	—	—	—	—	—	—	0.073	0.073	—	—	—	—	—	—
35	0.097	—	0.11	—	0.075	—	0.316	—	0.329	—	0.004	—	? 3.900	—
	—	0.195	—	—	—	0.150	—	0.110	—	0.660	—	0.008	—	? 7.825
	—	—	—	0.210	—	—	—	0.496	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.014	—	2.605	—	3.353	—	3.686	—	—	—	3.158
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.508	—	1.734	—	4.178	—	—	—	7.364	—	0.079	—	10.532
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.075	—	—	—	—	—	0.011	—	0.225	—	0.112	—	—
	0.072	0.072	0.18	0.180	—	—	—	—	—	—	—	—	1.300	1.300
			b 5.42	b 5.420			e 7.750	e 7.750			—	h 0.132		
							f 0.137	f 0.137						
							g 0.038	g 0.038						
	8.837	8.837	9.46	c 9.464	8.134	d 8.143	52.415	52.413	29.499	29.498	2.235	2.235	59.013	59.012
	16 °	Schv.		Schv.		Schv.	14—15 °	Schv.	54 °	Schv.	45 °	Schv.	23.5 °	S.

	Ort		Clermont-Ferrand, Frankreich. Puy-de-Dôme.				Clifton, England, Gloucester.		Coëze (Coise), Frankreich, Savoie.	
	Name der Quelle		S. de Jaude.		S. des Roches.		Hotwell.		F. de la Saulce.	
	Analytiker		Nivet.		Lefort.		? (Herapath.)		Morin 1851.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.083	0.083
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	7.010	—	11.650	0.280	0.865	—	0.082	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.387	—	3.813	0.289	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	6.198	—	6.331	—	1.159	—	0.078
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.508	—	—	—	0.042	0.042
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.870	—	—	0.858	—	0.865	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.354	—	—	0.685	1.050	0.004	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	1.260	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_4$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.483	—	0.399	—	0.020	—	0.005
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	7.010	15.220	5.580	17.091	—	0.186	8.024	7.748
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.640	2.741	5.140	—	—	—	0.320	0.325
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.047	—	8.220	—	3.816	—	0.115	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.509	—	0.420	—	0.021	—	0.005	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.483	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.050	0.050	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.700	—	0.890	—	0.180	—	0.104	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.404	—	1.786	—	0.361	—	0.209
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	1.259	—	0.006
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.058	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.000	—	1.272	—	2.234	—	0.230
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.137	0.137
					a 1.542	a 3.120	—	b 0.465	c 0.151	c 0.151
									—	d 0.111
			27.786	27.787	35.000	35.000	7.599	7.599	9.142	9.142
			22 °	Hg.	18 °	Hg.	24.4 °	L. Jo.	12 °	Jo. Hg.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
d. Natronaluminat $3NaO.2Al_2O_3$.
e. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.056.
f. Eisenchlorür.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
i. Schivardi giebt alle Zahlen zehnfach höher.
k. Ab Kohlensäure 0.304.
n. Fluornatrium.

	Colberg, Pommern.								San Colombano, Italien, Bresc.		Colombano al Lambro, Italien. Mailand.		Comano, Tyrol, Judicarien.	
	Marktsoole.		**Münderfeld-soole.**		**Salinensoole.**		**Zellenberg-Soole.**		**Acqua della Busana.**				**Acqua della rogna.**	
	Bauk.		Heintz.		Bauk.		Bauk.		Grandoni 1833.		Pavesi 1872.		Manetti 1865.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.236	0.236	0.044	0.044
	0.436	0.436	0.506	0.506	0.406	0.406	0.488	0.488	—	—	0.315	0.315	0.004	0.004
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.993	1.993	2.193	2.193	2.241	2.241	2.308	2.308	—	—	—	—	—	—
	0.762	0.762	—	—	0.648	0.648	0.320	0.320	—	—	—	—	0.027	0.027
	330.034	324.854	401.336	401.107	436.369	434.797	398.334	393.200	—	—	70.977	66.805	1.646	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	0.018
10	14.492	14.492	16.884	16.884	21.497	21.497	18.561	18.561	0.666	—	3.251	2.397	—	—
	28.357	33.251	35.081	35.081	44.127	45.918	37.303	42.147	—	0.779	—	4.573	—	0.754
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.016	—	—	—	0.029	—	0.021	—	—	—	0.308	—	0.652
15	—	—	—	0.143	—	0.572	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.082	—	0.383	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.051	0.051
	—	2.914	—	—	—	—	—	3.565	—	—	—	—	0.155	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.865	0.896	0.150	1.231	0.620	0.664
20	3.157	—	—	—	2.196	—	3.465	—	—	—	1.226	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.398	—	—	—	2.377	—	0.052	—	1.229	—	—	—	0.054
	—	0.010	—	—	—	0.077	—	0.005	—	—	—	—	—	0.057
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.416	—	0.293	—	1.783	—	2.605	—	—	—	5.350	—	0.759
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.054	2.985	—	—	0.881	0.836
	3.010	—	—	—	—	—	2.621	—	2.149	—	4.637	—	3.830	—
	0.419	—	0.234	—	1.859	—	0.055	—	1.294	—	—	—	0.057	—
30	0.011	—	—	—	0.081	—	0.005	—	—	—	—	—	0.060	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.050	0.050
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.062	—	—	—	0.096	—	0.089	—	0.143	—	—	—	0.620	—
	—	0.124	—	—	—	0.193	—	0.179	—	—	—	—	—	1.244
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.273	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.312	—	—	—	1.109
	0.006	—	—	—	0.011	—	0.008	—	—	—	0.118	—	0.250	—
40	—	0.072	—	—	—	0.022	—	0.106	—	0.696	—	—	—	1.990
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.299	0.299	—	—	1.130	1.130
					f 1.380	—							n 0.084	n 0.084
	382.739	382.738	456.234	456.289e	510.911	510.943 g	463.557	463.557	7.470	i 7.469	80.910	k81.215	9.527	9.527
		Val.Hg.		Hg.		Val. Hg.		Val.Hg.	10 °	Schv.		Schv.	28.5 °	Schv.

Ort		Combe-Girard, Schweiz, Neuenburg.		Condillac, Frankreich, Drôme.		Contrexéville, Frankreich, Vosges.			
Name der Quelle				S. Anastasie.		Badeq.		Pavillon.	
Analytiker		Desfosse.		Henry 1852.		Henry 1853.		Debray 1864.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	1.500	—	1.400	—	0.047	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.029	0.029
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	1.423	—	1.328	—	0.045
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.154	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.069	0.069
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	2.303	1.890	4.915	—	2.353	2.062
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.330	—	—	0.630	0.630
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	11.149	—	11.230	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.024	—	0.047	—	0.067
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	9.302	—	6.735
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	1.076	0.310	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.076	0.076	0.350	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.773	—	17.150	—	10.936	—	4.462	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.441	—	0.025	—	0.050	—	0.070	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	1.284	—	b 3.100	—	0.150	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	2.576	—	5.758	—	0.301
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.439	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.435	—	5.951	—	7.965	—	6.338
Thonerde	Al_2O_3	0.040	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.548	—	11.184	—	6.710	—	2.764
Sauerstoff	O	—	0.044	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.110	0.110	0.075	0.075	—	—	—	—
		—	a 0.072						
		4.440	4.439	23.763	23.763	31.550	31.549	19.040	19.040
		10°	MA. HP.	13°	Jo.	10°	L. Hg.	11.5°	Jo.

a. Kalkaluminat $3\,CaO.2\,Al_2O_3$.
b. Mit Thonerde, Phosphorsäure und organischer Substanz.
c. Schwefelsaure Thonerde.

	Contrexéville, Frankreich, Vosges.		Cortézubi, Spanien. Vizcaya.		Courmayeur, Italien. Turin.						Crailsheim, Württemberg.		Cransac, Frankreich, Aveyron.	
	S. du Quai.				**Marguerite.**		**La Saxe.**		**Victoire.**				**Bézelgues.**	
	Henry 1853.		Lopez de Calle. 1850.		Gioanetti 1779.		Gioanetti 1779.		Picco 1840.		Mayer.		Rivot.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.414	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.950	—	—	—	—	—	—	0.083	0.083	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.600	—	1.482	—	2.779	—	2.707	—	1.064	—	0.132	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.043	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.519	—	1.406	—	2.637	0.072	2.690	—	0.454	—	0.125	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.446	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.300	0.300
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.748	0.748	0.043	0.043	—	—
	4 606	—	0.155	0.225	—	2.340	—	0.524	0.882	—	1.447	1.608	6.986	4.912
	—	—	1.770	1.770	5.817	5.817	—	0.055	7.161	7.906	3.092	3.092	8.400	8.400
20	10.962	—	0.813	0.003	8.990	—	0.564	—	—	—	10.842	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.047	—	—	—	0.980	—	—	—	—	—	0.186	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.860	0.860
25	—	9.019	—	0.438	—	3.454	—	—	—	—	—	6.189	0.231	1.399
	—	—	—	—	—	—	—	2.918	—	1.458	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.695	2.901	—	—	—	—
	11.432	—	0.968	—	14.867	—	6.264	—	19.570	—	6.889	—	—	—
	0.050	—	—	—	1.031	—	—	—	—	—	0.196	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	b 3.200	—	—	—	0.448	—	—	—	0.345	—	—	—	0.900	—
	—	5.702	—	—	—	0.899	—	—	—	0.692	—	—	—	1.806
	—	0.683	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.865	—	—	—	8.152	—	1.347	—	7.381	—	7.081	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.171	—	—	—	—	—
40	—	7.016	—	0.592	—	9.652	—	2.116	—	11.650	—	4.318	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.217	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
													c 1.168	c 1.168
	31.850	31.851	5.602	5.601	33.932	33.931	9.650	9.650	33.636	33.636	22.724	22.725	18.845	18.845
	10 °	Jo.	19 °	Rb. 401	21 °	Jo.	18.4 °	Jo. HP.	12 °	Schv. Jo.	10 °	Hg. Hy.		L.

Ort		Cransac, Frankreich, Aveyron.							
Name der Quelle		Le Crol.		Fraysse.		S. basse (douce) Richard.		S. haute (forte) Richard.	
Analytiker		Poumarède.		Poumarède.		Willm 1879.		Henry?	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.135	—	0.161	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.128	—	0.153	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	1.446	1.446	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	2.315	2.365	0.908	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.000	3.000	5.170	5.170	19.985	19.985	37.7	37.7
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.700	—	4.990	—	15.623	—	3.4	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	5.400	5.400	—	—	—	—	5.7	5.7
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	3.300	3.300	1.550	1.550	0.704	0.704	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.412	—	2.907	—	9.702	—	2.0
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.050	—	0.870	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.100	—	0.959	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.748	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.288	—	1.991	—	6.000	—	1.4
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 0.100 b 2.850	a 0.100 b 2.850	b 0.450 c 3.690	b 0.450 c 3.690	c 1.715 d 0.008	c 1.715 d 0.008	c 4.5	c 4.5
		15.350	15.350	18.350	18.351	41.420	41.420	51.3	51.3
			L.		L.	10—12°	Jo.	10—12°	e

a. Jodammonium.
b. Schwefelsaures Eisenoxyd.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Schwefelsaures Nickeloxydul.
e. Nach Prochnow, „Die schwefels. Eisenoxydulwässer. Muskau 1878".
f. Essigsaures Natron.
g. Val., HP. und Hg. haben viel höhere Zahlen, welche aber krystallisirtes schwefelsaures Natron bedeuten.
h. Kieselsaure Magnesia.
i. Manganchlorür.
k. Ab Wasserstoff 0.009.

	Craveggia, Italien. Novara.		Crucca, Insel Sardinien.		Cudowa, Preussen, Glatz.						Czako, Ungarn, Hont. Com.		Czarkow, Schlesien.	
	Acqua calda.		S. Abba Meiga.		Gasq.		Oberbrunneu.		Trinkq.					
	Regazzoni 1816.		?		Duflos 1850.		Duflos 1850.		Duflos 1850.		Marikowsky.		Zellner.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.183	—	1.220	—	0.938	—	1.207	—	—	—	0.114	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.331	—
	—	—	—	0.173	—	1.159	—	0.890	—	1.145	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.314
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.070	—	0.509
	—	—	—	—	0.049	0.049	0.037	0.037	0.052	0.052	—	—	—	—
	1.74	1.740	6.155	4.255	g 3.098	—	g 2.376	0.015	g 3.079	0.074	—	—	—	—
	—	—	—	0.765	—	2.288	—	1.761	—	2.232	—	—	—	—
20	0.50	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.064	—	0.380	—	0.268	—	0.354	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.037	—	0.028	—	0.036	—	—	—	—
25	—	0.294	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	3.016	3.212	12.270	14.870	9.435	11.198	12.138	14.625	1.227	—	—	—
	—	—	0.816	—	2.440	—	1.879	—	2.381	—	—	—	0.128	0.204
	0.72	—	0.986	—	7.294	—	5.589	—	7.157	—	4.582	—	0.734	—
	—	—	1.120	—	0.400	—	0.282	—	0.371	—	0.199	—	1.455	—
30	—	—	—	—	0.039	—	0.029	—	0.038	—	—	—	0.024	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.057	0.057	0.044	0.044	0.071	0.071	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.019	0.019	0.010	0.010	0.015	0.015	—	—	—	—
35	—	—	0.840	—	0.918	—	0.795	—	0.917	—	0.578	—	0.553	—
	—	—	—	1.685	—	1.842	—	1.595	—	1.840	—	1.010	—	0.121
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.143	—	0.601
	—	0.486	—	0.297	—	2.251	—	1.723	—	2.205	—	1.714	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.440	—	1.666	—	4.852	—	3.844	—	4.778	—	3.630	—	1.210
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	—	0.076
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.07	0.070	—	—	—	—	0.586	0.586	—	—	—	—	0.735	0.735
	f 0.25	f 0.250											—	h 0.293
													—	i 0.019
	3.28	3.280	13.116	13.117	27.804	27.804	22.000	21.999	27.426	27.427	6.586	6.587	4.074	k 4.082
	15 °	Schv.	23 °	Schv.	11.1 °	L. Hf.	11.1 °	Hf. HP.	11.1 °	L.	12.5 °	HP.		S.

Ort		Czigelka, Ungarn.		Dannemora, Schweden.		Daruvar, Slavonien.			
Name der Quelle		**Ludwigsq.**				**Antons-brunnen.**		**Johannisbad.**	
Analytiker		v. Kovacs 1862.		Oeberg 1870.		Wagner 1839.		Wagner 1839.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.259	0.259	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	0.017	0.017	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	39.521	35.473	0.005	0.005	0.043	—	0.043	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	1.807	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.328	—	—	—	0.041	—	0.041
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.034	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.236	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.125	—	0.033	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.037	0.037	0.032	0.032
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.126	—	—	—	0.330	—	0.321	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.319	0.310	0.327	0.319
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.135	—	—	—	0.094	—	0.055
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.070	—	0.055
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	108.048	112.264	0.098	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.439	—	0.133	0.133	0.123	0.133	0.053	0.064
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.724	—	0.803	—	2.559	—	2.091	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.501	—	0.094	—	0.099	—	0.058	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.074	—	0.058	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	4.079	4.079	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.041	0.041	—	—	0.142	0.142	0.176	0.176
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.458	—	0.079	—	0.470	—	0.410	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.919	—	0.081	—	0.333	—	0.325
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.074	—	0.580	—	0.474
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.277	—	0.699	—	0.567
Thonerde	Al_2O_3	0.013	—	—	—	0.044	—	0.055	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.532	—	0.600	—	1.650	—	1.334
Sauerstoff	O	—	—	—	0.009	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
						—	b 0.151	—	b 0.182
		157.209	157.232a	1.229	1.229	4.240	4.240	3.624	3.624
			Hg.AP.		Ksch. 1878.	46.9 °	L. HP.	42.5°	L.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
b. Schwefelsaure Thonerde.

	Daruvar, Slavonien.		Dax, Frankreich, Landes.		Deinach, Württemberg.									
	Schlammbad.		**Fontaine chaude.**		**Bachq.**		**Dächleinsq.**		**Dintenq.**		**Hirschq.**		**Wiesenq.**	
	Wagner 1839.		Serres 1869.		Fehling 1859.		Federhof.		Fehling 1859.		Fehling 1859.		Rampold.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.057	—	3.008	—	0.668	—	0.393	—	0.049	—	0.468	—	0.528	—
	—	—	—	—	0.052	0.052	—	—	—	—	0.050	0.050	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.055	—	2.854	—	0.633	—	0.372	—	0.025	—	0.405	—	0.500
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—	0.031	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	—	—	—
	0.038	0.038	—	—	0.324	0.324	—	—	0.147	0.147	0.200	0.200	—	—
	0.281	—	0.431	3.562	1.444	—	0.858	—	0.020	—	1.040	—	1.801	—
	0.353	0.305	1.913	1.913	—	1.129	—	0.711	—	0.017	—	0.855	—	1.476
20	—	—	3.339	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.090	—	—	—	0.101	—	0.018	—	—	—	0.030	—	0.058
	—	0.070	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.200	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	8.543	9.522	4.125	4.620	0.144	0.225	5.560	5.931	8.592	10.666
	0.148	0.197	—	—	2.773	1.568	0.789	0.032	0.238	0.224	3.345	2.432	2.138	0.565
	2.750	—	2.114	—	10.302	—	6.445	—	0.569	—	9.714	—	8.075	—
	0.095	—	—	—	0.106	—	0.019	—	0.243	—	0.032	—	0.061	—
30	0.074	—	—	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.142	0.142	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.522	—	0.226	—	0.577	—	0.376	—	0.105	—	0.545	—	0.208	—
	—	0.304	—	0.453	—	1.158	—	0.754	—	—	—	1.093	—	0.417
	—	0.708	—	—	—	—	—	—	—	0.200	—	—	—	—
	—	0.704	—	0.756	—	3.688	—	2.318	—	0.113	—	3.573	—	2.888
	0.044	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	0.012	—	—	—
40	—	1.741	—	1.292	—	6.616	—	4.178	—	0.444	—	6.364	—	4.832
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.024	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	b 0.151												
	4.504	4.505	11.031	11.030	24.805	24.806	13.005	13.003	1.522	1.522	20.966	20.964	21.403	21.402
	40 °	L.	60 °	Jo.	9.75 °	Hf. HP.	9.4 °	Hg. Hy.	11.7 °	Hg. Val.	11.25 °	Hf. HP.	9.9 °	L.

Ort		Demidowa-Petrowskoje, Russland, Mosk.		Deutsch-Altenburg, Oesterreich.		Deutsch-Kreuz, Ungarn.		Digne, Frankreich, Basses-Alpes.	
Name der Quelle		**Demidowq.**				**Sauerbrunnen.**		?	
Analytiker		Helm.		Würzler 1851.		Fresenius 1874.		Laurens.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.016	0.016	0.0001	0.0001	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.0023	0.0023	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	2.680	—	—	—	?	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	6.147	—	—	—	?
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.403	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.026	0.026	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	21.862	11.710	0.938	—	25.466	22.225
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.0008	0.0008	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	6.814	—	—	3.716	2.500
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	1.669	—	0.582	—	4.496
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.012	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.605	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.471	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.685	—	0.760	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	7.067	7.646	—	0.898	11.605	13.141
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.741	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.014	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.090	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.010	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.834	8.774	9.290	—	4.158
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	9.809	—	3.194	2.236	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.745	—	2.166	—	9.639	—	3.992	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.730	—	—	—	0.095	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.010	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.006	0.006	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.039	—	0.612	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.078	—	1.228	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.679	—	—	—	3.456	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.018	—	6.990	—	6.304	—	—
Sauerstoff	O	—	0.173	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	1.419	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		3.475	3.475	44.324	44.323	24.5422	24.5442	46.520	46.520
			S.	25—28°	L.	12.25 °	HP.Hg.		HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.0017.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Sollen laut brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Becker nicht mehr gebraucht werden.

	Dinan, Frankreich, Côtes-du-Nord.		Dizenbach, Württemberg.		Dober, Schlesien.		Doberan, Mecklenburg-Schwerin.						Dofana, Toscana, Val d'Arbia.	
							Bittersalzq. d		Schwefelq. d		Stahlq.		Acq. Borra.	
	Malaguti.		Gmelin.				Link.		Link.		Schulze 1863.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.313	0.313
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	? 3.578	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	? 8.209	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0594	—	—	—	0.236	0.236	—	0.130	—	0.158	—	—	—	0.155
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.3845	—	0.026	—	16.294	11.974	146.635	138.979	57.240	43.947	0.419	—	62.829	39.659
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.0972	—	—	—	—	23.549	12.577	17.167	17.911	—	—	—	—
	—	0.2449	—	0.025	—	3.430	—	19.988	—	11.624	—	0.209	—	21.865
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	—	—	0.151	—	—
15	—	0.0333	—	—	—	0.421	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0228	—	—	—	0.295	—	—	—	—	—	0.314	—	—
	0.1122	—	—	—	—	—	0.152	—	0.184	—	—	—	0.181	—
	—	—	0.125	0.125	—	0.134	—	—	—	—	—	—	20.330	32.536
	—	—	—	—	—	—	13.994	27.865	11.247	10.305	—	—	—	—
20	—	—	—	—	0.128	—	16.136	—	5.766	—	—	—	13.175	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0720	—	—	—	—	—	0.597	—	0.346	—	—	—	1.818
	—	0.0259	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.922	—	—	—	—
	0.4768	0.6592	—	0.033	—	5.185	—	9.189	—	—	0.847	1.145	—	16.832
	0.2778	0.1467	—	—	—	—	—	—	—	—	0.396	0.396	—	—
	0.3179	—	6.768	—	4.317	—	8.863	—	8.986	—	3.552	—	14.436	—
	0.1410	—	—	—	0.842	—	0.629	—	0.362	—	0.898	—	1.914	—
30	0.0273	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0014	0.0014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0007	0.0007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.1277	—	—	—	0.089	—	0.260	—	0.521	—	0.100	—	—	—
	—	0.2562	—	—	—	0.178	—	0.522	—	1.045	—	0.201	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.619	—	—	—	—	—	—	—	1.277	—	—
	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	0.058	—	—	—
40	—	0.1780	—	4.116	—	0.059	—	0.372	—	5.690	—	2.488	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.090	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.894	—	—	—	—
	0.0260	0.0260	0.024	0.024	—	—	1.146	1.146	0.336	0.336	0.409	0.409	—	—
	—	a0.1899									a 1.091	a 1.091		
	1.9527	b1.9542	6.943	6.942	21.915	c21.935	211.364	211.365	105.387	105.387	7.770	7.771	113.178	113.178
	13°	A. Ph. 1865.	8.75 °	HP. Hy.		Ksch. 1876.	7.5 °	Hg.	6.2–7.5°	H.	8.2 °	A. Ph. 116.	31 °	S. HP.

Ort		Dolaincourt, Frankreich, Vosges.		Dorfgeismar, Preussen, Cassel.		Dorna-Kandreny, Ungarn, Bukow.		Dorna-Watra, Ungarn, Bukowina.	
Name der Quelle								**Stahlq.** (aus 3 Quellen gemischt).	
Analytiker		Bouis.		Stucke.		Pluschk 1805.		Torosiewicz.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	12.430	11.400	1.823	—	0.564	—	0.008	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.978	—	1.730	—	—	—	0.008
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.352	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.252	—	0.286
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.645	1.479	1.354	—	—	—	0.065	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.140	5.374	5.952	—	—	0.098	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.717	—	—	—	0.193
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	6.665	6.946	—	2.185	10.045	7.598	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.150	—	4.797	4.181	—	—	0.188	0.293
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.270	—	7.358	—	12.834	—	2.675	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.755	—	0.719	—	1.021	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.500	—	0.651	—	1.302	—	0.237	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.003	—	1.306	—	2.612	—	0.064
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.391
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.988	—	4.991	—	0.850
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.714	—	4.052	—	9.676	—	2.124
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.082
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.156	0.156	—	—	0.103	0.103
		22.660	22.660	22.268	22.267	25.464	a25.481	4.395	4.394
		9.5 °	Ksch. 1875.	11.25 °	HP. Hg. S.		HP. S.	17.5 °	Brsch. b

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
b. Nach Denarowski, Dorna-Watra, Wien, 1868.
. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.118.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.057.
e. Nach Mittheilung des Besitzers.

	Dovadola, Italien, Florenz.						Drabo, Schweden.		Dresden, Sachsen.		Driburg, Westphalen.			
	Acqua Barboni.		Acqua del Rio sordo.		Acqua della rupe.				Brunnenbad z. Lämmchen.		Badeq.		Haupt-Trinkq.	
	Giulj.		Giulj.		Targioni-Tozzetti 1856.		Almén?		Geissler 1880.		Veltmann 1865.		Fresenius 1865.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	1.254	1.254	1.558	1.558	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.783	0.783	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.622	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.190
	—	—	—	—	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—	0.019	0.019
	6.284	3.116	582.479	582.479	680.550	679.784	0.071	—	0.021	—	1.076	—	0.736	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0035	0.0035
10	—	—	35.097	34.700	36.424	36.424	—	0.033	0.107	—	—	—	—	—
	—	2.232	27.776	27.776	40.281	40.281	—	0.006	—	0.145	—	1.021	—	0.526
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0009
	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—	—	—	—	—	0.0026
15	—	0.509	—	—	—	0.478	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.335	—	—	—	0.213	—	0.137	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.727	—	—	—	0.032	0.032	—	—	—	—	0.222	—
	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	0.026	3.953	5.257	3.611	3.831
	—	—	1.581	2.083	—	—	—	0.011	—	0.135	9.560	9.560	5.985	5.985
20	—	—	—	—	—	—	—	—	3.320	—	8.451	—	9.690	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.001	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.002	—	0.707
	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—	—	—	0.041
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.847	—	3.710	—	5.304
	2.993	7.058	—	—	—	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.099	0.047	—	—	—	—	—	—
	2.898	—	—	—	—	—	0.331	—	2.736	—	18.121	—	15.244	—
	0.957	—	—	—	0.608	—	0.392	—	—	—	1.055	—	0.744	—
30	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—	—	—	0.043	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	0.005
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.023	0.023	—	—	—	—	0.0057	0.0057
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.403	—	0.185	—	—	—	—	—	0.293	—
	—	—	—	—	—	0.809	—	0.094	—	—	—	—	—	0.588
	—	—	—	—	—	—	—	0.263	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.359	—	10.011	—	9.652
	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	0.001	—
40	—	—	—	—	—	0.334	—	0.460	—	1.672	—	11.654	—	9.752
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.039	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.134	0.134	0.140	0.140	—	—	—	—	—	—
	13.132	c13.250	648.914	648.914	760.741	760.7984	1.315	1.314	6.184	6.184	42.216	42.215	36.6502	36.6527
	8.7 °	HP.	16.2 °	HP.	16.2 °	Schv.	5—7 °	Ksch. 1878.	12.5 °	e	12.5 °	Hf. Hg.	10.7 °	HP. Hg.

Ort		Driburg, Westphalen.							
Name der Quelle		**HersterQ uelle.**		**Kaiser Wilhelms Badeq.**		**Kaiser Wilhelms Stahlq.**		**Satzer Schwefelq.**	
Analytiker		Fresenius 1865.		Carius 1875.		Carius 1875.		Ficker.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.0035	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.008	0.519	0.519
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.186	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.017	0.017	—	—	0.018	0.018	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.505	—	0.068	—	0.711	—	2.266	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.015	0.015	—	—	0.016	0.016	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.270	—	0.064	—	0.442	—	1.487
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.023	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0006	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0034	—	—	—	0.185	—	0.532
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.218	—	0.592	0.592	0.531	0.531	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.197	2.601	—	2.210	4.325	4.618	3.722	6.473
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	9.238	9.238	5.156	5.156	5.805	5.805	5.692	5.692
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	9.161	—	6.008	—	9.713	—	5.413	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.027	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0007	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.223	—	0.278	—	0.414	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.025	—	0.017	—	0.046	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	4.578	—	2.133	—	5.307	—	1.634
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.919	—	11.055	—	13.288	—	5.861	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.235	—	0.293	—	0.436	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.026	—	0.018	—	0.049	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.004	0.004	3.060	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0084	0.0084	—	—	0.013	0.013	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(Si\,O_3)$	0.185	—	0.186	—	0.241	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.371	—	0.373	—	0.484	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	9.321	—	5.733	—	8.946	—	3.758
Thonerde	Al_2O_3	0.0013	—	—	—	0.071	—	0.204	—
Kohlensäure	CO_2	—	9.872	—	6.928	—	8.387	—	3.583
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.002	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.530	0.530
				—	a 2.952				
		37.7574	37.7564	26.436	26.436	35.2205	35.222	24.207	24.208
		10.4 °	Fresen. Hf.		Ksch.81 Brsch.	9.4 °	Ksch.81 Brsch.	15 °	Hf. Hg.

a. Salpetersaurer Kalk.

b. Nach Mittheilung der Brunnenadministration. Soll nicht mehr gebraucht werden. Bei Helfft (neue Quelle) sind die schwefelsauren Salze als krystallisirte zu verstehen. Valentiner ganz abweichend.

. Nach Pharmazeutische Zeitung für Russland. 1867

d. Ab Kohlensäure 0.020.

	Driburg, Westphalen.				Druskeniki, Polen.						Dubogradsk, Russland. Poltawa.			
	Städtische Quelle.		Wiesenq.		Konstantin-Bassin.		Quelle Nr. 2.		Rot-nitschanka-Q.		Bitterwasser I.		Bitterwasser II.	
	Veltmann 1871.		Veltmann 1865.		Björklund und Casselmann 1867.						Giese.		Giese.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.060	0.060	0.032	0.032	0.064	0.064	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.169	—	47.707	42.506	46.035	41.143	17.154	14.500	3.82	—	4.91	—
	—	—	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	9.992	8.756	7.848	5.446	2.238	1.119	—	—	—	—
	—	—	—	1.927	25.611	31.707	14.395	21.629	14.769	18.030	—	3.63	—	4.66
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.104	—	0.227	—	0.172	—	0.453	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.60	7.600	1.117	3.377	—	—	—	—	—	—	7.00	11.08	7.35	11.79
	5.34	5.340	6.136	6.136	—	1.560	—	3.037	—	1.414	29.09	29.09	25.24	25.24
20	11.74	—	9.238	—	1.874	—	3.523	—	1.736	—	3.91	—	4.25	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.494	—	0.618	—	0.118	—	0.091	—	0.148	—	—	—	—
	—	—	—	0.156	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	6.646	—	3.753	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	6.016	—	5.669	—	2.677	—	0.58	—	1.60
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.74	—	8.031	—	5.930	—	5.664	—	2.395	—	6.26	—	6.91	—
	0.52	—	0.651	—	0.124	—	0.096	—	0.156	—	—	—	—	—
30	—	—	0.165	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.163	—	0.270	—	0.250	—	0.299	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.327	—	0 542	—	0.502	—	0.600	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	9.400	—	5.954	—	—	—	—	—	—	—	2.21	—	2.09
	—	—	0.040	—	0.087	—	0.066	—	0.173	—	—	—	—	—
40	—	7.460	—	5.358	—	0.164	—	0.188	—	—	—	3.48	—	3.28
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.30	1.30	0.32	0.32
	36.94	36.940	27.750	27.750	91.655	91.656	77.909	77.909	38.984	d39.005	51.38	51.37	48.98	48.98
		Val. 578.	11.25 °	b		c		c		c		HP. S.		HP. S.

Ort		Dubogradsk, Russland, Poltawa.				Dürkheim, Bayern, Pfalz.			
Name der Quelle		Glaubersalzwasser II.		Glaubersalzwasser I.		Altbrunnen.		Bleichbrunnen.	
Analytiker		Giese.		Giese.		Herberger.		Herberger.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.021	0.021	0.020	0.020
Brommatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.223	0.223	0.197	0.197
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.797	0.797	0.780	0.780
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.13	—	3.970	—	84.949	83.156	92.458	89.769
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	4.248	4.248	2.424	2.424
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.97	—	3.766	14.465	16.116	19.397	21.893
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.042	—	0.044
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	13.03	14.88	14.197	15.827	—	0.077	—	0.132
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	11.12	11.12	14.017	14.017	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.77	—	1.561	—	0.220	—	0.327	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.155	—	0.215
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.007	—	0.009
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.05	—	3.372	—	1.932	—	3.045
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.98	—	7.188	—	1.913	—	2.894	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.163	—	0.226	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.007	—	0.009	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.008	0.008	0.007	0.007
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.118	—	0.109	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.237	—	0.219
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.55	—	1.537	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.016	—	0.017	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.46	—	2.414	—	0.127	—	0.112
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.65	0.65	0.976	0.976	0.005	0.005	0.006	0.006
		35.68	35.68	41.909	41.909	107.153	107.151	118.871	118.872
			HP.		HP.	13.7 °	L.	13.18 °	Hg.HP.

a. Manganchlorür.
b. Ab Kohlensäure 0.072.
c. Ab Kohlensäure 0.026.
d. Chlorcaesium.
e. Chlorrubidium.
f. Bei Lersch 11.719 weniger, entsprechend 9.000 im Pfunde.

	Dürkheim, Bayern, Pfalz.												Dürrenberg, Preussen, Prov. Sachsen.	
	Eisen-säuerling.		**Engelbrunnen.**		**Fitzscher Brunnen.**		**Soolquelle.**		**Virgilius-brunnen.**		**Wiesen-brunnen.**			
	Schwarze.		Herberger.		Herberger.		Bunsen 1861.		Herberger.		Herberger.		Heine.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.023	0.023	0.011	0.011	—	—	0.024	0.024	0.010	0.010	—	—
	—	—	0.224	0.224	0.123	0.123	0.192	0.192	0.251	0.251	0.078	0.078	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.809	0.809	0.490	0.490	1.105	1.105	0.883	0.883	0.389	0.389	—	7.10
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.965	—	86.251	83.908	64.080	61.429	126.990	124.428	102.750	100.526	f 51.430	f 49.927	753.90	713.02
	—	—	—	—	—	—	0.391	0.391	—	—	—	—	—	—
10	—	—	4.832	4.832	3.716	3.716	4.093	4.093	4.986	4.986	0.818	0.818	12.50	—
	—	1.805	13.661	15.620	23.631	26.113	30.187	32.494	17.997	20.038	8.943	10.346	—	47.81
	—	—	—	—	—	—	0.081	0.249	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.047	—	0.209	—	0.026	—	0.005	—	0.055	—	0.019	—	0.23
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.032	0.032	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	8.30	—
	1.562	0.799	—	—	—	0.182	—	0.076	—	0.072	—	0.135	—	47.26
	0.176	0.440	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.68	21.48
20	—	—	0.259	—	0.317	—	—	—	0.220	—	0.210	—	56.86	—
	—	—	—	—	—	—	0.195	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.455	—	0.286	—	0.160	—	0.080	—	0.160	—	0.086	—	0.19
	—	0.028	—	0.003	—	—	—	—	—	0.007	—	0.004	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.635	—	2.778	—	3.210	—	3.202	—	2.515	—	1.719	—	2.02
	0.284	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.626	—	2.271	—	2.888	—	2.999	—	2.415	—	1.598	—	1.83	—
	0.479	—	0.299	—	0.168	—	0.084	—	0.168	—	0.091	—	0.20	—
30	0.029	—	0.010	—	—	—	—	—	0.007	—	0.004	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.060	0.060	0.008	0.008	0.006	0.006	—	—	0.012	0.012	0.005	0.005	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.284	—	0.094	—	—	—	0.004	—	0.107	—	0.026	—	0.20	—
	—	0.570	—	0.189	—	—	—	0.008	—	0.215	—	0.052	—	0.40
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.498	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.018	—	0.080	—	0.010	—	0.002	—	0.021	—	0.007	—	0.09	—
40	—	1.146	—	—	—	—	—	—	—	0.098	—	0.022	—	0.06
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.445	0.445	0.029	0.029	0.009	0.009	—	—	0.004	0.004	0.005	0.005	—	—
				a 0.005			d 0.0017 e 0.0021	d 0.0017 e 0.0021						
	8.960	8.960	108.850	b 108.923	95.449	c 95.475	166.3268	166.3268	129.845	129.846	63.614	63.615	839.56	839.57
		L.		L.		L. Hg. HP.		Hg. HP.	18.7 *	L. Hg. HP.		L. Hg. HP.		L.

Ort		Dürrheim, Baden.		Dumblane, Schottland.		Eaux-Bonnes, Frankreich, Basses-Pyrénées.			
Name der Quelle						Source d'Ortech.		Source vieille.	
Analytiker		Kölreuter.		Thomson.		Willm 1879.		Willm 1879.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.031	0.031	0.040	0.040
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.03	0.03	—	—	—	0.222	—	0.216
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.016	0.016	0.057	0.057
Chlornatrium	$NaCl$	2569.01	2555.06	43.024	37.429	2.931	1.322	2.772	1.256
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.007	0.007	0.005	0.005
Chlormagnesium	$MgCl$	5.60	5.60	0.322	0.322	0.020	0.020	0.012	0.012
Chlorcalcium	$CaCl$	9.18	22.41	23.373	28.681	—	1.359	—	1.276
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.259	—	0.252	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	13.25	—	6.795	0.210	0.620	0.274	0.676
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	14.32	—	6.508	—	1.568	—	1.401	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.82	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.811	—	0.713
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	3.89	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.00	—	—	—	0.104	—	0.173	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.92	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.670	—	0.625	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	1.344	—	1.254
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.063	—	0.106
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.220	0.220	0.210	0.210
						a 0.158	a 0.158	a 0.157	a 0.157
								b 0.080	b 0.080
		2602.06	2602.06	73.227	73.227	6.194	6.193	6.058	6.058
			S.		HP.	22 °	Jo.	32 °	Jo.

a. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

	Eaux-Chaudes, Frankreich, Basses-Pyrénées.						Ebeaupin, Frankreich, Loire-inférieure.		Ebriach, Kärnthen.		Echzell, Hessen.		Edemissen, Braunschweig.	
	Source Baudot.		**S. du Clot.**		**S. de l'Esquirette.**						**Sauerbrunnen.**			
	Filhol 1852.		Mialhe et Lefort 1866.		Mialhe et Lefort 1866.		Ducommun.		Damiani.		Hoffmann.		Du Ménil.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.087	0.087	0.088	0.088	0.090	0.090	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.126	—	0.112	—	—	—	—	0.160	1.927	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.150	0.216	0.898	0.206	0.890	0.218	0.055	—	5.781	—	17.786	6.101	0.322	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.414	0.074	—	—	5.606	6.288	—	—
	—	0.887	—	0.563	—	0.555	—	0.089	—	—	—	8.971	—	0.142
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.289	—	? 4.406	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.107
	—	—	—	—	—	—	—	0.779	—	? 2.555	—	—	—	0.073
	—	—	0.147	—	0.131	—	—	—	—	—	2.064	—	—	—
	0.889	1.495	0.861	0.432	0.861	0.416	—	—	2.890	—	—	—	0.059	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.060	—	0.050
20	0.581	—	0.439	—	0.445	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	? 2.910	—	0.460	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.567	—	0.573	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.495	—	—	—	—	—	0.072	22.922	33.388	—	13.598	7.580	8.005
	—	—	—	—	—	—	0.350	0.577	—	—	2.054	—	0.570	0.517
	0.536	—	0.266	—	0.248	—	0.115	—	24.356	—	11.646	—	1.766	—
	—	—	—	—	—	—	2.225	—	?10.363	—	0.484	—	0.208	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.573	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.026	—	0.550	—	0.546	—	0.111	—	—	—	—	—	0.022	—
	—	0.052	—	1.103	—	1.095	—	—	—	—	—	1.150	—	0.044
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	9.472	—	—	—	0.615
	—	—	—	—	—	—	0.111	—	? 1.732	—	—	—	—	—
40	—	0.038	—	0.163	—	0.152	—	1.096	—	14.444	—	0.818	—	0.980
	—	—	—	—	—	—	—	0.222	—	0.730	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.055	0.055	—	—	—	—	0.099	0.099
							—	c 0.183	—	d 0.138				
	3.269	3.270	3.249	3.248	3.211	3.211	3.436	3.436	68.044	68.043	40.373	40.373	10.626	e 10.632
	25.5°	L. Hg. HP.	36.25°	Jo.	31.5°	Jo.		S.		Hg. HP. S.	11.25°	JH.		S.

Ort		Edificio del Vetriolo, Toscana, Val di Cornia.		Egestorffshall, Hannover.		Ehrenbreitstein, Rheinprovinz.		Eilsen, Lippe-Schaumburg.	
Name der Quelle		Seewasser.		Soolq.				Augenbrunnen.	
Analytiker		Giulj.		Lenssen 1862.		Dobereiner.		Du Ménil.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.21	0.21	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.798	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	1.830
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	36.28	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	17.40	13.52	2532.30	2525.93	—	—	2.436	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	2.08	—	38.02	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	2.88	8.98	—	23.46	—	—	—	2.312
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	42.39	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	4.72	—	7.64	—	—	3.045	2.652
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.63	13.40	61.47	—	—	9.543	9.543
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	7.49	—	28.76	—	—	—	18.476	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	69.41	69.41	—	0.11	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	11.090
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.11	3.470	1.693	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	2.955	2.955	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	3.362	—	4.831	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.12	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.730	—	0.008	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	1.465	—	0.016
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	1.308	—	8.319
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	3.096	—	2.952
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.422
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 27.76	a 27.76						
		127.02	127.02	2655.20	2655.21	10.517	10.517	39.137	39.136
			S.		Hg.AP. 1863		HP.	11-12.5°	S.

a. Schwefelsaure Thonerde.

	Eilsen, Lippe-Schaumburg.						Eimbeck, Hannover.		Einöd, Kärnthen.		Eisenkappel, Kärnthen.			
	Georgen-brunnen.		**Julianen-brunnen.**		**Wiesen-brunnen.**						**Carinthia-Quelle I.**		**Carinthia-Quelle II.**	
	Schoof 1862.		Schoof 1862.		Schoof 1862.		Du Ménil.		Crantz.		Mitteregger 1880.		Mitteregger 1880.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.881	—	0.752	—	0.677	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	1.865	—	1.593	—	1.433	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.699	—	0.623
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.068	—	0.999	—	0.718	—	1.735	—	—	—	13.029	5.722	10.165	3.863
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.170	0.170	0.195	0.195
10	0.341	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.411	—	0.948	—	0.682	—	1.646	—	—	—	5.858	—	5.376
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.443	—	0.112
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.817	—	0.728	—
	—	—	0.207	—	0.510	—	0.195	—	4.500	4.500	7.215	2.390	6.073	1.923
	4.547	4.978	6.355	6.355	1.358	1.358	0.165	0.109	—	—	—	4.560	—	3.867
20	10.162	—	17.306	—	4.668	—	0.130	—	5.194	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.394	—	0.611	—	1.538	—	0.426	—	0.056	—	0.104	—	0.181
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	5.484	—	9.975	—	2.224	—	—	—	3.026	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	2.433	—	—	43.574	57.050	33.362	44.983
	—	—	—	—	—	—	—	0.059	—	—	4.864	—	4.125	—
	4.452	—	1.876	—	2.808	—	2.812	—	1.246	—	7.605	—	6.980	—
	0.415	—	0.643	—	1.619	—	0.448	—	0.059	—	0.110	—	0.190	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.509	0.509	0.347	0.347
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.844	—	0.925	—	0.898	—	—	—	—	—	0.409	—	0.348	—
	—	1.128	—	1.236	—	1.201	—	—	—	—	—	0.820	—	0.698
	—	0.538	—	0.590	—	0.571	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.497	—	5.856	—	1.284	—	0.316	—	2.624	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.170	—	0.043	—
40	—	2.948	—	1.500	—	2.606	—	0.496	—	0.794	—	0.146	—	0.388
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.466	—	0.398	—	0.358	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.237	1.237	—	—	—	—	—	—
	22.710	22.709	29.063	29.062	13.256	13.255	6.722	6.722	10.999	11.000	78.472	78.471	62.556	62.556
	11-12.5°	HP. Hf.	11-12.5°	HP. Hf.	11-12.5°	HP. Hf.		HP. S.		HP. S.		Ksch. 1881.		Ksch. 1881.

Ort		Elgersburg, Thüringen.		Elmen, Preussen, Provinz Sachsen.					
Name der Quelle		Kurhausq.		Badeq.		Soole Nr. 3.		Soole Nr. 4.	
Analytiker		Hadelich 1874.		Steinberg.		Heine.		Heine.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	6.58	6.58	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	2.97	—	12.67	—	9.33
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.0198	—	489.79	480.79	1040.40	1010.98	444.40	423.53
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	6.90	—	7.30	—	2.90	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.0188	—	14.45	—	27.01	—	16.25
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	3.47	—	14.80	—	10.90	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	7.28	—	29.86	—	19.85
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	12.33	21.08	13.60	22.78	7.20	10.87
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.0566	—	14.74	—	27.80	—	14.90	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0006	—	0.62	—	0.39	—	0.27
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.0330	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	3.65	—	5.75	—	5.33
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	3.15	—	5.62	—	5.33	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.0006	—	0.65	—	0.41	—	0.28	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.0633	a0.0378	0.08	—	0.20	—	0.20	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.0210	—	0.16	—	0.40	—	0.40
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.0288	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.0003	—	0.12	—	0.28	—	0.28
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.10	0.10	—	—
		0.1403	0.1403	537.69	537.70	1110.23	1110.22	486.11	486.11
		7.4°	b	11°	Hf. HP.		L.		L.

a. Lösliche Kieselsäure.
b. Nach Marc, Elgersburg, Wiesbaden 1876.
c. Nach Hahn, Bad Elster, Berlin 1881.

	Elmen.		Elorrio, Spanien, Viscaja.				Elöpatak, Siebenbürgen.				Elster, Sachsen.			
	Trinkq.		Baños nuevos (Belerin).		Baños viejos (Isasi).		Neubr-Uj-kut.		Stammbrunnen = Oes-kut.		Albertsq.		Johannisq.	
	Steinmann.		Arenaza und Toca 1826.		Toca 1819.		Schnell.		Schnell.		Fleck 1871.		Fleck 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.11	2.11	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0011	—	0.0125	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.0025	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.66	—	—	—	—	0.210	0.210	0.330	0.330	—	0.297	—	0.084
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	264.40	254.61	0.343	—	3.465	0.910	0.670	—	0.820	—	10.844	9.380	3.846	3.081
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.96	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	11.51	—	0.325	—	2.424	—	0.047	—	0.342	—	1.168	—	0.663
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.472	—	0.349	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.477	—	1.009	—	—	—	—
	1.95	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.347	—	0.098	—
	—	11.12	6.097	5.943	10.897	13.946	—	—	—	—	31.356	29.420	5.989	5.060
	6.76	10.54	3.100	3.100	5.940	5.940	—	—	—	—	—	1.438	—	0.426
20	13.67	—	1.200	—	2.970	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.26	—	1.507	—	—	—	—	—	—	—	0.553	—	0.539
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.65	—	0.463	—	—	12.255	12.287	17.594	17.483	8.654	11.788	2.322	3.868
	—	—	—	—	—	—	8.853	8.853	11.886	11.886	1.534	—	0.454	—
	0.47	—	6.846	—	—	—	19.914	—	17.166	—	1.517	—	0.859	—
	0.27	—	1.586	—	—	—	4.221	—	2.883	—	0.582	—	0.567	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.578	0.578	0.429	0.429	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.05	—	0.054	—	—	—	0.340	—	0.480	—	0.324	—	0.170	—
	—	0.10	—	0.108	—	—	—	0.682	—	0.963	—	0.650	—	0.341
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.993	—	—	—	7.721	—	6.503	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.181	—	0.134	—	—	—	—	—
40	—	0.07	—	4.784	—	—	—	14.474	—	12.142	—	0.463	—	0.242
	—	—	—	—	—	—	—	0.422	—	0.288	—	—	—	—
	—	—	—	0.001	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	292.64	292.63	19.2271	19.2265	23.2845	23.285	47.222	47.223	51.722	51.724	55.158	55.157	14.305	14.304
		Hf. HP.	15°	Rb. 144	12.5°	Rb. 144	10.4°	HP. Hg. L.	11°	HP. Hg. L.	10°	c	8.5°	c

Ort		Elster, Sachsen.							
Name der Quelle		Königsq.		Marienq.		Moritzq.		Salzq.	
Analytiker		Fleck 1871.		Fleck 1871.		Fleck 1871.		Flechsig 1873.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.381	—	0.149	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	13.972	11.600	18.841	17.051	6.974	5.740	8.014	6.538
Chlorlithium	$LiCl$	0.779	0.779	—	—	—	—	0.190	0.190
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.966	—	1.586	—	1.170	—	1.400
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.445	—	0.174	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	20.503	18.562	29.333	26.106	9.547	7.572	52.620	50.114
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.119	—	2.263	—	1.025	—	1.581
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.798	—	0.597	—	0.815	—	0.596
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.251	—	0.143	—	—	—	0.082
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	8.731	12.294	7.269	11.902	2.613	5.749	17.185	19.723
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.194	—	2.414	—	1.093	—	1.686	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.552	—	2.059	—	1.520	—	1.819	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.840	—	0.629	—	0.858	—	0.627	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.264	—	0.151	—	—	—	0.086	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.629	—	0.440	—	0.219	—	0.823	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	1.262	—	0.883	—	0.440	—	1.651
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.898	—	0.632	—	0.312	—	1.176
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		49.909	49.910	61.310	61.312	22.824	22.823	83.050	83.051
		10 °	a	10 °	a	10 °	a	8.5 °	a

a. Nach Hahn, Bad Elster, Berlin 1881.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Nach Döring, König Wilhelms Felsenquellen, Berlin 1874.

	Empfing, Bayern.		Ems, Preussen, Nassau.											
			Augustaq.		Eisen-Felsenq.		Fürsten-brunnen.		Kaiserbrunnen.		Kesselbrunnen.		König Wilhelms Felsenq. Nr. I.	
	Vogel.		Fresenius 1865.		Fresenius.		Fresenius 1871.		Fresenius 1878.		Fresenius 1872.		Mohr 1861.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.00003	0.00003	—	—	0.0002	0.0002	0.00016	0.00016	0.0003	0.0003	—	—
	—	—	0.00058	0.00058	—	—	0.0035	0.0035	0.0048	0.0048	0.0045	0.0045	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.095	—	—	0.560	—	—	—	0.415	—	0.382	—	0.374	—	0.258
	—	—	0.056	0.056	—	—	0.018	0.018	0.062	0.062	0.053	0.053	—	—
	0.185	—	9.511	5.084	0.937	—	10.047	6.057	9.666	5.635	10.200	6.439	9.782	6.058
	—	—	0.0038	0.0038	—	—	0.032	0.032	0.050	0.050	0.041	0.041	—	—
10	—	—	—	1.764	—	—	—	1.525	—	1.523	—	1.353	—	1.068
	—	0.247	—	1.716	—	0.888	—	1.671	—	1.744	—	1.691	—	1.686
	—	—	—	0.0072	—	—	—	0.021	—	0.019	—	0.014	—	—
	—	—	—	0.0035	—	—	—	0.009	—	0.0059	—	0.010	—	—
	—	—	—	0.001	—	—	—	0.0013	—	0.0007	—	0.002	—	0.326
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.654	—	—	—	0.485	—	0.446	—	0.437	—	0.301	—
	—	—	0.049	0.562	0.414	—	0.146	0.550	0.193	0.560	0.136	0.480	0.473	0.657
	—	—	—	—	—	0.061	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0084	—	—	—	0.024	—	0.022	—	0.017	—	—	—
	—	—	0.0039	—	—	—	0.010	—	0.0066	—	0.011	—	—	—
	—	—	—	0.027	—	0.366	—	0.018	—	0.017	—	0.031	—	0.067
	—	—	—	0.0047	—	—	—	0.0017	—	0.0037	—	0.003	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.184	0.515	19.9945	23.9811	0.349	1.581	20.472	23.948	20.119	23.682	20.062	23.345	19.030	22.175
	0.396	0.396	2.379	—	1.033	0.971	2.056	—	2.052	—	1.825	—	1.441	—
	2.625	—	2.227	—	1.845	—	2.170	—	2.267	—	2.196	—	2.189	—
	—	—	0.028	—	0.385	—	0.019	—	0.018	—	0.033	—	0.070	—
30	—	—	0.005	—	—	—	0.0018	—	0.0039	—	0.0033	—	—	—
	0.110	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0033	0.0033	—	—	0.0165	0.0165	0.0045	0.0045	0.0076	0.0076	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.473	—	0 167	—	0.499	—	0.502	—	0.485	—	0.590	—
	—	—	—	0.949	—	0.335	—	1.001	—	1.007	—	0.973	—	1.184
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.861	—	—	—	0.269	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0004	—	—	—	0.0005	—	0.0003	—	0.0008	—	0.125	—
40	—	1.354	—	0.676	—	0.658	—	0.710	—	0.715	—	0.690	—	0.520
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		b0.105 c0.117												
	3.595	3.595	35.39691	35.39921	5.130	5.129	36.0005	35.9982	35.41726	35.41576	35.5125	35.5114	34.001	33.999
		S. HP.	39.2 °	Val. Hg.	21.25 °	Hg. Brsch.	39.42 °	Hg. Val.	28.55 °	Fresen. 1878.	46.64 °	Val. Hg HP.	40.5 °	d

Ort		Ems, Preussen, Nassau.							
Name der Quelle		Kränchen.		Kränchen des steinernen Hauses.a		Neue Badeq.		Römerq.	
Analytiker		Fresenius 1872.		Jung.		Fresenius 1872.		Fresenius 1870.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0002	0.0002	—	—	0.00004	0.00004	0.0005	0.0005
Bromnatrium	$NaBr$	0.0034	0.0034	—	—	0.0048	0.0048	0.0032	0.0032
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.315	—	0.022	—	0.378	—	0.406
Chlorammonium	NH_4Cl	0.018	0.018	—	—	0.062	0.062	0.062	0.062
Chlornatrium	$NaCl$	9.772	5.858	3.922	0.163	9.149	5.126	10.697	6.683
Chlorlithium	$LiCl$	0.029	0.029	—	—	0.039	0.039	0.020	0.020
Chlormagnesium	$MgCl$	—	1.536	—	0.697	—	1.560	—	1.531
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.664	—	2.340	—	1.697	—	1.703
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.019	—	—	—	0.012	—	0.0086
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.009	—	—	—	0.009	—	0.007
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0013	—	0.318	—	0.002	—	0.0013
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.368	—	0.026	—	0.442	—	0.474	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.313	0.617	0.274	0.256	0.399	0.738	0.208	0.568
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.022	—	—	—	0.014	—	0.010	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.010	—	—	—	0.010	—	0.008	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.019	—	0.034	—	0.038	—	0.040
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0016	—	0.009	—	0.0031	—	0.0029
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	19.886	23.377	9.264	13.055	20.700	24.349	21.888	25.451
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.070	—	0.939	—	2.104	—	2.065	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.162	—	3.037	—	2.204	—	2.212	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.020	—	0.036	—	0.040	—	0.042	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.0017	—	0.010	—	0.0033	—	0.003	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0165	0.0165	—	—	0.0063	0.0063	0.0046	0.0046
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.497	—	0.431	—	0.474	—	0.496	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.997	—	0.865	—	0.951	—	0.995
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.0005	—	0.122	—	0.0008	—	0.0005	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.708	—	0.302	—	0.676	—	0.707
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		35.1893	35.1890	18.061	18.061	35.65224	35.65124	38.1938	38.1941
		35.86°	Hg.Val.	27.8bis 31.2°	L. H.	50.04°	Hg.Val.	44.5°	Val.

a. Vielleicht nicht mehr oder unter anderem Namen in Gebrauch.
b. Schwefelsaure Thonerde.

	Ems, Preussen, Nassau.						Encausse, Haute-Garonne.				Enghien-les-Bains, Frankreich, Seine-et-Oise.			
	Victoriaq.		**Wappenq.**		**Warme Badeq.** a		**Source grande.**		**Source petite.**		**Bouland.**		**Cotte od. Roi.**	
	Fresenius 1869.		Fresenius 1876.		Jung.		Filhol 1851.		Filhol 1851.		Puysaye et Leconte 1855.		Puysaye et Leconte 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.00003	0.00003	0.00004	0.00004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0029	0.0029	0.0063	0.0063	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.247	—	0.255	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.522	—	0.540
	—	0.386	—	0.398	—	0.043	—	—	—	—	—	0.090	—	—
	0.047	0.047	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.553	5.727	9.625	5.577	9.267	5.750	3.202	—	3.225	—	0.610	—	0.392	—
	0.010	0.010	0.068	0.068	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.455	—	1.525	—	0.984	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.630	—	1.742	—	1.625	—	3.037	—	3.059	—	0.070	—	0.372
	—	0.012	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0043	—	0.0039	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0014	—	—	—	0.425	—	—	—	—	—	0.354	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.451	—	0.465	—	0.050	—	—	—	—	—	0.105	—	0.089	0.089
	0.169	.531	0.293	0.687	0.423	0.415	0.204	3.862	0.189	3.831	0.319	0.173	0.503	0.315
	—	—	—	—	—	—	5.640	5.640	4.825	4.825	1.054	1.054	1.145	1.145
20	—	—	—	—	—	—	21.140	—	20.886	—	3.181	—	3.384	—
	0.014	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	—	0.0043	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.017	—	0.0062	—	0.043	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0028	—	0.0057	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	10.375	—	10.234	—	2.002	—	1.822
	20.295	23.646	19.995	23.595	17.800	21.002	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.963	—	2.056	—	1.328	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.117	—	2.262	—	2.110	—	0.655	—	0.629	—	3.711	—	2.933	—
	0.018	—	0.0066	—	0.045	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	0.003	—	0.006	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0026	0.0026	0.0036	0.0036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.484	—	0.483	—	0.542	—	0.100	—	0.120	—	0.384	—	0.288	—
	—	0.971	—	0.970	—	1.087	—	0.201	—	0.241	—	0.770	—	0.578
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	7.426	—	7.301	—	2.313	—	1.928
	0.0005	—	—	—	0.163	—	—	—	—	—	0.136	—	0.117	—
40	—	0.691	—	0.691	—	0.354	—	0.400	—	0.384	—	2.268	—	1.792
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.131	—	0.135
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
														b 0.390
	35.13503	35.13703	35.31484	35.31574	31.738	31.737	30.941	30.941	29.874	29.875	9.747	9.747	9.106	9.106
	27.9 °	Hg.Val.	35 °	Fresen. 1876.	35 bis 38.1 °	L. H.	22.2 °	HP. Jo.	22.2 °	Laz.	14 °	Jo. L. Hg.	13 °	Jo. L. Hg.

	Ort		Enghien-les-Bains, Frankreich, Seine-et-Oise.						Enggistein, Schweiz, Bern.	
	Name der Quelle		Deyeux.		Pêcherie.		Péligot			
	Analytiker		Puysaye et Leconte 1855.		Puysaye et Leconte 1855.		Puysaye et Leconte 1855.		Pagenstecher 1825.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	0.294	—	0.463	—	0.157	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	0.623	—	0.981	—	0.333	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.322	—	0.430	—	0.365	—	0.138	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.072	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.070	—	0.194	—	0.022	—	0.047
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.257	—	0.172	—	0.260	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.056
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.036
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.064	0.064	0.212	0.212	0.091	0.091	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.043	0.907	0.253	0.428	0.460	0.026	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.962	1.050	0.873	1.247	1.026	1.026	0.046	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.991	—	—	—	3.044	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.087
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	1.677	—	0.119	—	1.772	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.202
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.401	—	—	—	0.360	0.409
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.192	—	6.152	—	2.441	—	4.046	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.193	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.151	—	0.510	—	0.179	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.303	—	1.023	—	0.359	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.953	—	1.532	—	1.932	—	1.550
	Thonerde	Al_2O_3	0.099	—	0.066	—	0.100	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.951	—	4.036	—	1.492	—	2.424
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	0.155	—	0.245	—	0.083	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.052	0.052
			8.147	8.146	10.014	10.014	7.831	7.830	4.861	a 4.863
			10.5 °	Jo. L. Hg.	13 °	Jo. L. Hg.	12 °	Jo. L. Hg.	13.75 °	MA. HP.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff 0.011.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Unterschwefligsaures Eisenoxydul?
f. Unterschwefligsaures Kali.
g. Unterschwefligsaurer Kalk.
h. Unterschwefligsaures Natron.
i. Lösliche Kieselsäure.
k. Natriumsulfhydrat NaS, HS.
n. Ab Wasser 0.0384.

	Epinay, Frankreich, Seine-inférieure.		Eppenhausen, Westphalen.		Eptingen, Schweiz, Basel.		Erdöbenye, Ungarn.		Erfurt, Thüringen.		Erlenbad, Baden.		Les Escaldas, Frankreich, Pyrénées-orient.	
							Vitriolwasser.		Hochheimer Quelle.				Grande source.	
	Germain.		Stucke.		Stähelin 1826.		Molnár und Tognió.		Bilz.		Bunsen 1863.		Anglada.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.3330	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.216	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.829	—	0.0651
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.781	—	—	—	0.077	0.058	21.330	10.599	14.739	8.668	0.0640	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.064	0.064	—	—
10	0.371	—	—	—	0.108	—	—	0.016	0.099	—	0.038	—	—	0.0055
	—	—	—	0.741	—	0.126	—	—	—	10.296	—	5.185	—	0.0058
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.391	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.314	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.620	—	—	—	0.969	—	0.1474	0.0716
	—	—	—	0.948	—	—	—	—	—	10.040	—	4.213	0.0639	0.0299
	—	—	—	—	2.984	3.120	0.187	0.166	2.180	2.305	0.857	0.906	—	—
20	—	—	2.604	—	4.291	—	0.495	g 0.555	9.857	—	3.369	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.567	—	—	2.201	3.322	—	0.111	—	0.041	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.699	—	2.433	—	—	—	—	—	—	—	0.0539
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.066	—	2.826	0.5116	—
	0.160	0.660	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0075	—
	2.509	—	1.124	—	2.619	—	—	—	2.930	—	3.164	—	0.0076	—
	0.898	—	0.597	—	—	—	—	—	0.117	—	0.043	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.433	—	—	—	0.039	—	0.868	i 0.868	0.039	—	0.210	—	0.3900	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	0.421	—	0.7825
	—	0.827	—	—	—	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.582	—	1.135	—	2.688	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.556	—	1.016	—	1.600	—	—	—	0.056	—	0.300	—	0.3100
	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	0.020	—	—	0.0750	0.0750
	—	b 0.264					d 1.855	d 1.855					—	k 0.2390
							e 1.238	f 0.677						
							—	h 0.024						
	4.587	c 4.598	5.106	5.106	10.041	10.041	7.541	7.541	36.572	36.571	23.453	23.453	1.6000	n 1.6383
		S.		S. HP.	6.5 °	MA.	11.25 °	HP.	13.4 °	S. Hg.	23 °	Bu.	42.5 °	Jo. L. Laz.

	Ort		Les Escaldas Frankreich, Pyrénées-orient.		Eschelloh, Bayern.		Espinosa del Rey, Spanien, Toledo.		Essen bei Osnabrück, Hannover.	
	Name der Quelle		**Source Merlat.**						**Bohrloch.**	
	Analytiker		Anglada.		Vogel.		Rodriguez 1798.		Kemper 1863.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.041	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.029	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	0.685	0.685
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.218	0.143	0.651	—	0.044	—	43.100	40.213
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	0.260	—	0.060	0.096	1.800	1.052
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.071	—	0.921	—	—	1.190	4.803
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.786	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.945	0.945	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	2.612	2.342	—	—	—	0.947
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.125	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.341	—	—	—	0.057
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.678	0.140	—	0.202	—	—	—	3.606
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.598	2.240	3.307	3.152	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.092	—	6.729	—	—	—	3.500	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.359	—	2.245	—	0.060	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.261	—	0.260	—	—	—	0.040	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.524	—	0.522	—	—	—	0.080
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	2.152	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.372	—	3.750	—	1.340	—	0.056
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.225	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	0.022	—	—
	Organische Substanz	—	0.261	0.261	0.260	0.260	—	—	—	—
							—	f 0.047		
			2.455	2.456	12.729	12.730	5.697	5.697	51.500	51.499
			33.1 °	Jo. L. Laz.		Hg. S.	12.5 bis 18.7 °	Rb. 464	10.1 °	A. Ph. 113

a. Nach Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus, Riga 1875.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaures Baryt.
e. Manganchlorür.
f. Schwefelmagnesium.

	Essen bei Osnabrück, Hannover.		Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol.											
	Salzq.		Neue Quelle.		Nr. 4.		Nr. 5.		Nr. 6.		Nr. 17.		Nr. 18.	
	Kemper 1863.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.011	0.011	—	—	0.008	0.008	0.003	0.003	0.004	0.004
	—	—	—	—	0.087	0.087	—	—	0.104	0.104	0.049	0.049	0.052	0.052
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.770	0.770	—	0.150	—	0.317	—	0.198	0.299	0.299	0.004	0.173	0.237	0.237
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	123.100	120.753	8.652	6.340	21.726	18.764	14.266	9.778	27.715	20.558	36.505	28.544	38.111	29.691
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	0.047	0.059	0.059
10	6.000	4.730	—	—	—	—	—	—	—	2.330	—	3.043	—	3.005
	0.326	4.037	—	2.080	—	2.573	—	4.109	—	3.854	—	3.799	—	4.107
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	0.045
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	0.034
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	0.070
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.140	—	—	—	0.150
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.080	—	—	—	0.087
	—	—	0.175	—	0.370	—	0.231	—	—	—	0.197	—	—	—
	—	—	28.071	22.321	8.401	4.286	18.400	12.818	—	—	—	0.179	—	—
	—	1.605	—	4.981	—	3.702	—	4.877	—	—	—	—	—	—
20	1.904	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.039	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—
	—	0.095	—	—	—	0.039	—	—	—	—	—	0.027	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.888	12.055	20.631	30.592	38.238	19.834	31.026	45.106	53.807	62.497	72.191	63.892	74.315
	—	—	5.313	—	3.949	—	5.202	—	3.142	—	4.104	—	4.052	—
	2.800	—	2.700	—	3.341	—	5.335	—	5.004	—	4.932	—	5.332	—
	0.100	—	—	—	0.041	—	—	—	0.228	—	0.028	—	0.250	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.102	0.102
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.050	—	0.190	—	0.205	—	0.190	—	0.198	—	0.135	—	0.156	—
	—	0.100	—	0.381	—	0.411	—	0.381	—	0.397	—	0.271	—	0.313
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	0.027	—
40	—	0.072	—	0.272	—	0.294	—	0.272	—	0.238	—	0.162	—	0.108
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
													c 0.055	e 0.005
													d 0.039	—
	135.050	135.050	57.156	57.156	68.723	68.722	63.458	63.459	81.804	81.815b	108.575	108.574	112.374	112.384b
	17 °	A. Ph. 113	17.5 °	a	15 °	a	17 °	a	15 °	a	15. 8°	a	15 °	a

Ort		Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol.							
Name der Quelle		Nr. 20, 21 und 22.		Nr. 23.		Nr. 24.		Nr. 25.	
Analytiker		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0004	0.0004	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.106	—	0.055	—	0.163	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.243	—	0.126	—	0.374
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	0.017	—	0.289	—	0.294	—	0.206
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	2.715	—	16.953	12.270	7.600	2.458	14.030	8.957
Chlorlithium	LiCl	0.0008	0.0008	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	2.562	—	4.226	—	4.659	—	4.659
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.020	—	0.338	—	0.343	—	0.241	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	14.571	17.389	3.545	0.453	4.877	2.171	5.502	2.560
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	5.377	5.377	—	2.846	—	2.522	—	2.652
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.506	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.014	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.477	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	25.977	34.281	7.047	15.734	21.136	29.547
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	3.036	—	2.690	—	2.829	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.302	—	5.486	—	6.048	—	6.048	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.015	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0063	0.0063	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.209	—	0.206	—	0.216	—	0.199	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.419	—	0.413	—	0.433	—	0.399
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.823	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.637	—	0.569	—	0.450	—	0.707
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	0.056	—	0.029	—	0.086
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		30.7225	30.7225	55.647	55.646	28.876	28.876	50.148	50.147
		11.75 °	a	13 °	a	10 °	a	11.2 °	a

a. Nach Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus, Riga 1875.

b. Tambucan-Seesalz besteht aus Chlornatrium 2.25, Chlormagnesium 26.81, schwefelsaurem Kalk 4.60, schwefelsaurem Kali 0.66, schwefelsaurem Natron 64.28, doppeltkohlensaurer Magnesia (?) 1.17, Kieselsäure 0.23.

c. Mit Eisenoxyd, Phosphaten, organischer Substanz und Verlust.

	Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol.										Eugenie-les-Bains, Frankr., Landes.		Euzet, Frankreich, Gard.	
	Nr. 26.		Q. b. d. Erwärmungs-apparate.		Sammelbassin bei Nr. 17.		Sammelbassin (Nr. 28?)		Nr. 20, 21 u. 22 mit Tambucan-Seesalz 450:1.b				Lavalette.	
	Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Schmidt 1871.		Bouis?		Henry 1854.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0004	0.0004	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.268	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—
	—	0.614	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.117
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.218	—	0.193	—	—	—	0.130	—	0.143	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	14.030	8.635	10.019	4.875	4.678	—	5.174	0.366	10.579	3.960	0.150	—	0.80	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0007	0.0007	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.954	—	4.736	—	4.438	—	4.464	—	6.174	—	0.142	—	0.759
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.255	—	0.225	—	—	—	0.152	—	0.167	—	—	—	—	—
	5.667	2.228	18.243	13.676	13.271	15.417	20.392	15.598	19.969	23.758	0.020	—	—	—
	—	3.083	—	4.014	7.207	7.207	—	4.156	12.815	12.815	0.309	0.326	4.91	4.910
20	—	—	—	—	2.055	—	—	—	3.511	—	—	—	16.60	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.014	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	9.765
	19.746	28.480	7.345	18.253	—	3.734	0.993	11.776	—	3.865	—	0.212	—	—
	3.289	—	4.282	—	—	—	4.433	—	—	—	0.433	0.416	—	—
	6.431	—	6.148	—	6.480	—	5.796	—	4.300	—	2.530	—	7.33	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0074	0.0074	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.262	—	0.211	—	—	—	0.185	—	0.258	—	—	—	c 1.66	—
	—	0.526	—	0.423	—	—	—	0.371	—	0.518	—	—	—	0.661
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.541
	—	—	—	—	—	1.126	—	—	—	—	—	0.913	—	8.092
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.068	—	0.302	—	1.770	—	0.264	—	0.368	—	1.434	—	4.480
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.141	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.027
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	49.948	49.947	46.473	46.472	33.691	33.692	37.125	37.125	51.6225	51.6235	3.442	3.443	31.351	31.352
	12 *	a	12.5 *	a		a	15 *	a		a		Ksch. 1875.	13 *	Jo.

Ort		Euzet, Frankreich, Gard.		Evaux, Frankreich, Creuse.					
Name der Quelle		Marquise.		César.		Escalier.		Petit Cornet.	
Analytiker		Henry 1854.		Henry 1834.		Henry 1834.		Henry 1834.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.110
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.101	—	—	—	0.128
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.300	—	1.705	—	2.500	1.210	1.817	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.012	0.012	—	—	0.010	0.010
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.285	—	0.707	—	1.223	—	0.868
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.033	—	—	—	0.029
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.652	—	—	—	0.594
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.118	—	—	—	0.149	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	7.293	6.915	11.167	5.948	7.181	6.193
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.660	4.660	—	0.422	—	2.531	—	0.956
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	19.330	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.038	—	—	—	0.034	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.005	—	—	—	0.005
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	11.371	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	1.751	1.803	0.571	3.765	1.949	2.622
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.450	—	2.700	—	1.020	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.760	—	1.732	—	1.588	—	2.794	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.005	—	—	—	0.005	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	a 1.350	—	1.042	—	1.632	—	1.067	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.317	—	2.091	—	3.274	—	2.141
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	2.276	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	9.750	—	0.316	—	—	—	0.648
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.250	—	0.535	—	0.228	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.742	—	1.340	—	0.954	—	2.016
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.012
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							b 1.788	c 0.079	
		33.400	33.401	14.396	14.397	20.693	20.693	16.333	16.332
		16-18°	Jo.	56.7°	Jo. Hg.	43.9°	Hg.	54.5°	Jo.

a. Mit Eisenoxyd, Phosphaten, organischer Substanz und Verlust.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
d. Essigsaures Natron.
e. Natronaluminat.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Nach Dupraz, Sources alcalines d'Evian; Evian 1861.
h. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
i. Salpetersaurer Kalk.

Evian, Frankreich, Haute-Savoie.

	Bonnevie.		Cachat.		Corporau.		Grande source.		Guillot.		Mont-Masson I.		Mont-Masson II.	
	Brun 1869.		Brun 1869.		Ecole des mines 1851.		Gauthier de Claubry 1861.		Pyrame Morin 1861.		Ecole des mines 1851.		Ecole des mines 1851.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0015	0.0015	0.0023	0.0023	—	—	—	—	0.0044	—	—	—	—	—
	0.023	—	0.008	—	—	—	0.015	—	0.031	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.007	—	—	—	0.014	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	0.004	—	—	—	—
	0.036	—	0.037	0.037	—	—	—	—	0.060	—	—	—	—	—
	0.003	—	0.066	—	—	—	—	—	0.032	—	—	—	—	—
	—	0.007	—	0.035	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.027	—	0.027	—	—	—	—	—	0.020	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.094	0.049	0.019	0.054	0.200	0.200	0.253	0.065	0.077	0.045	0.200	0.200	0.130	0.130
	1.258	1.249	1.150	1.113	0.210	0.210	1.210	1.210	2.510	2.510	0.120	0.120	0.240	0.240
	2.824	—	2.833	—	1.810	—	1.870	—	1.343	—	1.920	—	1.870	—
	0.028	—	0.028	—	—	—	0.080	—	0.033	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.206	—	0.104	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.006	0.006	0.014	0.014	0.055	0.055	—	—	0.013	0.013	0.007	0.007
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.131	—	0.100	—	—	—	0.160	—	0.080	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.321	—	0.161	—	—	—	—
	—	0.250	—	0.191	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.979	—	1.008	—	0.704	—	0.652	—	0.489	—	0.746	—	0.727
	0.036	—	0.020	—	—	—	—	—	0.027	—	—	—	—	—
40	—	1.774	—	1.750	—	1.106	—	1.298	—	0.826	—	1.174	—	1.143
	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—	0.001	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.152	0.152	0.146	0.146	—	—	—	—	0.350	0.350	—	—	—	—
	d 0.040	d 0.040 e 0.069	d 0.060	d 0.060 e 0.038	f 0.060	f 0.060	h 0.171	h 0.171 i 0.199		b 0.050 f 0.062 h 0.006 i 0.106	f 0.080	f 0.080	f 0.040	f 0.040
	4.6265	4.6275	4.4753	4.4743	2.294	2.294	4.020	4.021	4.6514	4.652	2.333	2.333	2.287	2.287
	12 °	Jo.	12 °	Jo.	12 °	g	12 °	Hg.	12 °	Hg.	11-12 °	g	11-12 °	g

	Ort		Fachingen, Preussen, Nassau.				Falkenberg, Schlesien.		Falluhn, Schweden.	
	Name der Quelle		Hauptq.		Nebenq.					
	Analytiker		Fresenius 1861.		Kastner 1839.				Helleday.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	0.00009	0.00009	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	0.002	0.002	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	?	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.429	0.806	—	0.007	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	0.015	0.015	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	6.209	—	5.808	0.948	—	—	0.080	—
	Chlorlithium	$LiCl$	0.052	0.052	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.656	—	1.460	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.816	—	2.894	—	—	—	0.076
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.033	—	0.009	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0026	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.057	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.440	—	0.008	—	—	—	0.060	0.060
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.260	0.266	—	—	0.040	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.225	—	—	—	—	0.186	0.186
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.358	—	0.269	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.038	—	0.010	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0029	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.049	—	0.007	0.325	0.725	—	0.052
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.084	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.153
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	35.932	43.272	25.796	31.377	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.770	4.645	1.969	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.253	—	3.757	—	—	—	0.410	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.052	—	0.007	—	0.583	—	0.055	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.088	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.001	0.001	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	0.0037	0.0037	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.158	0.158	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.255	—	0.266	—	—	—	0.120	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.512	—	0.534	—	—	—	0.118
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.116
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.147	—	0.178
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.366	—	0.380	—	0.321	—	0.281
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.016	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.228	0.228	0.170	0.170
					d 0.003	d 0.003				
			55.54269	55.54039	38.042	38.043	1.494	1.494	1.390	1.390
			10.1 bis 11.2 °	Val.	10 °	L.		HP.		Ksch. 1878.

a Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.005.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.630 Schwefelcalcium.
d. Fluornatrium.

	Farkas-Mesö, Siebenbürgen.		Fauerbach, Hessen.		Faulenseebad, Schweiz, Bern.		San Fedele, Toscana, Val d'Abria.		San Fedele, Toscana, Val Cecina.		Feldafing, Bayern.		Fella-Thal, Kärnthen.	
													Nr. I.	
	Pataki.		Jochheim 1855.		Simmler.		Giulj.		Giulj.				Gromatzky 1823.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.242	—	—	—	0.040	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.260	—	24.296	20.680	0.073	—	0.694	0.694	59.164	56.670	0.457	—	2.270	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.566	1.417	0.060	—	0.296	—	0.783	0.783	0.031	—	—	—
	—	0.247	—	2.421	—	0.140	—	0.017	1.797	4.165	—	0.469	—	2.154
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.010	—	—	—	0.216	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.246	0.246	—	—
	3.634	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.222	—	5.060	3.301
	—	1.378	—	—	1.766	1.841	1.014	1.390	—	—	—	0.187	—	1.486
20	—	—	—	—	12.566	—	2.506	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.068	—	—	—	0.047	2.428	2.428	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	7.270	5.557	6.780	—	—	—	—	—	—
	0.530	4.066	—	4.640	—	—	—	—	—	3.202	—	0.108	45.990	50.762
	4.762	3.290	1.148	—	—	—	—	—	—	—	1.270	1.115	1.585	—
	9.749	—	3.143	—	2.869	—	—	—	3.077	—	2.906	—	16.949	—
	0.072	—	0.013	—	0.050	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.260	—	—	—	0.379	—	—	—	—	—	0.293	—	—	—
	—	0.522	—	—	—	0.078	—	—	—	—	—	0.588	—	—
	—	—	—	—	—	0.649	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.667	—	—	—	5.909	—	—	—	—	—	0.827	—	5.503
	0.467	—	—	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	4.934	—	—	—	1.781	—	—	—	—	—	1.818	—	8.648
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.275	—	—	—	0.021	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065	0.065	—	—
	—	b 1.562			—	b 0.067	b 1.388	b 1.388						
							—	c 1.936						
	19.734	19.734	29.166	29.172a	17.783	17.782	15.125	15.124	64.821	64.820	5.530	5.529	71.854	71.854
		HP.	12.5 °	JH.	11 °	Brsch. 1875.		S.	15 °	HP.	8.1 °	HP.	8.7 °	L.

	Ort		Fella-Thal, Kärnthen.						Ferentino, Italien, Rom.	
	Name der Quelle		Nr. II.		Nr. III.		Nr. IV.		?	
	Analytiker		Gromatzky 1823.		Gromatzky 1823.		Gromatzky 1823.		De-Santis.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.304	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.697
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	2.253	—	1.133	—	5.247	—	2.352	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.137	—	1.075	—	4.979	—	2.231
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.100	0.100
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	5.352	2.887	3.372	2.251	6.758	3.659	0.926	1.105
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.083	—	0.893	—	1.972	5.502	5.502
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	3.860	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.068	—	0.819	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	2.170
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	45.345	50.840	30.514	33.150	37.902	47.905	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.222	—	0.952	—	2.103	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.900	—	9.150	—	21.151	—	11.880	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.072	—	0.862	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	—	—	—	—	0.610	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	1.224
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	5.104	—	3.016	—	5.712	—	5.083
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	8.020	—	4.742	—	8.978	—	7.260
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	0.161
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	a 3.000	a 3.000
			71.072	71.071	45.193	45.195	74.023	74.024	28.534	28.533
			8.7°	L.	8.7°	L.	8.7°	L.	16°	Schv.

a. Mit Eisenoxydul und Verlust.
b. Schwefelsaure Thonerde.

	Feron, Frankreich, Nord.		Ferreira, Spanien, Granada.		Fideris, Schweiz, Prättigau.				Fiestel, Westphalen.					
					Quelle am Bache.		Trinkq.		Augenbrunnen.		Badeq.		Trinkbrunnen.	
	Tordeux.		Ayuda.		Bolley 1869.		v. Planta-Reichenau 1879.		Witting.		Witting.		Witting.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.424	—	0.490	—	0.490	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.972	—	1.124	—	1.124
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.38	—	0.651	—	0.041	—	0.049	—	0.458	—	0.452	—	0.496	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.694	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.104	—	1.428	—	0.039	—	0.044	—	0.434	—	0.429	—	0.470
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.240	0.240	0.366	0.366	—	—	—	—	—	—
	—	2.370	—	—	1.424	0.933	0.406	—	7.369	5.834	6.223	4.383	4.439	2.781
	10.28	10.280	1.493	2.373	—	0.087	—	0.218	1.243	1.243	1.254	1.254	3.441	3.441
20	2.27	—	2.043	—	—	—	—	—	12.138	—	9.894	—	8.704	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.654	—	0.060	—	0.156	—	0.296	—	0.296	—	0.414
	—	—	—	—	—	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.271	—	—	—	—	—	7.848	—	6.701	—	5.836
	—	4.399	—	—	10.139	10.588	7.423	7.722	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.093	—	1.579	1.344	—	—	—	—	—	—
	52.92	—	0.969	—	8.726	—	9.730	—	6.156	—	5.321	—	5.403	—
	—	—	0.688	—	0.063	—	0.164	—	0.312	—	0.312	—	0.436	—
30	—	—	—	—	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.477	—	0.050	—	0.080	—	0.139	—	0.148	—	0.092	—
	—	—	—	0.688	—	0.100	—	0.160	—	0.279	—	0.297	—	0.185
	—	—	—	0.256	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	18.939	—	0.375	—	3.374	—	3.762	—	7.174	—	5.926	—	5.449
	—	—	—	—	0.080	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—
40	—	29.760	—	0.970	—	5.166	—	6.022	—	3.934	—	3.424	—	3.542
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.224	—	0.259	—	0.259
	—	—	—	—	0.480	0.480	—	—	0.770	0.770	1.257	1.257	1.070	1.070
					—	b 0.267								
	70.85	70.852	7.015	7.015	21.336	21.334	19.814	19.8126	29.009	29.008	25.351	25.350	24.571	24.571
		HP.	15°	Rb. 466. HP.		Ksch. 1872.	8°	Ksch. 1882.		Hg. HP. S.		Hg. HP. S.		Hg. HP. S.

	Ort		Filetta, Italien, Toscana.		San Filippo, Italien, Toscana.					
	Name der Quelle				Badeq. I.		Badeq. II.		San Leopoldo.	
	Analytiker		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	2.195	—	2.195	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	4.648	—	4.648	—	—
5	Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	5.557	—	0.694	—	0.694	—	4.167	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	1.388	—	0.642	—	0.658	—	1.882	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	4.165	11.059	—	1.409	—	1.428	—	6.153
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	6.748	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.755	1.918	1.918	2.432	2.531	5.340	5.979
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	12.500	—	—	—	0.112	—	1.537	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.909
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	2.381	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.890	—	0.890	—	5.345
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.410	1.275	—	0.779	—	1.856
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.997	—	30.906	—	28.368	—	11.379	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.957	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	3.221	—	7.693	—	6.742	—	1.952
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	2.442	—	17.770	—	16.278	—	3.068
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	1.162	—	1.162	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			27.607	27.606	36.765	36.765	34.459	34.458	25.262	25.262
			32.5 °	HP. S.	47.5 °	S. HP.	50 °	S.	18.8 °	HP. S.

a. Bei Rubio, Fol. 285, bedeuten die Angaben Procente der festen Bestandtheile. Bei Hager Chlorcalcium zehnfach, die übrigen Zahlen doppelt so hoch.

b. Ab Wasserstoff 0.0006.

c. Doppeltkohlensaures Kali.

d. Titansäure TiO.

e. Titanchlorid $TiCl_3$.

f. Nach Scholz, Schlesischer Bäderverband, Reinerz 1878.

	San Filippo, Italien, Toscana.				Fitero, Spanien, Navarra.		Flinsberg, Schlesien.							
	Madonnina del fosso bianco.		**Acqua santa.**		**Alte Quelle.**		**Kellerq.**		**Niederbrunnen (neueQueissq.).**		**Oberbrunnen (alt.Hauptbr.).**		**Pavillonq.**	
	Giulj.		Giulj.		Oliva 1846.		Fischer 1837.		Meusel 1872.		Poleck 1875.		Fischer 1837.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.411	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.926	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0014	0.0014	—	—
	1.388	—	1.497	—	0.200	—	0.035	—	0.041	—	0.048	—	0.043	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.013	0.013	—	—
10	0.642	—	—	—	0.276	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.068	—	1.420	1.326	1.595	—	—	—	0.039	—	0.039	—	0.041
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.195	—	—	—	—	—	0.010	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.022	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—	0.190	—	0.101	—	0.029
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—	—	—
	—	—	0.415	—	—	—	0.023	—	—	—	—	—	0.033	—
	6.083	6.083	1.433	1.427	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	1.142	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.453	—	1.112	—	0.025	—	—	—	0.081	—	0.019
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	0.016
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.358	—	0.258	0.116	—	1.295	—	0.755	—	0.706	0.655
	0.410	1.275	1.728	1.734	—	0.235	—	—	2.639	2.639	1.320	1.320	0.532	0.532
	10.919	—	11.023	—	0.763	—	0.647	—	4.507	—	1.563	—	1.077	—
	—	—	0.477	—	1.171	—	0.077	—	0.543	—	0.375	—	0.103	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	0.017	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	0.131	—	0.613	—	0.400	—	0.059	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.153	—	1.110	—	0.674	—	0.118
	—	—	—	—	—	—	—	0.105	—	0.115	—	0.122	—	—
	—	3.189	—	3.570	—	0.631	—	0.202	—	1.679	—	0.531	—	0.398
	—	—	—	—	0.075	—	—	—	—	—	0.0038	—	—	—
40	—	6.078	—	5.610	—	0.796	—	0.506	—	3.811	—	1.548	—	0.754
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.056	—	0.029	—	0.008
	—	0.218	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.035	0.035	—	—	—	—	0.090	0.090
									c 0.146	c 0.146	d 0.0026	e 0.006 e 0.128		
	19.853	19.853	16.573	16.572	4.953	4.952	1.064	b 1.066	9.784	9.785	4.6238	4.6244	2.660	2.660
	32.5 °	Hg. S.	32.5 °	HP. S.	47 °	a Jo.	10-12 °	L.	10-12 °	HP.	10-12 °	f	10-12 °	S.

	Ort		Flinsberg, Schlesien.		Fodray, Frankreich, Haute-Saône.		Fogna Tenuta del Cotone, Tosc., V. d'Elsa.		Foncaude, Frankreich, Hérauld.	
	Name der Quelle		**Stahlquelle.**							
	Analytiker		Meusel 1872.				Giulj.		Berard 1846.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.054	—	—	—	1.058	—	0.162	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.044	—	—	—	—	0.598	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	—	—	1.004	—	0.774
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.052
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.032
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.269	—	—	—	3.032	3.532	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.059	0.005	—	—	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.032	—	7.810	—	0.479	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.082	—	0.851	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.163	—	4.147	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.828	—	0.209
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.248	1.056
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.153	—	7.488	—	7.410	—	2.707	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.086	—	0.896	—	—	—	0.092	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.279	a 0.055	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.290	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.151	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	6.128	—	2.572	—	0.662
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.142	—	5.068	—	4.042	—	1.026
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			0.932	0.932	16.194	16.194	11.979	11.978	3.807	b 3.811
			10—12°	Hg.HP.		HP.	16.2 °	HP. S.	25.5 °	Jo.

a. Lösliche Kieselsäure.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
c. Simon giebt die gleichen Mengen für 160 Unzen.
d. Schwefelsaure Thonerde.

	Foncirgue, Frankreich, Ariége.		Fontaccia, Toscana.		Fontaine de Juvence, Frank., S.-inf.		Fontaine des Sarrazins, Frankr., Marne.		Fontana dell' Arò, Italien, Casale.		Fordel, Schottland, Fife.		Forges, Frankreich, Seine-inférieure. S. cardinale.	
	Faus.		Giulj.		Dupray.		Lefebure.				Robertson.		Morin und Girardin.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.829	—	—	—	—	—	0.582	—	—	—	—	—
	—	—	—	4.195	—	—	—	—	—	1.336	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.230	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	13.194	5.134	—	—	—	—	10.074	8.070	—	—	0.478	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.048	—	0.785	0.785	—	—	26.04	16.18	0.417	0.417	1.641	—	0.105	—
	—	0.056	1.860	9.506	—	—	—	11.53	2.249	2.440	—	1.745	—	0.575
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.125	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.132	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.269	—	—	—
	0.012	0.007	—	0.725	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.251	0.310	—	—	0.456	—	52.08	46.68	—	—	14.114	13.359	0.478	0.255
20	0.612	—	0.694	—	0.252	—	—	—	—	—	—	—	0.266	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.146	—	—	—	0.860	—	6.83	—	—	—	1.192	—	0.580
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.006	—	1.508	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.401
	—	—	—	—	—	0.485	—	19.08	—	—	5.857	8.875	—	0.379
	2.484	—	9.192	—	1.601	—	14.99	—	0.249	—	12.287	—	0.572	—
	0.154	—	—	—	1.283	—	7.19	—	—	—	1.255	—	0.611	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.024	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.087	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.174
	—	0.046	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.169	—	—	—	0.727	—	—	—	—	—	3.898	—	0.042
	0.105	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.598	—	4.732	—	1.350	—	—	—	0.152	—	6.124	—	0.190
	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.969	—	—	—	—	—	0.031	—	—	—	—
	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	d0.352												
	3.760	3.760	27.554	27.554	3.592	3.592	100.30	100.30	13.571	13.571	35.423	35.423	2.597	2.596
	20 °	HP.	21.2 °	HP.		HP.		HP.		HP.		c HP.	7 °	S.

Ort		Forges, Frankreich, Seine-inférieure.						Fortyogó, Siebenbürgen.	
Name der Quelle		S. nouvelle.		S. Reinette.		S. royale.			
Analytiker		Morin und Girardin.		Robert.		Morin und Girardin.		Pataki.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	?	?
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$,	0.157	—	0.414	0.095	0.465	—	4.688	2.524
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.075	—	0.109	0.109	0.065	—	2.604	—
Chlorcalcium	$CaCl$	0.211	—	—	0.302	—	0.516	—	5.097
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.294	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.202	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.109	—	—	—	2.248
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.465	0.424	—	3.292
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.187	—	0.184	—	0.266	—	6.250	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.209	—	0.090	—	0.349	—	0.409
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.161	—	0.492	—	0.401
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.101	—	—	—	0.133	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.272	—	0.199	—	0.572	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.799	—	0.095	—	0.367	—	0.430	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.129	—	0.055	—	0.043	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.166	—	0.110	—	0.086	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.088	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.248	—	—	—	0.071	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.536	—	0.079	—	0.172	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	3.646	3.646
		1.830	a 1.844	1.056	1.055	2.243	2.243	17.618	17.617
		7 °	b S.	7 °	b S.	7 °	b S.		HP. S.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.

b. HP. geben die gleichen Mengen für 1000 an, welche S. für 7680 aufführt.

c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.065.

d. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.036 (II) und 2.421 (III) Schwefelcalcium.

	Fossino, Toscana.		Fosso degli Ontani, Toscana.		Frailes, Spanien, Jaen.				Frankenhausen, Thüringen.					
					Quelle II.		Quelle III.		Elisabeth-brunnen.		Louisenq.		Soole.	
	Giulj.		Giulj.		Rodriguez 1831.		Zorilla.		Kromeyer 1863.		Wackenroder.		Kromeyer 1863.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.11	0.11
	—	—	—	—	3.418	2.457	2.919	1.742	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.44	0.440	0.269	0.269	—	10.78
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.897	2.596	5.553	—	—	—	—	—	41.54	21.045	122.950	102.028	2497.48	2495.56
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.10	0.10
10	—	—	1.388	—	0.543	0.543	0.407	0.407	2.30	—	7.706	—	34.65	—
	—	1.464	4.165	11.054	—	—	—	—	—	22.131	5.141	33.994	—	34.11
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.26
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.473	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.335	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	12.60	—
	—	—	—	6.744	—	—	—	—	—	23.377	—	18.919	5.66	7.99
	—	—	—	1.755	2.383	2.383	1.986	1.986	—	2.908	—	9.742	—	43.80
20	—	—	12.494	—	—	—	—	—	25.71	—	29.370	—	41.80	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.30	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.029	—	0.237	1.10	1.10
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	2.380	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.990	5.942	—	—	—	—	—	—	—	1.528	—	5.865	—	—
	—	—	—	—	0.435	0.435	0.288	0.288	—	—	—	—	—	—
	1.901	—	3.999	—	2.163	—	2.618	—	1.51	—	6.360	—	—	—
	0.957	—	—	—	—	—	—	—	0.03	—	0.250	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.054	—	0.054	—	0.03	—	0.408	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	—	0.819	—	—
	—	—	—	—	—	0.103	—	0.103	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.223	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	2.444	—	1.322	—	1.600	—	0.042	—	0.582	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.254	—	0.312	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.043	0.043	0.028	0.028	—	—	—	—	—	—
					—	d 1.499	—	d 1.834						
	10.745	c10.810	27.599	27.600	9.039	9.039	8.300	8.300	71.56	71.560	172.454	172.455	2593.80	2593.81
	12.5 °	HP.	21.2 °	HP.	17.5 °	Rb. 145.	18.8 °	Rb. 145.		Val.	10 °	Hg.		Pf.

Ort		Frankfurt am Main.		Frankfurt an der Oder.		Franzensbad, Böhmen.			
Name der Quelle		Grindbrunnen.				Cartellieri's Mineralsäuerling.		Westliche Stahlq.	
Analytiker		Fresenius 1877.		Moldenhauer 1830.		Göltl 1861.		Rochleder 1864.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.367	0.367	0.055	0.055	—	0.970	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.172	0.172	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	23.180	17.670	2.060	0.795	5.794	4.166	6.119	4.502
Chlorlithium	$LiCl$	0.048	0.048	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.407	1.311	1.311	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.354	0.048	0.361	—	0.591	—	1.534
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.063	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.032	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.185	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.551	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.395	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	1.133	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.021	—	—	14.192	14.363	16.146	14.861
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.409	—	0.500
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.019	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.036	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.017	—	—	—	0.290	—	0.742
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	4.010	10.782	—	0.993	4.941	5.900	5.469	6.874
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.246	—	—	—	0.436	—	0.534	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.056	—	0.407	—	0.769	—	1.992	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.018	—	1.129	—	0.305	—	0.781	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.070	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.022	0.022	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.002	0.002	—	—	0.226	0.226	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.112	—	0.260	—	0.390	—	0.833	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.225	—	0.522	—	0.782	—	1.671
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.071	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.160	—	0.327	—	0.374	—	1.190
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.084	0.084	0.499	0.499	0.091	0.091	—	—
		d 0.056	—	—	a 0.055				
		34.473	34.471	5.839	b 5.864	28.348	28.347	31.874	31.874
		13.87 °	A. Ph. 1877.		Ksch. 1867.	12.5 °	c HP. Hf.	12.5 °	c HP. Val.

a. Manganchlorür. Diese Quelle soll jetzt nur noch Verwendung in einer Stärkefabrik finden.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
c. Nach Klein, Franzensbad. Wien 1874.
d. Doppeltkohlensaurer Strontian.

Franzensbad, Böhmen.

	Franzensbrunnen.		Langenbruck Neue östliche Quelle.		Neue westliche Quelle.		Loimann's Q.		Louisenq.		Neue Quelle.		Salzq.	
	Berzelius 1820.		Gintl 1880.		Gintl 1880.		Rochleder 1861.		Trommsdorff 1819.		Zembsch 1838.		Berzelius 1822.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.424	—	0.308	—	—	—	—	—	0.207	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.941	9.142	3.644	2.052	3.247	1.718	7.968	5.808	8.802	6.367	11.937	9.239	11.365	9.191
	0.056	0.056	0.019	0.019	0.021	0.021	—	—	—	—	0.061	0.061	0.030	0.030
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.631	—	1.054	—	1.120	—	2.049	—	2.310	—	2.379	—	2.063
	—	0.0034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	0.112	—	0.081	—	—	—	—	—	0.018	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.495	—	0.360	—	—	—	—	—	0.242	—	—	—
	31.897	29.997	9.322	8.444	8.354	7.764	21.432	19.282	27.877	27.367	30.371	28.975	28.020	26.155
	—	1.245	—	0.636	—	0.429	—	1.265	—	—	—	0.980	—	1.469
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.392	—	0.520	—	0.372	—	0.699	—	0.546	—	0.398	—	0.119
	—	0.068	—	0.044	—	0.031	—	—	—	—	—	0.072	—	0.017
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.576	13.676	1.704	2.746	2.827	3.619	6.797	10.511	7.148	10.116	10.588	13.865	9.595	12.802
	1.329	—	0.679	—	0.457	—	1.349	—	—	—	1.045	—	1.567	—
	3.416	—	1.368	—	1.456	—	2.662	—	3.000	—	3.089	—	2.679	—
	0.413	—	0.547	—	0.390	—	0.736	—	0.575	—	0.419	—	0.125	—
30	0.072	—	0.046	—	0.033	—	—	—	—	—	0.076	—	0.018	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.052	0.052	0.137	0.137	0.099	0.099	—	—	—	—	0.052	0.052	0.028	0.028
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.616	—	0.791	—	0.737	—	0.546	—	0.286	—	0.682	—	0.638	—
	—	1.236	—	1.587	—	1.479	—	1.095	—	0.574	—	1.368	—	1.280
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.007	—	0.043	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—
40	—	0.862	—	1.020	—	0.972	—	0.780	—	0.408	—	0.956	—	0.912
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	59.379	59.3784	18.795	18.795	18.012	18.013	41.490	41.489	47.688	47.688	58.575	58.575	54.065	54.066
	10.5 °	c L. Val.	10.5 °	A. Ph. 1880.	10.5 °	A. Ph. 1880.		Val. HP. Hf.	10.87 °	Val. HP.Hg.	10.19 °	c Val. L.	11 °	Val. HP.Hg.

Ort		Franzensbad, Böhmen.				Frassin, Rumänien.		Frederikstad, Norwegen.	
Name der Quelle		Kalter Sprudel.		Wiesenq.		Hanguq.		Thorsökil-Bad I.	
Analytiker		Trommsdorff 1828.		Zembsch 1838.		Abrahamffy.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.085	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.195	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	11.198	8.715	12.088	9.944	5.204	—	4.030	3.678
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.039	0.039	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.014	—	—	—	—	0.445	0.445
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.338	—	2.013	—	4.937	—	0.333
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.002	—	0.003	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.015	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	35.065	34.738	33.402	31.778	3.594	—	0.361	0.361
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	1.153	—	2.904	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.002	—	0.004	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.341	—	0.247	—	0.170	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0066	—	0.035	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	9.298	12.671	11.697	14.285	4.721	13.793	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.019	—	1.230	—	7.797	4.698	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.036	—	2.613	—	8.121	—	0.433	0.452
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.359	—	0.260	—	0.179	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.007	—	0.037	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.028	0.028	0.047	0.047	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.065	—	0.618	—	0.573	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.131	—	1.240	—	1.150	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.666	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.006	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.092	—	1.088	—	1.870	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.045	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.044	0.044	0.057	0.057	—	—
		59.077	59.0766	62.170	62.171	30.246	30.245	5.269	5.269
		11.44 °	a Hg. HP.	10.94 °	a Val.	7.5 °	Hg.		Ksch. 1878.

a. Nach Klein, Franzensbad, Wien 1874.

	Frederikstad, Norwegen.				Freienwalde, Preussen, Brandenburg.									
	Thorsökil-Bad II.		**Thorsökil-Bad III.**		**Badeq.**		**Hauptbrunnen.**		**Königs-brunnen.**		**Küchenq.**		**Oberbrunnen.**	
					Lasch 1850.		John.		Lasch 1850.		John.		John.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.851	—	1.910	1.078	0.147	—	—	—	0.114	—	—	—	0.404	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.756	—	0.305	—	—	—	—	—	—	0.312	—	0.223	—
	—	0.653	—	0.433	—	0.139	—	—	—	0.108	—	0.363	—	0.644
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.033	0.033	—	—	0.053	0.053	—	—	0.410	0.410
	0.971	—	0.420	0.420	0.034	—	—	—	0.097	—	—	—	—	—
	—	0.820	—	—	0.217	0.142	1.044	0.948	0.112	0.100	0.393	0.409	0.165	0.123
20	—	—	—	—	—	—	0.194	—	—	—	0.415	—	0.150	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.084	—	0.340	—	0.103	—	0.443	—	0.221
	—	—	—	—	—	0.047	—	—	—	0.018	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.684	0.340	1.406	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.518
	6.720	3.476	0.411	—	0.028	0.110	—	0.101	0.273	0.283	—	0.405	—	0.341
	0.848	—	0.562	—	2.877	—	2.267	—	2.754	—	0.411	—	1.764	—
	—	—	—	—	0.088	—	0.358	—	0.108	—	0.466	—	0.233	—
30	—	—	—	—	0.050	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	0.006	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.220	—	—	—	0.161	—	0.065	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.185	—	—	—	0.204	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.244	—	—	—	0.113	—	0.124	—	—
	—	—	—	—	—	0.932	—	0.962	—	0.963	—	0.088	—	0.423
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	1.779	—	1.512	—	1.745	—	0.230	—	0.668
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.390	11.389	3.643	3.642	3.694	3.695	3.863	3.863	3.697	3.696	2.062	2.062	3.349	3.348
		Ksch. 1878.		Ksch. 1878.	10.5 °	L. Hg.	8.75 °	Hg.	10.6 °	Hg. L.	8.75 °	Hg.	8.75 °	Hg. S.

Ort		Freienwalde, Preussen, Brandenburg.				Freyersbach, Baden.			
Name der Quelle		Schwefelbrunnen.		Trinkq.		Gasq.		Salzq.	
Analytiker		John.		Lasch 1850.		Bunsen.		Schneyder 1858.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.937	—	0.133	—	0.651	—	0.485	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.888	—	0.127	—	0.617	—	0.438
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.018
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.036	0.036	0.620	0.620	0.507	0.507
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.080	—	7.565	0.722	7.259	2.628
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.577	0.350	0.193	0.224	—	5.395	—	3.589
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.139	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.443	—	0.029	—	0.490	—	0.350
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.018	—	—	—	0.061
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.203	—	—	2.064	8.191	2.061	1.148
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.240	0.165	0.133	5.755	—	3.828	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.999	—	2.870	—	13.655	—	14.492	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.466	—	0.030	—	0.516	—	0.368	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.019	—	—	—	0.064	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.004	0.004	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_3 (SiO_3)	—	—	0.207	—	0.796	—	2.640	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.210	—	1.597	—	5.297
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	0.197	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.776	—	0.958	—	4.999	—	5.415
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.007	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.218	—	1.802	—	8.990	—	12.262
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.245	0.245
		5.118	5.118	3.737	3.738	31.622	31.621	31.956	31.958
		8.75 °	Hg. S.	11.5 °	L. Hg.	8.7 °	Bu. L.	9 °	HP.

a. Nach Schneyder (HP.).
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.059.
c. Schwefelsaure Thonerde.

	Freyersbach, Baden.						Friedrichshall, Sachsen-Meiningen.				Fuen-caliente, Spanien, La Mancha.		Fuen-santa, Spanien. Ciudad-Real.	
	Sauerwasser.		**Schwefelq.**		**Untere Stahlq.**		**Schwache Quelle.**		**Bitterwasser.**					
	Kölreuter.		Bunsen.		Bunsen.		Gmelin und Schulz.		Liebig 1847.		Mestre.		Bañares 1819.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.276	1.276	—	—	—	—
	—	—	a 0.011	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.696	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.130	0.130	0.246	—	0.434	—	28.681	23.191	128.079	114.999	3.179	—	19.531	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	1.463	—	—	—	—	—	—	14.279
	—	—	—	0.233	—	0.412	—	6.919	—	11.145	—	2.917	—	1.445
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.261
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.173
	—	—	0.288	0.288	0.467	0.467	—	—	1.982	—	—	—	—	—
	5.876	4.715	2.812	—	5.652	0.062	5.414	9.181	0.753	7.643	—	—	1.953	—
	—	0.335	—	1.617	—	4.436	—	1.849	109.470	109.470	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	5.705	—	5.049	—	4.253	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.819	—	0.961	—	0.364	—	—	—	—	—	4.890	—	2.090
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.107	0.225	0.993	2.925	1.716	6.355	—	2.908	—	9.502	—	3.049	—	27.119
	0.357	—	2.065	0.341	4.732	—	—	—	—	—	—	—	21.825	2.571
	—	—	5.594	—	8.540	—	2.942	—	9.122	—	—	—	1.875	—
	0.862	—	1.012	—	0.383	—	—	—	—	—	5.147	—	2.694	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.455	—	0.537	—	0.751	—	0.065	—	—	—	0.423	—	—	—
	—	0.913	—	1.077	—	1.507	—	0.130	—	—	—	0.849	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.058	—	3.112	—	—	—	—	—	0.279	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.650	—	4.028	—	5.961	—	0.092	—	—	—	1.042	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.260	0.260	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
											c 2.072	c 1.970		
	8.047	8.047	13.558	13.559	22.675	22.676	44.270	44.270	255.731	255.731	15.074	15.074	47.878	b 47.938
		L.	8.1 °	Bu. L. HP.	8.4 °	Bu. L. HP.		LH.		Brsch. Val.Hg.	40 °	HP. Rb. 213.	21.25 °	Rb. 186. HP.

	Ort		Fuente potrida, Spanien, Cuenca.		Fuente sublantina, Spanien, Leon.		Fuered, Ungarn.		Gagliana, Italien, Arnothal.	
	Name der Quelle						Franz Josephsq.			
	Analytiker		Lopez 1851.		Chalanzon 1821.		Heller 1854.		Giulj.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	0.699	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	1.519	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	0.909	—	0.694	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.178	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.208	—	0.768	—	0.524
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.075	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.087
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.321	—	—	—	0.064
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	7.859	7.035	0.694	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.379	0.584	—	—	—	0.584	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.143	—	0.743
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.529	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	1.527	3.225	9.822	11.445
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.695	—	0.288	0.528	0.623	—	2.115	2.115
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.264	—	1.231	—	11.951	—	8.002	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.917	—	0.151	—	0.957	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	1.302	—	0.152	—	0.139	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.279	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	1.065	—	0.290	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.235	—	4.259	—	2.848
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.029	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.250	—	1.092	—	6.818	—	4.464
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.092	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.108	0.108	3.859	3.859	—	—
			—	a 2.208	d 0.002	d 0.002				
			—	b 1.227						
			6.858	c 6.863	2.876	2.876	27.047	27.045	22.284	e 22.290
			18.75 °	Rb. 406	20 °	Rb. 467	11.87 °	L. Val.	15 °	HP. S.

a. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.999 Schwefelcalcium.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Ab Wasser 0.006.
d. Borsäure.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
f. Salpetersaurer Kalk.

	Galaxidion, Griechenland, Morea.		Galleraje, Toscana, Val di Cecina.						St. Galmier, Frankreich, Loire.					
			Acqua del bagno.		Acqua forte.		Acqua rossa.		Cherbouquet-Badoit.		Source martiale.		Source Rémy.	
	Landerer.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Henry 1849.		Bouis 1864.		Bouis 1864.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.621	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.423	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.823	19.376	2.776	—	1.388	—	6.250	—	4.800	—	2.000	—	2.000	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.650	—	0.642	—	1.289	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.424	—	3.395	—	2.068	—	7.435	—	3.003	—	1.897	—	1.897
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.246	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.191	0.191	—	—	—	—
	0.919	1.463	—	0.472	—	—	—	—	1.844	—	0.800	—	0.842	—
	2.305	2.305	5.906	6.724	4.982	4.957	11.152	7.562	—	1.559	—	0.232	6.699	7.110
20	0.521	—	2.193	—	0.785	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.909	—	0.909	—	4.548	—	—	—	0.563	—	0.380
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.326	—	1.780	—	8.018	5.765	12.256	6.212	8.527	—	3.456
	—	—	—	—	—	0.891	0.316	5.883	4.200	2.537	8.168	7.920	0.759	0.320
	—	—	11.380	—	14.756	—	18.767	—	10.200	—	10.224	—	7.800	—
	—	—	0.957	—	0.957	—	4.787	—	—	—	0.593	—	0.400	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.550	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	0.862	—	0.450	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.730	—	0.903	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.615	—	5.018	—	3.545	—	2.269	—	3.018	—	2.076
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.478	—	—	—	—	—
40	—	—	—	7.288	—	7.888	—	5.570	—	3.568	—	5.386	—	3.260
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.329	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
									—	f0.530				
	23.568	23.568	24.483	24.481	23.510	23.511	42.561	42.561	28.890	28.889	28.447	28.446	18.500	18.499
		HP.	46.25 °	HP. S.	17.5 °	S.	17.5 °	S.	8 °	HP. Jo.	8 °	Ksch. 1874.	8 °	Jo.

Ort		Galthof, Mähren.		Gamarde, Frankreich, Landes.				Gandersheim, Braunschweig.	
Name der Quelle		Bitterq.		Bucquieron (Buccuron).		Deux-Louts.		Hroswithaq.	
Analytiker		Osnaghi 1855.		Meyrac.		Salaignac.		Otto 1881.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	a 0.865	—	0.152	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.348	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.049
Chlorammonium	NH_4Cl	0.138	0.138	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.878	—	0.694	0.025	7.000	3.988	137.336	128.267
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.184	0.053	0.880	0.373	3.645	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.405	—	0.787	—	3.449	—	12.731
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.261	—	—	—	—	—	0.078
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.410	2.410	—	—	—	—	0.057	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	49.394	51.737	—	—	—	—	—	7.322
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	74.490	74.490	—	0.165	0.358	0.998	5.345	9.953
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.780	—	0.187	—	0.724	—	12.250	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.065
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	2.668	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.540	—	2.904	—	3.472
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.579	—	2.655	—	3.712	—	3.557	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.069	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.500	—	0.130	—	0.120	—	0.177	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.003	—	0.261	—	0.241	—	0.355
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.359	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.100	—	—	—	—	—	0.030	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.798	—	1.306	—	0.566	—	0.174
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.230	—	0.080	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.032	0.032	0.210	0.210	—	—
				—	b 1.348				
		141.269	141.269	4.747	4.747	13.156	13.157	162.492	162.492
		16.2 °	L. HP. Hf.	13.7 °	S. (HP. c)	15-17.5°	HP. c	12.5 °	d

a. Angegeben sind 0,814 Schwefel.

b. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.832 Schwefelcalcium.

c. Bei HP. I. 351 sind beide Analysen wohl irrthümlich für 1000 statt für 7680 angegeben. Man vergleiche auch HP. I. 263.

d. Nach Otto, Hroswithaquelle, Halle a/S. 1881.

e. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.611.

	Gandersheim, Braunschweig.		Garmiswyl, Schweiz, Freiburg.		Wildbad Gastein, Salzburg.		Gath, Ungarn.		Gavá, Spanien, Barcelona.		Gavorano, Toscana.		Gazost, Frankreich, Hautes-Pyrénées.	
	Wilhelmsq.												**Nabeas.**	
	Otto 1881.		Lüthy 1826.		Ullik 1864.				Samponts.		Giulj.		Eine Commission 1841.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.010	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.460	0.460
5	—	—	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.357	—	—	—	0.116	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	59.919	57.073	—	—	0.428	0.076	—	—	0.437	—	—	—	3.923	3.529
	—	—	—	—	0.027	0.027	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.942	—	0.073	—	—	0.019	1.856	—	1.211	0.296	—	—	0.292	0.292
	—	3.422	—	0.086	—	0.216	—	2.169	—	1.484	—	—	0.215	0.485
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.091	—	—	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	0.047
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017
	0.417	—	—	—	0.135	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.028	—	—	2.072	1.352	—	—	—	—	—	—	—	0.010
	0.584	1.775	0.502	0.594	0.011	—	1.034	1.034	0.221	0.659	3.268	3.268	—	—
20	2.026	—	0.517	—	—	—	—	—	1.819	—	2.217	—	0.010	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.019	—	—	—	0.007	—	—	—	1.479	—	2.272	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.242	—	0.473	—	—	—	—	—	0.108	—	—
	—	2.120	—	—	—	—	—	—	—	0.560	—	—	—	0.416
	—	—	—	—	0.014	—	4.475	6.976	—	0.767	—	—	—	—
	2.296	—	2.296	—	0.281	—	9.946	—	—	—	3.590	—	0.340	—
	0.020	—	—	—	0.007	—	—	—	1.557	—	2.392	—	0.050	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.009	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.184	—	0.086	—	0.496	—	0.911	—	—	—	—	—	0.032	—
	—	0.369	—	—	—	0.995	—	—	—	—	—	—	—	0.064
	—	—	—	0.164	—	—	—	1.739	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.984	—	—	—	1.945	—	—	—	2.309	—	—
	0.035	—	—	—	0.003	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—
40	—	0.170	—	1.403	—	0.184	—	4.358	—	—	—	3.510	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.110	0.110
	66.433	66.434	3.474	3.473	3.483	3.482	18.222	18.221	5.245	5.245	11.467	11.467	5.450	e 5.460
	12.8°	d	11.9 °	MA. HP.	25-49°	Val. Hg. Hf.	17.5 °	HP.	16.2 bis 17.5 °	Rb. 469	35 °	HP.	12.5 bis 14 °	L.

Ort		Gehringswalde, Sachsen.		Geilnau, Preussen, Nassau.		St. Genis, Piemont.		St. Georgen, Ungarn.	
Name der Quelle								**Stephansbad.**	
Analytiker		Kühn.		Fresenius 1857.		Lavini.		Bauer 1861.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.136	0.136	0.019	0.019
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.076	—	0.077	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.175	—	0.178
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.151	—	—	—	0.092
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.010	0.010	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.020	—	0.350	—	21.034	20.359	2.900	0.689
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.408
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.968	—	0.072	—	0.593	—	1.484
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	0.0017	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.039	—	0.052
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.074	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.044	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.176	—	—	—	0.107	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.050	2.050	0.084	—	0.151	0.034	0.566	0.569
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	0.002	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.245	—	0.125	—	0.096
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	18.863	20.171	10.618	10.552	3.868	3.900	0.580	2.637
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	3.630	3.630	—	—	0.551	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.952	—	4.905	—	0.770	—	1.927	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.383	—	0.132	—	0.101	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.046	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.004	0.004	—	—	0.064	0.064
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.247	—	0.254	—	0.180	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.495	—	0.510	—	0.361
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.659	—	1.870	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.015	—	0.020	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.036	—	3.272	—	0.524	—	0.404
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.040	—	0.041
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.095	0.095
				—	c0.036				
		24.885	24.884	20.455	20.4567	26.436	26.435	7.187	7.189
		28.75 °	HP.	10 °	Hf. HP. Val.	11.2 bis 13.7 °	HP.	16.2 °	A.Ph.bl. Hg.

a. Ab Kohlensäure 1.030.
b. Die vier Quellen haben häufig ihre Namen gewechselt.
c. Manganchlorür.

	Georgenbad, Sachsen.		Geroldsgrün, Reuss.		Gerolstein, Rheinpreussen.		St. Gervais, Frankreich, Haute-Savoie.							
	Sauerbrunnen.		**Eisenq.**				**S.ferrugineuse.** b		**S. Gonthard.** b		**S. de Mey.** b		**S. du Torrent.** b	
			Fuchs.		Winter 1877.		Bourne 1849.		Lossier.		Lossier.		Lossier.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.732	—	0.751	—	0.794	—	0.775
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.660	0.056	0.385	—	15.120	11.093	19.732	8.292	17.061	6.288	17.258	6.644	16.844	6.365
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.667	0.667	0.667	0.667	0.667	0.667
10	—	0.490	—	—	—	0.763	1.248	1.248	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.365	—	2.928	—	9.009	—	9.661	—	9.478	—	9.364
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.043	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.642	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.855	—	0.877	—	0.928	—	0.906	—
	0.734	—	0.515	—	3.760	—	19.732	29.419	17.401	28.187	17.466	28.276	17.997	28.301
	—	—	1.266	0.904	—	3.177	—	—	1.625	1.625	1.615	1.615	1.623	1.623
20	—	—	—	—	—	—	8.715	—	9.644	—	9.628	—	9.160	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.785	—	1.010	—	—	—	0.118	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.367	6.917	—	1.037	10.415	19.020	—	4.445	—	1.313	—	1.086	—	1.015
	0.661	—	13.492	13.877	4.419	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	4.680	—	3.802	—	2.471	—	2.333	—	2.110	—	2.459	—
	? 5.517	—	1.063	—	—	—	0.124	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.220	—	—	—	0.458	—	0.457	—	0.559	—
	—	—	—	—	—	0.441	—	—	—	0.919	—	0.917	—	1.122
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.637	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.400	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.580	—	2.572	—	0.314	—	—	—	0.654	—	0.652	—	0.906
	—	0.469	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	12.939	12.939	21.401	21.402	37.736	37.736	53.277	a54.306	50.066	50.065	50.129	50.129	50.257	50.256
		HP.		HP.		A. Ph. 1877.	20 °	Hg.	39 °	Jo.	42 °	Jo.	39 °	Jo.

	Ort		Giengen, Wildbad, Württemberg.		Giesshübl-Puchstein, Böhmen.					
	Name der Quelle				Elisabethq.		Franz-Josefsq.		Königs-Ottoq.	
	Analytiker		Salzer.		Nowak, Kratschmer 1877.		Schneider 1862.		Nowak, Kratschmer 1877.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	0.208	—	—	—	0.172	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.027	—	—	—	0.223	—	—	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	0.0043	0.0043	0.0008	0.0008	0.075	0.075
10	Chlormagnesium	MgCl	0.075	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.092	—	0.067	—	0.211	—	0.017
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	0.025
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.016	—	0.070	—	—	—	0.075
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.291	—	0.463	0.463	0.313	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.034	—	—	1.285	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.070	0.016	—	0.135	—	0.521	—	0.199
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.029	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.032	—	0.071	—	0.034	—	0.034
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.009	—	0.0035	—	0.013
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	10.768	9.672	7.950	7.937	11.928	10.480
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.240	0.400	1.341	1.195	1.691	1.136	2.134	1.920
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.906	—	2.225	—	2.434	—	3.438	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.034	—	0.075	—	0.036	—	0.036	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.010	—	0.0037	—	0.014	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.117	—	0.450	—	0.680	—	0.594	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.903	—	1.364	—	1.192
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.223	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.366	—	0.832	—	0.840	—	1.329
	Thonerde	Al_2O_3	0.006	—	0.027	—	0.154	—	0.029	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	2.295	—	1.882	—	1.898	—	2.868
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.078	0.078	0.018	0.018	0.025	0.025	0.020	0.020
					a 0.869	a 1.428	—	c 0.511	a 1.275	a 1.811
			4.553	4.552	16.2863	16.2863	14.9455	14.9443	20.057	20.058
			8.5 °	Hy.	11.4 °	b Ksch. 1878.	11.6 °	b Hg. HP.	7.7 °	b Ksch. 1878.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Nach Löschner, Giesshübl-Puchstein. Karlsbad 1879.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Wenn statt der von Rubio angegebenen Gramme im Pfunde zu verstehen sind spanische Grane, so sind sämmtliche Zahlen mit 20 zu dividiren
e. Ab Wasserstoff 0.007.
f. Wohl unvollständig
g. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.118.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.

	Giglio, Toscana, Insel.		Gigonza, Spanien, Cadix.		Gisland, England, Cumberland.				Giunco-Marino, Toscana.		Gleesthal, Preussen, Coblenz.			
	Eisenq.				Eisenq.		Schwefelq.				Glücksbor.		Q. oberhalb des Glücksbor.	
	Giulj.		Mejia.		Garnett.		Garnett.		Giulj.		Bischoff 1832.		Bischoff 1832.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.951	—	—	—	1.020	1.020	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.669	9.440	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.165	2.972	7.734	—	0.402	—	0.536	0.536	5.666	1.030	0.553	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.131	—	7.337	—	—	—	—	—	3.622	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.251	—	—	—	0.509	—	0.344	—	—
	—	—	—	—	—	0.235	—	—	—	0.335	—	0.208	—	0.910
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.451	12.691	7.109	—	—	—	—	—	—	0.391	—	1.236	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	1.388	—	31.613	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.247	6.247	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.418	—	1.324
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	0.694	0.694	—	21.741	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.515	—	—	5.042	10.990	6.003	6.205	—	0.195
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	7.656	7.656	4.652	4.652
	—	—	—	—	—	—	—	—	4.702	—	5.089	—	4.877	—
	—	—	—	—	0.670	—	—	—	0.957	—	1.036	—	3.994	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	1.150	—	—	—	—	—	—	—	0.379	—	0.456	—
	—	—	—	2.307	—	—	—	—	—	—	—	0.760	—	0.915
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	9.311	—	—	—	—	—	—	—	1.980	—	1.897
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	0.066	—	—	—	—	—	3.562	—	5.062
	—	—	—	—	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	0.260
	—	—	—	1.562	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	c 2.777	c 2.777												
	15.271	15.272	58.808	58.807	1.072	e 1.079	1.556	1.556	16.367	g 16.486	21.107	h 21.133	15.215	15.215
	15 °	HP.	18.1 °	Rb. 149 d		f HP.		f HP.	16.2 °	S.	10.5 °	L.	13 °	L.

Ort		Gleichenberg, Steiermark.							
Name der Quelle		Constantinsq.		Emmaq.		Johannesbrunnen.		Klausenq.	
Analytiker		Gottlieb 1870.		Gottlieb 1870.		Gottlieb 1870.		Gottlieb 1866.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.085	0.085	0.0126	0.0126	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.603	1.384	2.297	0.712	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	18.435	7.207	15.782	4.590	4.743	—	0.002	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.055	0.055	0.028	0.028	0.021	0.021	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	5.357	—	5.064	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.930	—	4.001	—	4.739	—	0.002
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0014	—	—	—	0.013	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.009	—	0.015	—	0.052	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.145	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.083	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.705	—	1.066	—	0.011	—	0.069	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.217	0.748	—	0.814	—	0.019	0.109	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.019
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0016	—	—	—	0.015	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.041	—	0.060	—	—	—	0.136
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.007	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	36.236	48.536	33.154	45.164	28.310	33.816	0.188	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	7.224	—	6.829	—	6.342	6.342	0.089	0.069
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.102	—	5.195	—	7.186	—	0.339	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.043	—	0.063	—	0.236	—	0.143	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.007	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.120	0.120	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.028	0.028	0.020	0.020	0.064	0.064	0.028	0.028
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.634	—	0.611	—	0.232	—	0.712	e 0.441
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.272	—	1.226	—	0.466	—	0.253
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.275
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.402	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.0033	—	0.006	—	0.020	—	0.004	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.898	—	0.858	—	0.862	—	0.374
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
						—	a 0.882	—	d 0.013
								—	a 0.072
		68.6909	68.6924	64.223	64.222	48.0246	48.0386 b	1.683	1.682
		17.25 °	Val. Hg.HP.	15.3 °	Val. Hg.HP.	12.2 °	c	9.75 °	c. Hg. HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
c. Nach Macher, Gleichenberg, Graz 1873.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Lösliche Kieselsäure.
f. Soole?
g. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.127.
h. Nach Scholz, Schlesischer Bädertag, Reinerz 1878.

	Gleichenberg, Steiermark.		Gleissen, Preussen, Brandenburg,				Gmunden, Oberösterreich.				Goczalkowitz, Schlesien.		Godelheim, Westphalen.	
	Römerq.		**Alaunq.**		**Eisenq.**		**Hallstädter Soole.** f		**Soole.**				**Bade- oder Stahlq.**	
	Hruschauer 1845.		John.		John.		Erlach.				Schwarz.		Witting.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.134	0.134	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.009	0.009	0.56	0.56	0.407	0.407	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.600	1.600	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	328.319	326.993	—	—
	18.003	7.918	—	—	—	—	34.036	33.070	2360.01	2337.82	—	—	9.949	2.184
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	4.998	—	—	—	—	0.388	0.890	—	—	31.768	31.768	—	0.530
	—	3.561	—	—	—	—	—	0.330	—	21.05	54.600	54.600	—	6.747
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.133	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.827	—	—
	—	—	—	0.077	—	—	—	—	—	—	—	0.579	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.801	0.537	—	—	—	—	—	1.012	26.95	49.00	—	—	1.451	—
	—	—	0.026	0.026	0.287	0.079	0.635	—	25.67	25.67	—	—	5.427	4.757
20	—	—	—	—	—	—	0.272	—	25.81	—	—	—	0.765	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.283	—	—	—	0.263	—	0.025	—	5.24	—	—	—	2.986
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.271
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	31.852	43.625	—	—	—	—	—	0.014	—	5.18	—	1.702	—	9.115
	6.740	—	0.582	0.582	0.034	0.256	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.622	—	1.725	—	1.066	—	0.141	—	—	—	—	—	7.949	—
	0.298	—	0.220	—	0.277	—	0.026	—	5.52	—	1.655	—	3.143	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.286	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.164	0.164	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.593	—	0.306	—	0.300	—	0.065	—	—	—	—	—	0.977	—
	—	1.190	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	1.960
	—	—	—	0.584	—	0.573	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.392	—	0.143	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.716	—	1.175	—	0.651	—	0.092	—	—	—	—	—	1.396
	—	—	—	0.022	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.142	0.142	0.398	0.398	—	—	—	—	—	—	0.911	0.911
	63.124	63.125	3.001	3.000	2.362	2.363	35.572	35.572	2444.52	2444.52	418.483	418.610	30.858	30.857
	16 °	L. c	7.5-10 °	S.	7.5-10 °	S.		Hg.		HP.	16.25 °	h		HP. S.

Ort		Godelheim, Westphalen.		Godesberg, Rheinprovinz.					
Name der Quelle		Trink- oder Salzq.		Draitschbrunnen.		Neue Quelle.		Stahlq.	
Analytiker		Himly.		Pickel.		Mohr 1875.		Richter 1865.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.0015	0.0015
Bromnatrium	$NaBr$	0.0013	0.0013	—	—	—	—	0.0024	0.0024
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.198	—	0.300
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.050	0.050
Chlornatrium	$NaCl$	24.734	4.296	0.716	—	5.369	—	9.502	2.776
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.0074	0.0074
10 Chlormagnesium	$MgCl$	1.660	2.232	—	—	—	—	—	2.654
Chlorcalcium	$CaCl$	—	18.687	—	0.679	—	4.946	—	3.020
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.026	—	—	—	—	—	0.029
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.231	—	0.351	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	2.734	1.569	1.870	—	3.313	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.863	2.141	—	0.930	—	1.305	—	2.729
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.098	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.976	—	0.068	—	0.550	—	0.376
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.164	—	—	—	—	—	0.023
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	25.980	13.340	14.700	5.275	13.774	13.655	25.463
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.992	—	5.608	4.215	6.493	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	23.098	—	5.812	—	6.955	—	3.921	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	2.080	—	0.072	—	0.579	—	0.396	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.173	—	—	—	—	—	0.024	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.074	0.074
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.098	—	0.325	—	0.150	—	0.134	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.197	—	0.652	—	0.301	—	0.269
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.917	—	0.209	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.010	—	—	—	—	—	0.011	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.114	—	3.476	—	0.540	—	0.164
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.032	0.032	—	—	0.064	0.064
		55.8153	55.8143	24.023	24.023	26.037	26.038	37.9993	38.0023
			Hg.	12.5 °	Hg. S.		Ksch. 1876.		Ksch. 1873.

a. Schwefeleisen.
b. Phosphorsaurer Kalk.
c. Phosphorsäure.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Kohlensaures Manganoxydul.
f. Ab Wasserstoff 0.006.

	Godesberg, Rheinprovinz.		Gögging, Bayern.		Göppingen, Württemberg.		Göschwitz, Sachsen-Weimar.		La Golaise, Schweiz, Wallis.		Goldach, Schweiz, St. Gallen.		Goldbach, Bayern.	
	Trinkq.													
	Bischoff.		Vogel.		Siegwart.				Henry.		Simmler.		Trommsdorff.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.116	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.266	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	0.886	1.050	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.049	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.010	14.007	0.729	—	—	—	—	—	0.070	0.070	0.038	—	0.376	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.392	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.120	—	0.691	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.234
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.255	—	0.185
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—
	4.779	—	0.234	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.931	—	0.198	—	—	6.156	6.156	3.744	3.744	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	7.404	—	12.743	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.136	—	—	—	—	—	—	—	0.346	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	4.355	—	7.313	—	—	—	—
	11.128	22.216	1.493	1.660	1.677	1.677	—	—	—	—	0.476	0.183	1.733	1.881
	6.071	—	1.071	0.859	1.588	1.588	—	—	—	—	1.300	1.300	0.422	0.422
	4.049	—	1.500	—	11.981	—	10.662	—	3.079	—	4.820	—	1.800	—
	0.143	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.728	—	0.528	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.444	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.065	0.065	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.156	—	0.208	—	—	—	—	—	0.100	—	0.140	—	0.138	—
	—	0.313	—	0.417	—	—	—	—	—	—	—	0.281	—	0.277
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.191	—	—	—	—
	—	—	—	0.235	—	4.659	—	7.196	—	6.420	—	1.875	—	0.700
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.222	—	0.964	—	7.322	—	6.516	—	1.882	—	3.671	—	1.304
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.073	—	0.001
	—	—	—	0.061	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.180	0.180	0.324	0.324	0.138	0.138
									a 0.200	c 0.165	d 0.120	d 0.060		
									b 0.360	—	—	e 0.321		
	45.401	45.402	5.351	5.351	15.246	15.246	24.222	24.223	21.362	21.361	8.402	8.404	5.135	f 5.142
	12.5 °	HP.		S. HP.		HP.		S.		HP.		Ht.		HP. S.

	Ort		Goldberg, Mecklenburg.		Sta. Gonda, Toscana, Erathal,		Gonten, Schweiz, Appenzell.			
	Name der Quelle		Stahlq.				Badewasser.		Goldbrunnen.	
	Analytiker		Scheel 1864.		Giulj.		Löwig.		Stein.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	1.922	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	2.040	—	4.167	3.388	0.024	—	—	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	0.198	—	1.647	1.647	0.027	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	2.760	0.391	1.131	—	0.022	—	—
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.154	—	—	—	0.027	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.423	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.297	—	—	—	0.208	—	0.472
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.658	—	—	—	0.105	0.105	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.238	—	—	—	0.054
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.053	0.053	0.046	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.228	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.437	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.137	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.940	—	0.750	—	—	5.093	4.892
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.802	2.069	—	—	0.393	0.432	0.123	0.172
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.458	—	0.720	—	3.150	—	0.054	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.309	—	—	—	0.593	—	1.348	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.144	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.432	0.432	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.227	0.227	—	—	0.033	0.033	0.209	0.209
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.278	—	—	—	0.030	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.558	—	—	—	0.025	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.033	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	2.285	—	—	—	1.198	—	0.021
	Thonerde	Al_2O_3	0.059	—	—	—	0.0105	—	0.065	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	3.790	—	—	—	2.224	—	0.858
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.059	—	0.135
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.167	0.167	—	—	0.038	0.038	0.525	0.525
			—	a 3.038					—	b 0.124
			18.694	e18.714	7.153	7.154	4.4565	4.457	7.463	7.462
				Hg.	16.2 °	HP.	8.10 °	MA.		S.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Natronaluminat.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
d. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.

	Goriatschewodsk, Russland, am Terek.		Gortwa-Kisfalú, Ungarn.		Gori, Russland, Tiflis.		Gottleuba, Sachsen.		Gournay, Frankreich, Seine-infér.		Grabalos, Spanien, Logroño.		Graena, Spanien. Granada.	
	Katharinenq.												**Baño fuerte.**	
	Herrmann.		Marikowsky.		Kersten.				Dupray.		Merino und Andrés 1837.		Baldovi 1845.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.008	—	—	—	—	—	0.058	—	—	—
	0.085	0.085	—	—	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.305	0.427	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.379	1.060	—	—	1.091	—	—	—	—	—	0.145	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.215	—	—	—	0.142	—	—	—	0.120	—	0.079	—
	—	0.303	—	0.252	—	1.035	0.059	—	—	—	—	0.278	—	0.092
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.147	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.965	—	—	—	0.093	—	0.132	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.225	4.014	—	—	7.163	7.384	—	—	—	—	—	0.176	—	—
	—	0.178	—	—	1.528	1.528	—	—	0.456	—	1.015	1.165	4.435	4.535
20	—	—	—	—	0.211	—	0.471	—	0.252	—	7.837	—	5.860	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.526	—	0.860	—	—	—	0.591
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.411	—	3.069
	4.739	4.839	—	—	—	1.089	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.190	—	2.354	2.644	—	—	—	0.190	—	0.487	—	—	—	—
	0.393	—	1.665	—	3.401	—	0.213	—	1.602	—	2.287	—	6.880	—
	—	—	2.757	—	—	—	0.821	—	1.282	—	—	—	0.622	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.086	0.086	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.218	—	0.289	—	0.018	—	—	—	—	—	0.150	—	2.534	—
	—	0.437	—	—	—	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.552	—	—	—	—	—	—	—	0.286	—	4.838
	—	—	—	0.256	—	0.888	—	0.308	—	0.727	—	3.746	—	2.740
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.312	—	2.334	—	1.439	—	0.452	—	1.349	—	1.398	—	4.546
	—	—	—	0.276	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	0.030	—	—
	—	—	0.144	0.144	0.220	0.220	—	—	—	—	—	—	—	—
	11.315	11.314	7.424	7.423	13.640	13.641	1.706	c 1.716	3.592	3.593	11.917	11.917	20.410	20.411
	81.2 °	HP. S.	12.5 °	S. HP.	17.75 °	HP.		d		HP.	17 °	Hg. Jo.	40.7 °	Rl. 216.

Ort		Graena, Spanien. Granada.							
Name der Quelle		Eisenq.		Schwefelq.		Teja y Tejilla.		Tejuela.	
Analytiker						Baldovi 1845.		Baldovi 1845.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	?	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.052	—	0.079	—	0.079	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.061	—	0.092	—	0.092
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	15.714	14.412	3.125	3.190	4.278	4.378	4.752	4.852
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.051	—	17.708	—	11.644	—	2.456	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.706	—	0.792	—	0.422	—	0.507
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	9.957	—	6.560	—	1.112
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	1.392	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	17.140	—	2.653	—	5.639	—	18.263	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.796	—	0.834	—	0.444	—	0.534	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.976	—	1.172	—	1.822	—	1.742	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	1.863	—	2.237	—	3.478	—	3.326
Aetzkalk	CaO	—	5.799	—	7.227	—	5.285	—	6.482
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	10.504	—	2.080	—	3.690	—	11.454
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		35.677	35.676	25.544	25.544	23.906	23.905	27.826	27.825
			HP.	35°	HP.	35°	Rb. 216	35°	Rb. 216

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
b. Natronaluminat.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Lithion.
e. Kohlensaures Lithion.

	Graenichen, Schweiz, Aargau.		Gran, Ungarn.				La Grande Rive, Frankreich, Haute-Savoie.		Grauhof, Preussen.		Greifenberg, Bayern.			
			Kis-Leva-Quelle.		**Schihulzki-Quelle.**				**Harzer Sauerbrunnen.**		**Badeq.**		**Trinkq.**	
	Bauhof 1829.		Schmidt.		Redtenbacher.		Tingry.				Secamp 1864.		Secamp 1864.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.787	—	—	—	0.061	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.337	—	—	—	16.380	10.657	0.059	—	6.952	4.426	0.008	—	0.030	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.386	—	—	—	—
	—	0.116	—	—	—	4.195	—	0.056	—	1.901	—	0.008	—	0.028
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.521	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.134	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	—	0.027
	—	—	—	—	0.920	—	—	—	0.071	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	42.240	40.044	0.122	—	0.114	0.172	—	—	—	—
	—	—	937.2	937.2	125.104	127.595	—	0.104	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.434	—	—	—	6.863	0.250	0.095	1.393	4.423	0.172	0.183	0.082	0.120
	0.515	0.515	43.2	43.2	2.657	—	0.689	0.581	0.521	—	1.798	1.798	1.844	1.844
	3.986	—	2.7	—	5.447	—	2.506	—	2.468	—	3.537	—	3.757	—
	0.255	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.014	—	0.076	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	1.150	—	0.078	—	0.062	—	0.199	—	0.178	—
	—	—	—	—	—	2.307	—	0.156	—	0.124	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.380	—	0.340
	—	1.491	—	1.05	—	—	—	0.946	—	—	—	1.190	—	1.287
	—	—	—	—	0.200	—	0.078	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.322	—	1.65	—	1.128	—	1.696	—	0.088	—	2.175	—	2.322
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.091	—	0.008
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.021	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							—	b 0.149			c 0.056	c 0.056	c 0.046	c 0.046
											d 0.030	e 0.019	d 0.022	e 0.014
	5.114	a 5.122	983.1	983.10	194.098	194.097	3.782	3.783	11.581	11.581	5.814	5.815	6.035	6.036
		MA.		Hg.		L. HP.	12.5 bis 17.5 °	HP.		Brsch.	10 °	Hg. A. Ph. 1865	10 °	Hg. A. Ph. 1865

Ort		Grenzach, Baden.		Gréoulx, Frankreich, Basses-Alpes.				Gretenberg, Bayern.	
Name der Quelle				S. ancienne Gravier.		Source nouvelle Guibert.			
Analytiker		Bunsen.		Grange.		Bouillay und Henry.		Duménil.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.640	0.640	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.016	—	—	—	b 0.338	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.541	0.578	0.365	0.365	—	0.775
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.170	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.147	0.147	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	18.580	6.707	15.835	8.945	10.297	7.969	1.777	0.348
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	3.029	—	1.605	2.618	1.065	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	14.619	—	3.763	—	3.103	0.588	1.944
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.082	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	1.277	—	0.281	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.199	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	32.796	39.938	—	3.128	—	0.291	—	0.323
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	3.829	1.277	—	0.782	2.128	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	11.043	—	1.550	—	1.877	—	0.911	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.095	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.101	—	—	—	0.080	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.354
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	7.447	—	2.538	—	2.205	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.287	—	3.243	—	2.041	—	0.795	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.106	—	—	—	0.084	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.180	0.180	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(Si\,O_3)$	0.099	—	1.200	—	0.195	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.199	—	2.408	—	0.391	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.490	—	0.108	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.142	—	0.494	—	—	—	0.486
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.008	—	—	—	0.179
Organische Substanz	—	—	—	0.620	0.620	0.154	0.154	0.031	0.031
		73.579	73.579	27.017	27.017	16.968	16.967	4.440	4.440
		10.5 °	Bu.	37.5 °	HP. Jo.	23.75 °	a HP.		S.

a. Bei HP. sind die gleichen Mengen für 1000 angegeben.
b. Angegeben sind 58.00 Kubikzoll Schwefelwasserstoff im Pfunde, angenommen 0.58.
c. Bei Helfft sind alle Zahlen viel zu klein angegeben.

	Griesbach, Baden.										Griesbad, Bayern.		Griesheim, Hessen-Darmstadt.	
	Antoniusq. c		**Badeq.**		**Carlsq.** c		**Josephsq.** c		**Trinkq.**					
	Bunsen 1871.		Bunsen 1666.		Bunsen 1871.		Bunsen 1871.		Bunsen 1871.		Leube.		Jochheim.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.158	—	0.086	—	0.067	—	0.111	—	—	—	—
	0.014	0.014	—	—	0.005	0.005	0.068	0.068	—	—	—	—	—	—
	0.243	—	0.317	—	0.358	—	0.134	—	0.320	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.116	—	0.134	—	0.188	—	0.020	—	0.136	—	—	—	—
	—	0.154	—	—	—	0.064	—	0.057	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.005	—	0.039	—	0.034	—	0.013	—	0.075	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.226	0.226	0.185	—	0.101	—	0.078	—	0.130	—	—	—	—	—
	7.156	6.233	4.341	3.661	6.847	6.186	5.978	5.186	7.777	7.115	—	—	—	—
	2.250	2.250	1 629	1.629	2.106	2.106	1.454	1.454	2.790	2.790	0.195	0.195	0.106	0.106
20	1.040	—	1.527	—	1.863	—	1.329	—	1.889	—	2.220	—	—	—
	0.179	—	—	—	0.074	—	0.066	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.580	—	0.311	—	0.563	—	0.405	—	0.743	—	0.075	—	—
	—	0.034	—	0.021	—	0.022	—	0.019	—	0.037	—	—	—	—
25	—	0.887	—	1.192	—	1.240	—	1.069	—	1.133	—	1.266	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.076	1.076
	16.740	—	10.250	—	15.933	—	12.231	—	16.953	—	3.279	—	2.430	—
	0.611	—	0.327	—	0.593	—	0.426	—	0.782	—	0.079	—	—	—
30	0.036	—	0.022	—	0.023	—	0.020	—	0.039	—	—	—	—	—
	0.018	0.018	—	—	—	—	0.108	0.108	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.200	0.200	—	—	0.031	0.031	0.003	0.003	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.529	—	0.462	—	0.476	—	0.415	—	0.456	—	—	—	—	—
	—	1.061	—	0.927	—	0.955	—	0.833	—	0.915	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	6.880	—	4.547	—	6.868	—	5.293	—	7.302	—	2.190	—	0.945
	0.002	—	0.015	—	0.013	—	0.005	—	0.029	—	—	—	—	—
40	—	10.585	—	6.456	—	10.076	—	7.718	—	10.810	—	2.048	—	1.485
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	29.244	29.243	19.075	19.075	28.423	28.424	22.315	22.313	31.165	31.167	5.773	5.774	3.612	3.612
	8.65 °	Bu.	8.3 °	Bu.	10.2 °	Bu.	10.2 °	Bu.	9.4 °	Bu.	7.5 °	HP.	10 °	JH.

	Ort		Gross-Albertshofen, Bayern.		Grosskarben, Hessen-Darmstadt.		Grosslüder, Preussen, Hessen.		Grosswardein, Ungarn.	
	Name der Quelle				**Ludwigsbrunnen.**				**Bischofsbad.**	
	Analytiker		Vogel.		Osann 1836.		Reichardt 1880.		Horváth 1835.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	1.530	1.530	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	? 3.630	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	? 5.702
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	? 2.423
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.293	—	5.996	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	21.296	—	155.016	121.511	—	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.032	0.032	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.651	—	0.257	2.005	3.615	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.760	—	17.941	—	31.388	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.014	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.117	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.342	—	7.006	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	11.512	13.383	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	7.220	7.944	1.683	1.919	13.002	17.572	1.154	7.584
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.881	—	—	—	11.356	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.016	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.068	—	—	—	0.619	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.094	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	3.253
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	25.020	—	23.090	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.106	10.438	7.829	—	—	6.859	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.071	—	23.292	—	28.723	—	10.799	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.072	—	—	—	0.652	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.099	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.018	0.018	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.945	—	3.176	—	1.302	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	1.896	—	6.373	—	2.612
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	2.339	—	—	—	—	—	2.316
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.045	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	3.678	—	1.350	—	4.422	—	11.316
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	1.922
	Organische Substanz	—	—	—	0.096	0.096	4.447	4.447	0.078	0.078
			14.895	14.895	58.349	58.349	228.733	228.735	37.205	37.206
				S.	11.25 °	L. HP.	11.5 °	A. Ph. 1880	37.5 bis 45 °	L. Sg. Hg.

a. Nach Lersch, Hydrochemie 393. Hager giebt die gleichen Mengen für nur 16 Unzen.
b. Schwefelsaures Kupferoxyd.
c. Schwefelsaures Zinkoxyd.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.031.

	Grosswardein, Ungarn.		Grosswunitz, Böhmen.		Grub, Sachsen-Koburg.		Gruben, Sachsen.		Grüben, Schlesien.		Grünen, Schweiz, Bern.		Grundhof, Sachsen-Meiningen.	
	Felixq.												**Sauerbrunnen.**	
	Horváth 1835.		Lerch 1852.				Fleck 1882.				Pagenstecher.		Schlegel.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	? 2.900	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	? 6.654	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—
	—	—	14.582	2.829	—	—	3.058	—	—	—	0.185	—	0.339	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	2.286	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	10.393	—	—	—	5.500	—	—	—	0.175	0.638	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.096	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0095	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.631
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.057	—	—	—	0.434
	—	—	1.188	—	—	—	0.329	0.329	—	—	0.081	0.081	—	—
	18.156	2.979	70.117	76.672	—	—	—	3.133	—	—	0.238	0.121	—	—
	1.241	7.479	56.352	56.352	2.878	2.878	0.730	3.620	—	—	0.454	0.553	—	—
20	—	—	5.403	—	4.454	—	13.304	—	0.358	—	—	—	0.182	—
	—	—	—	—	—	—	0.111	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.011	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.059	—	—	—	1.662	0.325	0.725	—	—	—	0.204
	—	—	—	—	—	—	—	0.821	—	—	—	—	—	—
25	—	4.392	—	—	—	2.620	—	2.878	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	8.061	—	—	—	—	—	—	—	0.362	—	0.433
	6.654	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.106	—	—	—
	11.920	—	7.772	—	12.881	—	1.429	—	—	—	4.175	—	0.500	—
	—	—	0.062	—	—	—	1.750	—	0.583	—	—	—	1.455	—
30	—	—	—	—	—	—	0.865	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.042	0.042	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.328	—	0.038	—	—	—	0.252	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.664	—	0.076	—	—	—	0.506	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.635	—	—	—	6.843	—	3.258	—	0.147	—	1.534	—	0.980
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	11.859	—	0.054	—	7.872	—	2.312	—	0.320	—	2.412	—	1.462
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	—	—	—
	—	1.535	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.807	0.807	0.351	0.351	—	—	0.139	0.139	0.228	0.228	—	—	—	—
							b 0.0038	b 0.0038						
							c 0.077	c 0.077						
	43.006	43.004	155.907	155.906	20.213	20.213	24.3568	24.3563	1.494	1.494	5.239	5.238	4.114	d 4.144
	45 °	L. Sg. Hg.		a		S.	9.5 °	Brsch.		S.		MA.		HP.

	Ort		Grunern, Baden.		Guardia vieja Spanien. Almeria.		Günthersbad, Schwarzburg-Sondershausen.			
	Name der Quelle						**Kochsalzq.**		**Schwefelq.**	
	Analytiker		v. Babo 1858.		Romero y Albacete 1852.		Buchholz.		Buchholz.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Brommatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	?	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	a 0.457	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	1.002	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	0.086	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.194	—	11.489	2.290	29.065	20.224	0.315	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.045	—	8.727	—	8.388	—	0.299
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.060	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.100	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.066	—	10.064	17.200	—	6.144	0.178	0.562
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.045	0.091	8.454	8.454	0.684	0.684	1.944	1.944
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	6.834	—	5.886	—	1.048	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.099	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.079
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.244	—	4.852	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.553	0.507	—	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.122	—	4.094	—	4.656	—	4.463	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.104	—	—	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_4$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.144	—	0.449	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.261	—	0.901	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.027	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	0.791	—	—	—	—	—	2.016
	Thonerde	Al_2O_3	0.023	—	—	—	—	—	0.137	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.385	—	1.772	—	—	—	2.728
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	0.232	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.654	0.654	—	—	0.029	0.029
									—	b 0.458
			3.351	3.352	42.475	42.476	40.291	40.292	8.114	8.115
				Hg.		Rb. 107.		Hg. S. HP.	12.5 °	Hg. S. HP.

a. Davon 0.424 als freier Schwefel (0.398) angegeben. Bei Rubio alle Zahlen zehnfach höher.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. In beiden Analysen scheint ein Bestandtheil nicht angegeben zu sein, da die Summe zu hoch ist.
d. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
e. Unterschwefligsaures Natron $NaO.S_2O_2$.
f. Kohlensaurer Strontian $SrO.CO_2$.

	Guesalibar, Spanien, Guipuzcoa.				Guillon, Frankreich, Doubs.		Gurnigel, Schweiz, Bern.				Gyrenbad, Schweiz, Zürich.		Gythium, Griechenland, Lakonien.	
	Badeq.		**Gartenq.**				**Schwarzbrünnele.**		**Stockwasser.**					
	Saenz Diez 1871.		Saenz Diez 1871.		Desfosses.		v. Fellenberg 1849.		v. Fellenberg 1849.		Bauhof 1824.		Landerer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.585	—	0.623	—	1.678	—	0.277	—	0.020	—	—	—	—	—
	—	1.343	—	1.428	—	—	0.066	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	0.434	—	0.648	—	0.043	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.051	0.051	0.056	0.056	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.205	—	3.976	—	2.532	—	0.053	—	0.041	—	—	—	30.249	28.597
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	0.507	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.971	—	3.772	—	0.625	—	—	—	—	—	—	—	1.567
	—	—	—	—	—	—	—	0.071	—	0.056	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.778	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—
	0.033	0.033	0.052	0.052	—	—	0.846	0.846	0.090	0.090	—	—	—	—
	2.028	4.275	2.855	4.852	—	—	0.272	0.009	0.241	—	—	—	2.256	4.262
	4.492	4.492	4.599	4.599	—	—	2.013	2.013	1.191	1.191	—	—	1.953	1.953
20	11.315	—	15.592	—	—	—	11.611	—	15.732	—	—	—	1.921	—
	—	—	—	—	—	—	0.138	—	0.073	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0005	—	0.010	—	—	—	0.049	—	0.026	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	5.390	—	8.041	—	—	—	7.017	—	9.408	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.684	—	—	—	—	—	1.588	1.588	—	—
	5.079	—	5.784	—	1.679	—	4.465	—	2.590	—	2.531	—	—	—
	0.0005	—	0.010	—	—	—	0.051	—	0.025	—	0.090	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.040	0.040	0.055	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0003	0.0003	—	—	—	—	0.033	0.033	0.031	0.031	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.180	—	0.100	—	—	—	0.194	—	0.127	—	0.260	—	—	—
	—	0.361	—	0.201	—	—	—	0.389	—	0.250	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	0.496	—	—
	—	4.630	—	6.766	—	—	—	6.013	—	7.449	—	0.748	—	—
	0.006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.104	—	3.540	—	1.497	—	2.742	—	1.594	—	1.596	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—
	—	0.309	—	0.330	—	0.308	—	0.146	—	0.011	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	d 2.425	e 0.087	e 0.087	e 0.047	e 0.047				
							—	f 0.045	—	f 0.007				
	28.0148	28.0148	33.702	33.702	6.573	6.574	20.106	20.108	20.208	20.209	4.469	4.468	36.379	36.379
	18.75 °	Jo. c	21.31 °	c Jo.	12.5 °	S. HP.	8.5 °	Val. Hf. MA.	7 °	L. MA. Jo.	10 °	MA. HP.		HP.

Ort		Gyüzy, Ungarn.		Hall, Oberösterreich.		Hall, Tyrol.		Hall, Württemberg.	
Name der Quelle				**Jodwasser.**				**Soole.**	
Analytiker		Wehrle.		Kauer 1860.		Oellacher.		Siegwart.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.460	0.460	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.654	0.654	0.53	0.53	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.427	0.397	0.397	0.20	0.20	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.098	0.098	0.733	0.733	1.24	1.24	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	6.830	—	121.148	120.542	2546.60	2535.69	238.39	199.12
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	2.874	2.874	22.35	—	—	0.32
Chlorcalcium	$CaCl$	—	6.114	4.009	4.009	4.35	40.81	—	36.88
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.039	—	0.383	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.064	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.021	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.499	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	8.369	—	—	—	—	13.11	1.43	44.67
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	7.416	—	—	—	28.25	0.40	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	44.70	—	41.00	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.04	—	0.027
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	0.02	0.12	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	6.004	23.178	—	0.171	—	0.02	—	4.70
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	10.010	2.101	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	23.519	—	—	—	—	—	4.46	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.060	—	0.04	—	0.028	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.11	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.050	0.050	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.177	—	0.249	—	0.05	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.355	—	0.499	—	0.10	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	6.059	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.015	—	0.147	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	9.734	—	—	—	0.07	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		c 1.444	c 1.444						
		57.015	57.015	130.731	130.807[a]	2620.19	2620.18	285.708	285.717
			HP.	11.2 °	Hg.HP.		L. HP. Hf.		Val.

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.076.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Essigsaures Natron.

	Hall, Württemberg.		Halle, Preussen, Sachsen.											
	Sinksoole.		Deutscher Brunnen.		Eisenq.		Gutjahr-brunnen.		Hackeborn.		Wittekind ?		Badesoole.	
	Fehling 1847.		Herrmann.		Meissner.		Heine.		Heine.		Marchand 1849.		Steinberg.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.258	0.258	—	—	16.60	16.60	16.20	16.20	—	0.471	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2572.00	2557.03	115.983	115.423	1.243	—	1771.80	1771.80	735.60	735.60	87.480	83.099	310.500	309.326
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	2.070	0.178	—	—	40.60	8.09	46.70	28.15	—	—	6.100	—
	—	14.20	1.267	4.010	—	1.179	13.20	51.21	17.20	38.89	—	3.807	4.090	12.334
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.550	—	—	—
	2.90	20.65	—	—	1.269	—	—	—	—	—	3.210	7.862	—	1.418
	—	—	—	2.392	1.925	1.541	—	41.11	—	23.47	0.520	0.520	—	7.712
20	17.00	—	2.741	—	—	—	46.60	—	26.60	—	4.450	—	10.100	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.034	—	0.652	—	—	—	—	—	0.340	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.071	—	—
	—	0.45	—	0.717	—	1.076	—	—	—	—	—	—	—	0.009
	—	—	—	—	0.049	0.464	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.43	—	0.658	—	5.918	—	—	—	—	—	0.230	—	0.009	—
	—	—	0.036	—	0.686	—	—	—	—	—	0.358	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.764	—	—	—	—	—	0.290	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.533	—	—	—	—	—	0.582	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.707	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.268	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	3.076	—	—	—	—	—	0.336	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.026	0.026	0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	b 0.895								
	2592.33	2592.33	123.039	123.038	12.138	12.139	1888.80	1888.81	842.30	842.31	97.124	97.124	330.799	330.799
		Sg. L.		S. HP.		Hg. HP. S.	15 °	L.	12.5 °	L.		L.		L.

Ort		Halle, Preussen, Sachsen.				Hambach, Oldenburg. Birkenfeld.			
Name der Quelle		Wittekind Soole.		Wittekind Trinksoole.		Albertusq.		Badeq.	
Analytiker		Steinberg.		Erdmann 1849.		Mahler.		Mahler.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.067	0.067	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	307.880	305.849	354.51	353.05	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	3.930	—	7.47	0.70	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	3.950	10.469	3.69	12.98	—	—	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.075	—	0.075
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	2.454	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	4.968	—	8.56	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	7.980	—	10.04	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.58	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.014	—	1.87	0.204	0.204	0.682	0.682
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.619	0.619
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.014	—	1.44	—	2.082	—	4.306	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.40	—	0.215	—	0.215	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.566	—	1.675
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	b 0.298	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	1.390	—	2.750
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.021	—	0.021
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							a 0.542		
		323.754	323.754	377.617	377.607	2.799	2.798	5.822	5.822
			L.		Brsch. Hg. L.		Hg. S.		Hg. S.

a. Kalkaluminat.
b. Als kohlensaure Thonerde angegeben, richtiger vielleicht kohlensaure Magnesia.
c. Nach Rieken, Hambach und Schwollen, Brüssel und Leipzig 1845. Bei Hager stark abweichend.
d. Nach Tulin dela Tunisie, Hamman-Gorbos und Hamman-Lif. Bern 1874.
e. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Heraeus.
f. Doppeltkohlensaurer Strontian.
g. Manganchlorür. h. Doppeltkohlensaures Kali.
. Soll noch 68.2 CC. Schwefelkohlenoxyd (?) enthalten.

	Hambach, Oldenburg, Birkenfeld.		Hammam-bou-Hadjar, Algier.		Hammam-Gorbos, Tunis.				Hanau, Hessen-Nassau.		Hardeck, Bayern, Oberpfalz.		Harkányi, Ungarn, Baranya.	
	Trinkq.				**Aeussere Quelle des Dar-el-Bey.**		**Unterer Trinkbrunnen.**		**Wilhelmsbad.**				**Schwefelq.**	
	Kastner 1836.				? 1856.		? 1856.		Heraeus 1882.		Vogel.		v. Hauer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.083	0.083
	0.0006	0.0006	—	—	0.022	0.022	0.169	0.169	—	—	—	—	0.018	0.018
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.920	0.920	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.033	—	—	1.636	1.636	1.420	1.420	—	—	—	—	0.735	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.074	—	24.100	12.129	98.384	87.139	67.108	52.066	0.800	—	3.255	—	1.363	—
	0.0075	0.0075	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.027	0.027
10	—	—	—	1.650	6.950	—	6.316	—	—	—	—	—	—	0.182
	—	0.041	—	9.428	7.764	26.554	4.448	26.099	—	0.759	—	3.088	—	1.531
	—	0.0005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.094
	—	0.0006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0032	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.362	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.038	—	—	—	—	—	—	—	0.079	0.079	—	—	—	—
	0.090	—	—	—	—	7.600	—	13.012	0.142	—	6.836	5.239	—	—
	—	—	—	—	—	8.786	—	7.985	0.506	0.574	—	0.744	—	—
20	—	—	—	—	17.237	—	21.618	—	—	—	—	—	—	—
	0.0006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.129	—	—	—	—	—	0.119	—	0.066	—	0.768	—	—
	—	0.0025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.624	1.937	—	13.898	—	4.695	—	4.937	—	0.597	2.212	6.489	3.308	3.481
	0.763	0.763	2.225	—	—	—	—	—	1.206	1.131	0.794	—	0.517	0.272
	2.092	—	12.240	—	6.142	—	5.219	—	2.158	—	4.500	—	1.987	—
	1.172	—	—	—	—	—	0.125	—	0.068	—	0.808	—	0.045	—
30	0.0026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.105	0.105
	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.361	—	0.600	—	0.700	—	0.253	—	0.238	—	0.651	—	0.646	—
	—	0.724	—	1.204	—	1.404	—	0.508	—	0.477	—	1.306	—	1.297
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.792	—	—	—	—	—	—	—	0.455	—	0.190	—	—
	0.0016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.328	—	0.857	—	1.000	—	0.362	—	1.058	—	1.232	—	0.924
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.'03	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.012	0.012	—	—	—	—	0.900	0.900	—	—	0.325	0.325	—	—
													f 0.114	g 0.036
													—	h 0.898
	7.2516	7.2509	40.085	40.086	138.835	138.836	107.576	107.577	5.197	5.196	19.381	19.381	i 8.948	i 8.948
	11.2°	c HP.	25-75°?	Ksch. 1878.	51-55°	d	61°	d	12.5°	e		S.		HP.

Ort		Harrowgate, England, Yorkshire.							
Name der Quelle		Cheltenham Stahlq.		Milde Hospitalq.		Starke Hospitalq.		St. Johnsq.	
Analytiker		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	b 0.597	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.043	0.043	1.017	2.387	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	3.90	3.900	3.368	3.557	0.723	1.527	0.105	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	22.62	19.978	31.435	25.946	52.446	46.421	0.137	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	4.84	4.840	0.169	1.708	2.160	2.579	—	—
Chlorcalcium	CaCl	7.35	9.114	—	3.269	—	4.625	—	0.131
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.488	—	—	—	—	—	0.051
Eisen, metallisch	Fe	—	0.319	—	—	—	—	—	0.025
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.221	—	0.939	—	0.055	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.180	—	0.583	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.29	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	0.91	—	—	—	—	0.196	—	0.048
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.903	—	6.338	—	4.296	0.377	0.551
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	2.076	—	0.565	—	0.661	0.661
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	4.244	—	6.005	—	0.497	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.207	—	0.120	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	0.20	—	0.212	—	0.075	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.401	—	0.425	—	0.150	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.127
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.198	—	0.302	—	1.654	—	0.178
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	0.316	—	—
Organische Substanz	—	0.40	0.400	—	—	0.180	0.180	—	—
								—	c 0.187
		42.51	a 42.541	41.768	41.768	64.914	64.914	1.952	d 1.959
			Hg. L.		L. Hg.		L. Hg.		L. Hg.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.029.
b. Vielleicht zu streichen, weil schon im Schwefelnatrium verrechnet.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.
f. Bei Hager „Starke Schwefelquelle Spa".
g. Kieselsaures Kali.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
i. Bei Prochnow, Die schwefelsauren Eisenoxydul-Wässer, Muskau 1878, neunfach höher, wohl durch Verwechselung von Pinte und Gallone. k. Eisenchlorür.

	Harrowgate, England, Yorkshire.												Hartfell, England.	
	Milde Schwefelq.		**Montpellier. Starke Schwefelq.**		**Stahlq.**		**Alte Schwefelq.**		**Starbeck. Schwefelq. f**		**Tewhit-Quelle.**		**Quelle I. Spa.**	
	Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.		Hoffmann 1854.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	b 1.400	—	—	—	—	—	—	—
	0.484	0.484	2.038	2.038	—	—	2.187	5.399	0.244	0.244	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.566	0.812	0.812	1.611	1.611	9.141	9.141	1.745	1.879	0.189	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	33.098	29.047	113.543	109.475	92.960	84.261	122.378	117.278	15.998	13.558	0.040	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	2.808	1.768	7.729	7.729	11.684	11.684	7.866	7.866	—	0.868	—	—	—	—
	—	4.636	8.753	12.614	15.766	23.530	11.548	13.696	—	1.200	—	0.034	0.898	4.728
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.322	—	1.769	—	—	—	0.092	—	—
	—	—	—	—	—	0.191	—	—	—	—	—	0.057	—	—
	0.661	—	—	—	—	—	—	—	0.157	—	0.115	—	—	—
	—	—	—	0.088	—	—	—	0.269	—	0.129	—	—	—	—
	0.206	1.518	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	0.972	—	0.084	—	—	—	0.258	—	—	—	—	—	4.696	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.101	—	5.249
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.143	—	4.491	—	10.833	—	—	2.794	5.180	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.170	—	0.580	0.580	—	—
	4.990	—	4.923	—	10.080	—	2.516	—	1.558	—	0.390	—	—	—
	—	—	—	—	0.545	—	—	—	—	—	0.268	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.024	—	0.261	—	0.134	—	0.034	—	0.250	—	0.220	—	—	—
	—	0.048	—	0.524	—	0.269	—	0.068	—	0.502	—	0.043	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.034	—	0.372	—	0.104	—	1.538	—	0.356	—	0.424	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.304	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.248	0.248	0.095	0 095	—	—
											c 0.079	g 0.367	k 4.383	—
	43.243	43.244	138.143	138.143	132.780	e 132.805	157.328	157.328	24.164	24.164	1.976	h 1.981	9.977	9.977
		L. Hg.		L. Hg.		L. Hg.		L. Hg.		L. Hg.		L. Hg.		i HP.

	Ort		Hartfell, England.		Harzburg, Braunschweig.				Hassfurt, Bayern, Unterfranken.	
	Name der Quelle		Quelle II.		Juliushall. Sauerbrunnen.		Soolbad.		Wildbad. Obere Quelle.	
	Analytiker				Skalweit.		Otto.		v. Bibra 1846.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	0.287	—	—	—	—	0.058	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.134
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.340	—	8.13	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	30.857	24.744	611.0	595.66	1.800	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	6.2	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	5.546	—	15.74	—	1.708
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.473	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.397	—	9.5	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	9.416	8.264	—	18.63	3.409	5.004
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	1.247	5.9	13.74	3.750	3.750
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	19.3	—	16.412	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	84.432	84.432	—	—	—	—	—	0.275
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	8.611
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	9.110	18.169	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.330	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	7.200	—	—	—	6.030	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.290	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	0.150	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.301
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	8.240
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	3.845
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.030
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			a 16.104 b 0.743	a 16.104 —						
			101.279	c 101.296	58.310	58.310	651.9	651.90	31.899	31.898
				HP.		Brsch. 1882.		Hg.Val. HP.		Hg.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. „Ueberschüssiges" Schwefeleisen. S. a. Anmerkung auf der vorhergehenden Seite. Beide Analysen wohl unvollständig.
c. Ab Wasserstoff 0.017.
d. Angegeben sind 3.319, angenommen 0.332.
e. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.702 Schwefelcalcium.
f. Bei HP. nur 0.651.

	Hassfurt, Bayern. Unterfranken.		Hechingen, Hohenzollern.		Hecho, Spanien, Huesca.		Heilbrunn, Oberbayern.		Heilstein, Rheinpreussen.		Heinrichsbad, Schweiz, Appenzell.			
	Wildbad. Untere Quelle.		**Friedrichs- u. Constantinq.**				**Adelhaidsq.**				**Alte Quelle I.**		**Neue Quelle II.**	
	v. Bibra 1846.		Gmelin.		de la Monja 1832.		Egger 1881.		Bischof 1827.		Bauhof 1827.		Bauhof 1827.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.301	0.301	0.032	0.032	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.589	0.589	—	—	—	—	—	—
	0.058	—	0.732	—	d 0.332	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.134	—	1.679	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.760	—	0.822	—	—	—	49.704	48.720	0.084	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	0.270	—	—	—	—	—	—
	—	1.670	—	0.780	—	—	—	0.502	—	0.080	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.067	—	—	—	—	—	0.236	—	0.471
	—	—	0.024	0.024	—	—	0.060	—	—	—	—	—	—	—
	3.500	4.816	3.536	1.062	0.271	—	0.086	0.188	0.131	—	—	—	—	—
	3.611	3.611	3.051	5.088	—	—	—	—	—	0.037	—	—	—	—
20	16.381	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.075	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.351	—	—	—	0.289	—	0.0047	—	0.094	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	8.709	—	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.287	13.152	14.002	9.123	9.072	f 0.921	0.525	0.231	0.231
	—	—	2.173	—	—	—	0.364	—	1.129	1.091	0.149	0.149	0.495	0.495
	6.330	—	6.087	—	0.780	—	0.652	—	1.750	—	1.172	—	3.280	—
	0.370	—	—	—	0.494	—	0.005	—	0.099	—	0.673	—	1.346	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	0.020	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.250	—	0.179	—	—	—	0.125	—	0.122	—	0.163	—	—	—
	—	0.502	—	0.359	—	—	—	0.251	—	0.245	—	0.327	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.364	—	1.974	—	0.031	—	—	—	0.638	—	0.456	—	1.275
	—	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—
40	—	4.073	—	5.214	—	0.579	—	0.153	—	1.180	—	1.318	—	2.744
	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	0.067	—	0.135
	—	0.030	—	0.388	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.060	0.060	—	—	—	—	—	—
					—	e 0.517								
	32.260	32.260	16.604	16.604	1.877	1.878	65.183	65.1827	12.490	12.489	3.078	3.078	5.352	5.351
		Hg.	10-11 °	L. Hy.	22.5 °	Rb. 409	9.1 °	Brsch.	11.6 °	L. HP.		MA.		MA. HP.

	Ort		Heinrichshall, Thüringen.		Heinrichsbrunnen, Schlesien. a		Heldrungen, Provinz Sachsen.		Helmstedt, Braunschweig.	
	Name der Quelle		Soole.				Soolbrunnen.		Karlsq.	
	Analytiker		Fresenius.		Günther.		Bley 1862.		Fresenius 1873.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	c 0.012	c 0.012	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.004	0.004
	Chlornatrium	$NaCl$	2212.71	2174.98	0.418	—	100.774	99.421	0.184	0.007
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.010	0.010	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.239	—	c 1.875	—	0.061	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	35.80	—	—	4.613	8.086	—	0.225
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.0012
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.0003
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.444	—	—	—	0.006
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.422	—	—	—	0.003
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.143	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	8.27	52.82	—	—	—	0.201	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	6.60	6.60	—	—	—	2.370	0.032	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	42.67	—	—	—	3.259	—	0.061	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0014	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.426	—	0.235
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.35	—	0.535	—	1.525	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.277	0.600	—	—	—	0.113
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.30	—	1.091	—	1.060	—	0.222	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	1.206	—	0.448	—	0.256	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.0034	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.132	0.132
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0077	0.0077
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	0.092	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.185
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.424	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.0001	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.794	—	—	—	0.127
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.023	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.182	0.182	—	—	0.040	0.040
									—	d 0.0027
									—	e 0.149
			2271.55	2271.55	3.413	b 3.424	112.051	112.051	1.2396	1.2379
				Pf.		Hg. HP. S.		Pf.	11 °	Fresen.

a. Briefliche Anfrage blieb unbeantwortet.
b. Ab Wasserstoff 0.012.
c. Bei Hager Manganbromür und Manganchlorür!
d. Manganchlorür.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Durchschnittsanalyse nach Bischof, Kyll und Mohr.
g. „Sprudel" ist Sauerbrunnen, stark mit Kohlensäure gesättigt. (Brnsch.)
h. Schwefelsaure Thonerde.

	Heppingen, Rheinpreussen.				Herlein, Ungarn.		Hermannsborn, Westphalen.				Hermida, Spanien, Santander.		Hermione, Griechenland, Argolis.	
	Apollinaris-brunnen.		**Heppinger Brunnen.**				**Sauerbrunnen.** g		**Stahlbrunnen.**					
	f		Mohr.		Steer		v. der Mark 1860.		v. der Mark 1860.		Moreno y Lletget.		Landerer.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.765	—	4.925	—	14.583	4.265	0.076	—	0.066	—	3.484	2.840	21.747	18.723
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.582	—	2.119	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.601
	—	2.892	—	2.163	—	9.789	—	0.072	—	0.062	—	0.611	—	2.166
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052	0.052	—	—	—	—
	2.128	—	2.820	—	—	0.899	0.320	—	0.375	—	—	0.545	2.244	—
	—	1.673	—	2.345	—	—	0.476	0.476	2.468	2.468	0.043	0.043	11.260	13.156
20	—	—	—	—	2.083	—	0.075	—	4.512	—	0.522	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.159	—	0.047	—	1.365	—	0.140	—	0.678	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.041	—	0.092	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.129	—	2.306	—	—	—	—
	13.521	20.266	14.979	23.486	—	12.285	—	—	—	—	—	0.145	—	6.250
	5.752	3.184	13.600	8.239	—	—	—	—	—	—	—	—	2.832	—
	3.755	—	2.808	—	10.500	—	3.187	—	7.257	—	0.240	—	2.812	—
	0.167	—	0.050	—	1.437	—	0.147	—	0.714	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.043	—	0.097	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.137	—	0.325	—	—	—	0.345	—	0.458	—	0.043	—	—	—
	—	0.275	—	0.652	—	—	—	0.360	—	0.395	—	0.086	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.317	—	0.498	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.084	—	4.413	—	—	—	—
	—	—	0.010	—	—	—	—	—	0.066	—	—	—	—	—
40	—	0.195	—	0.439	—	—	—	2.052	—	4.882	—	0.062	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.070	0.070	0.152	0.152	0.021	0.021	—	—
									—	h 0.221				
	29.225	29.226	39.587	39.586	28.603	28.603	4.739	4.741	16.217	16.219	4.353	4.353	40.895	40.896
	19.5 °	Brsch. 1879.		L.	12.5 °	HP.	12 °	Brsch. Hg.	11.5 °	Brsch. Hg.	52.5 °	Rb. 291.		HP.

	Ort		Hervideros de Villar del Pozo, Spanien, Ciudad-Real		Heustrich, Schweiz-Bern.		Hevviz, Ungarn.		Hiddingen, Hannover. c
	Name der Quelle				Trinkq.				
	Analytiker		Torres 1822.		Müller 1865.		Eckert 1861.		Dumenil.
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	0.0033	0.0033	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.169	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.339	0.726	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.238	—	0.054	—	1.309	—	1.746	0.173
	Chlorlithium	LiCl	—	—	0.028	0.028	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	0.495	—	0.338	0.338
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.226	—	0.052	—	1.820	1.364	1.444
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.928
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.143	—	—	—	—	—	0.629
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.064	0.064	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	2.005	1.922	—	—	—	0.102
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.149	—	—	0.071	0.947	0.904	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.098	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.188	—	—	—	0.051	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.005	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.059	6.730	5.925	—	0.887	—	1.910
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.252	0.413	0.076	—	—	0.709	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.475	—	0.154	—	2.559	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.607	—	—	—	0.054	—	1.796	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.005	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.021	0.021	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.102	—	0.090	—	0.325	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.205	—	0.180	—	0.652	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	0.070	—	0.034	—	0.077	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.479	—	0.616	—	0.588	—	—
	Sauerstoff	O	—	0.041	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	0.090	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.418	0.418	2.066	2.066
					a 0.262	a 0.262				
			1.823	1.824	9.992	9.991	6.1153	6.1143	7.408	d 7.590
			26.25 *	Rb. 193	5.8 * bis 10.8 *	ff. Ksch. 1876	30-33 *	b		S.

a. Unterschwefligsaures Natron $NaO.S_2O_2$.
b. Nach Eckert, Hevviz und Balaton, Pest 1864.
c. Briefliche Anfrage blieb unbeantwortet.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.181.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Kieselsaure Magnesia. g. Ab Kohlensäure 0.370.
h. Vielleicht gleichbedeutend mit Hohenberg. Hochberg in Baden ist eingegangen, laut brieflicher Mittheilung.
i. Doppeltkohlensaures Kali.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
l. Scheint nur noch wenig gebraucht zu werden. (Briefl. Mitth.)

	San Hilario Sacalm, Spanien-Gerona.		Hochstätten, Hessen.		Hochberg, Bayern. c und h		Höhenstadt, Niederbayern.				Hofgeismar, Hessen-Nassau.			
							Königs-brunnen.		Parkbrunnen.		Badeq. l		Trinkq. l	
	? 1779.		Jochheim.		Vogel.		k. k. geol. Reichsanstalt.		k. k. geol. Reichsanstalt.		Wiggers.		Wiggers.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.094	—	0.104	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.214	—	0.239	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.096	—	—	0.042	—	0.033	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.536	—	—	—	0.362	—	0.090	—	0.139	—	9.447	2.814	7.819	1.650
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.832	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.391	—	0.411
	—	—	—	—	—	—	—	0.055	—	0.106	—	5.836	—	5.373
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.190	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.274	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.091	—	0.189	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.192	—	0.049	—	0.039	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.210	—	0.169	—	2.832	—	2.922	—
	3.046	0.792	—	—	—	0.130	—	0.211	—	0.170	1.352	3.492	0.806	2.827
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.660	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.277	—	0.509
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.044	—	0.059
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.829	0.186	0.947	0.870	0.835	0.734	—	10.399	—	9.649
	3.307	5.242	0.417	0.417	0.794	0.653	0.440	0.219	0.455	0.272	2.811	—	2.708	—
	—	—	2.018	—	3.563	—	4.162	—	3.786	—	7.577	—	6.975	—
	1.747	—	0.260	—	0.539	—	—	—	—	—	0.292	—	0.536	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	—	0.062	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.048	—	0.078	—	0.455	—	—	—	—	—	0.454	—	0.555	—
	—	0.567	—	—	—	0.913	—	—	—	—	—	0.911	—	1.113
	—	—	—	0.149	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.714	—	1.386	—	1.590	—	1.420	—	—	—	—
	0.725	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	1.376	—	2.794	—	2.742	—	2.498	—	0.648	—	0.792
	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.050	—	0.055	—	—	—	—
	0.615	0.615	—	—	0.130	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—
		e 0.898				i 0.318								
		f 1.263												
	11.856	g 12.227	2.773	2.773	6.960	k 6.973	5.992	5.993	5.527	5.527	24.812	24.812	22.383	22.383
	17.5 °	Rb. 449.	11.25 °	JH.		S.		HP.		HP.	11.2 °	L. HP.	11.2 °	L. HP.

Ort		Hohenberg,[a] Bayern, Oberfranken.		Hohenstein, Sachsen.		Holbeck, England, Yorkshire.		Holywell, England, Lancashire.	
Name der Quelle									
Analytiker		Bachmann.		Flechsig.		George.		Woolnooth und Lentz.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.116	—	—	—	0.173	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.266	—	—	—	0.397	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.866	—	0.0091	—	0.657	0.600	25.652	22.315
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	7.744	10.453
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.535	—	0.0086	—	0.053	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.189	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.117	—	0.0247	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.341	—	0.0022	—	0.843	0.843	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.0115	—	—	—	3.181	0.190
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.366	—	0.0169	—	—	—	3.790
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.398	1.353	—	—	5.950	5.258	—	4.284
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.0149	0.0270	—	—	0.465	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.530	—	0.0307	—	0.069	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.718	—	0.0884	—	—	—	? 3.990	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.1240	b 0.1098	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.0115	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.0160	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.325	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.770	—	0 0591	—	0.448	—	—
Sauerstoff	O	—	0.033	—	0.0071	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.015	—	—	—	0.092	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.1822	0.1822	—	—	3.423	3.423
		3.969	3.969	0.4630	0.4629	7.692	7.691	44.455	44.455
			Hg.	11.2 °	Brsch.		Hg. S.		Hg. S.

a. Vielleicht gleichbedeutend mit Hochberg. Laut brieflicher Mittheilung giebt es dort ein „Carolinenbad"; Analyse der Quelle nicht bekannt.

b. Lösliche Kieselsäure.

c. Schwefelsaure Thonerde.

d. Nach „Will, Der Kurort Homburg", Homburg 1881.

e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.

	Holywell, England, Lancashire.		Holzhausen, Hessen-Nassau.				Holzhausen, Westphalen.		Homburg vor der Höhe, Hessen-Nassau.					
	St. Winefred's Brunnen.		Alte Q.		Neue Q.				Elisabeth-brunnen.		Kaiserbrunnen.		Ludwigs-brunnen.	
	Barrat 1859.		Jochheim.		Jochheim.		Runge.		Fresenius 1863.		Fresenius 1863.		Fresenius 1863.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0003	0.0003	0.0002	0.0002	0.0001	0.0001
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032	0.032	0.0027	0.0027	0.0063	0.0063
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0016	0.0037	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.463	3.463	2.513	2.513	2.375	2.375
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.219	0.219	0.150	0.150	0.051	0.051
	0.347	—	0.182	—	0.156	—	—	—	98.579	80.246	71.763	59.996	51.167	41.331
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.216	0.216	0.151	0.151	0.104	0.104
10	0.195	—	0.130	—	—	—	0.482	—	7.627	7.627	4.736	4.736	4.076	4.076
	—	0.557	—	0.263	—	0.087	0.748	1.311	6.505	23.784	4.856	15.852	4.306	13.626
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.154	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	0.017	—	0.024
	—	—	—	0.049	—	0.049	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.104	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	0.002
	0.302	0.548	0.664	—	0.390	—	—	0.609	—	—	—	—	—	—
20	0.401	—	—	—	—	—	20.534	—	0.168	—	0.154	—	0.125	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.178	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	0.019	—	0.027	—
	—	—	—	0.111	—	—	—	0.179	—	0.304	—	0.165	—	0.139
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	—	0.020	—	0.016
25	—	0.073	—	—	—	—	—	11.252	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	22.863	—	14.729	—	12.320
	—	—	0.586	1.468	0.417	0.832	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.751	—	1.745	—	1.836	—	2.023	—	22.254	—	14.112	—	11.968	—
	—	—	0.117	—	—	—	0.189	—	0.320	—	0.323	—	0.146	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	0.021	—	0.017	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	0.023
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	0.010	0.006	0.006	0.005	0.005
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.391	—	0.312	—	0.260	—	—	—	0.263	—	0.148	—	0.124	—
	—	0.368	—	0.193	—	0.164	—	—	—	0.528	—	0.297	—	0.247
	—	0.397	—	0.412	—	0.340	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.154	—	0.350	—	0.508	—	8.959	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.182	—	0.130	—	0.139	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.291	—	0.524	—	0.837	—	1.340	—	0.376	—	0.172	—	0.176
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
				c 0.548		c 0.371		c 0.466						
	5.387	5.388	3.918	3.918	3.189	3.188	24.115	24.116	139.8653	139.8673	89.9565	e98.9666	74.5204	74.5214
	11.1 °	L. Hydroch.	10 °	JH.	10 °	JH.	10.7 °	Hg. S.	10.6 °	Hg. Val. d	11.5 °	Val. Hg. d	11.9 °	Val. d

	Ort		Homburg vor der Höhe, Hessen-Nassau.						St. Honoré, Frankreich, Nièvre.	
	Name der Quelle		Luisenbrunnen.		Soolsprudel.		Stahlbrunnen.		S. de l'Acacia.	
	Analytiker		Fresenius 1857.		Hofmann 1856.		Fresenius 1873.		Henry 1855.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.00016	0.00016	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.224	0.224	0.0076	0.0076	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	0.0146	—	—	—	0.0067	—	0.011	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	0.0334	—	—	—	0.015	0.030	0.054
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.894	1.193	2.500	2.500	2.497	2.497	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	0.094	0.094	—	—	0.132	0.132	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	31.017	20.659	192.637	165.612	58.603	48.423	0.340	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.121	0.121	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.849	2.294	11.018	11.018	3.852	3.852	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	7.437	21.830	38.168	4.179	13.033	—	0.056
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.091	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0019	—	—	—	0.0037	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.214
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.314	—	6.115	—	0.485	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.213	—	c 4.136	—	0.345	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.350	—	—	—	—	—	0.058	0.058
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.263	—	0.189	—	0.072	1.608	1.482
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.342	—	0.037	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.106	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0021	—	—	—	0.0042	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.133
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.025	—	0.178	—	0.053	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	12.458	—	34.143	—	12.538	0.458	0.212
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.949	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.655	—	20.848	—	11.457	—	1.319	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.610	—	c 11.817	—	0.985	—	0.140	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.026	—	0.187	—	0.056	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.016	0.016	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.010	0.010	—	—	0.011	0.011	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.201	—	0.135	—	0.172	—	0.317	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.403	—	0.271	—	0.345	—	0.636
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	0.082	0.484
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.280	—	—	—	0.220	—	1.027
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	0.006
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							e 0.0003	e 0.0003		
			45.6717	45.6783	261.538	262.554	82.24296	82.26076	4.363	4.362
			11.28 °	a Val.		L. Hf. d	11 °	a HP. Hg.	26 °	Jo. Hg.

a. Nach „Will, Der Kurort Homburg", Homburg 1881.
b. Ab Wasserstoff 0.008.
c. Entstammt wahrscheinlich den Eisenrohren des Bohrloches.
d. Ab Kohlensäure 0.688, Sauerstoff 0.160 und Wasserstoff 0.168.
e. Schwefelsaures Nickeloxydul und Kobaltoxydul.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.017.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Mit Kieselsäure und Verlust.

	Hopfreben, Oesterreich, Bregenzwald.		Horcajo de Lucena, Spanien, Cordob.		Horod (Olahfálu), Siebenbürgen.				Houcheloup, Frankreich, Vosges.		Hradiszkó, Ungarn.		Hubbad, Baden.	
	Schwefelq.				Obere Q.		Untere Q.				Schwefelq.			
	Koffler.		Sanchez 1819.		Pataki.		Pataki.		Poirot.		Tognió.		Bunsen.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.024	—	?	—	—	—	—	—	—	—	?	—	—	—
	—	0.055	—	?	—	—	—	—	—	—	—	?	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.064	1.098	7.704	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.801
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.117	—	7.953	—	1.302	—	1.666	—	—	—	—	—	15.151	8.039
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	0.047
10	—	—	8.551	2.982	—	—	—	—	h 2.478	—	—	—	—	—
	—	0.064	—	9.132	—	1.235	—	1.581	—	2.895	—	—	—	6.150
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.075	—	7.719	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.956	—
	0.150	—	—	—	2.626	—	2.433	—	—	—	1.953	0.802	1.872	7.348
	0.178	0.111	—	5.324	—	1.681	—	1.247	4.292	7.425	—	—	0.721	0.721
20	0.014	—	—	—	—	—	—	—	18.748	—	—	—	4.538	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.031	—	—	—	0.681	—	1.023	—	—	—	—	—	0.030
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	8.940	—	0.648	—	—
	—	0.153	—	10.203	6.613	9.156	4.753	7.813	—	—	1.953	—	—	2.683
	—	0.075	5.415	7.247	1.984	0.192	3.413	2.085	—	—	—	—	—	—
	2.560	—	11.856	—	3.550	—	6.153	—	5.201	—	5.208	—	3.181	—
	0.033	—	—	—	0.717	—	1.077	—	—	—	—	—	0.032	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.020	—	—	—	0.781	—	0.677	—	—	—	1.302	—	0.270	—
	—	0.040	—	—	—	1.567	—	1.358	—	—	—	2.612	—	0.542
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.969	—	—	—	0.757	—	1.595	—	8.281	—	2.026	—	—
	0.066	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.440	—	—	—	2.304	—	3.470	—	3.178	—	4.328	—	0.386
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.720	0.720	0.217	0.217	—	—	—	—	2.609	2.609	—	—	—	—
	—	g 0.221												
	3.957	3.956	42.809	42.809	17.573	17.573	20.172	20.172	33.328	33.328	10.416	10.416	26.748	26.747
		A. Ph. 1868.	18.75°	Rb. 324	11.5°	Hg. S. HP.	10.5°	Hg. S. HP.	15.4°	HP. Hy.	12.5°	HP.	28.3°	Bu.

Ort		Hubertusbrunnen, Preussen, Harz.		Humera, Spanien, Madrid.		Huttwyl, Schweiz, Bern.		Jacobfalva, Siebenbürgen.	
Name der Quelle						Schultheissenq.			
Analytiker		Bauer 1836.		Banares 1791.		Aeschberg.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.003	0.003	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.392	0.392	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.741	0.741	—	—	0.050	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.219	0.219	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	146.282	145.387	0.035	—	—	—	2.340	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.145	0.145	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.428	0.428	0.059	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	115.274	115.437	—	0.033	—	0.038	—	2.220
Chlorstrontium	$SrCl$	0.945	0.945	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	0.033	0.033	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.542	—	0.055	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.007	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.003	—	—	—	0.095	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	6.250	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.119	0.018	—	—	—	4.475
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.128	—	—	—	1.022
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.300	—	0.020	—	—	35.377	44.351
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.120	1.306	0.207	0.207	6.354	1.579
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.213	—	0.166	—	1.617	—	11.995	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.009	—	0.135	—	0.272	—	1.076	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	4.494	4.494	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.014	0.014	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.350	—	0.011	—	0.033	—	0.260	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.702	—	0.022	—	—	—	0.521
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.063	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.048	—	0.580	—	3.545
Thonerde	Al_2O_3	0.208	—	0.021	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.036	—	1.108	—	5.938
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.027	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.017	0.017	—	—
						b 0.228	b 0.289		
		269.750	a 269.792	1.666	1.666	2.424	2.424	63.652	63.651
		8.7 °	L. HP. S.	21.25 °	Rb. 472		MA.	11.2 °	Hg.HP.

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.041.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Salpetersaurer Kalk.

	Jaen, Spanien, Jaen.				Jamnicza, Kroatien.		Jano, Italien, Modena.		Jaroslaw, Oesterreich, Galizien.		Jaszczurówka, Oesterreich, Galizien.		Jaxtfeld, Württemberg.	
	Quelle I.		**Quelle II.**										**Soole.**	
	Ayuda.		Ayuda.		Augustin.		Merosi.		Pogir.		Alexandrowicz 1859.		Fehling.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.73	1.73
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.55	4.55
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.347	—	0.347	—	20.44	12.83	1.220	—	—	—	0.216	—	2559.74	2559.74
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.111	—	0.111	—	—	—	1.371	0.032	—	—	0.302	—	46.55	22.70
	—	0.166	—	0.166	—	7.22	2.127	4.848	—	—	—	0.558	22.50	50.39
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.235	—	0.235	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.628	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	12.76	5.32	—	1.482	—	—	—	—	—	—
	3.977	4.117	3.977	4.117	—	4.95	—	1.692	—	—	0.305	0.685	—	30.17
20	3.403	—	25.277	—	—	—	3.336	—	—	—	0.663	—	34.20	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.70	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	1.908	—	14.775	—	—	—	—	—	—	—	0.137	—	—
	—	—	—	—	36.55	51.78	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	5.28	—	—	—	19.840	19.840	—	—	—	—
	0.288	—	0.288	—	9.37	—	—	—	7.032	—	1.076	—	—	—
	—	—	—	—	1.79	—	—	—	1.796	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.520	—	0.520	—	0.98	—	—	—	1.628	—	0.150	—	—	—
	—	0.368	—	0.368	—	1.97	—	—	—	—	—	0.298	—	—
	—	0.643	—	0.643	—	—	—	—	—	3.108	—	0.002	—	—
	—	1.123	—	10.130	—	—	—	—	—	1.254	—	0.377	—	—
	0.090	—	0.090	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.176	—	0.176	—	1.40	—	—	—	5.286	—	0.658	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.180	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.32	0.32	—	—	—	—	—	—	—	—
											—	c 0.093		
	8.736	8.736	30.610	30.610	87.49	87.49	8.054	8.054	30.296	30.296	2.808	2.808	2669.27	2669.28
	30.6 °	Rb. 294	30.6 °	Rb. 294	10 °	Hg.HP.		HP.	10 °	S. HP.		Ksch. 1871.	13.8 °	L.

Ort		Jeddes, Nordamerika.		Jelen, Ungarn, Gömör.		Jena, Sachsen-Weimar.		Jenatz, Schweiz, Graubündten.	
Name der Quelle		Soole.				Bittersalzq.			
Analytiker		Beck.		Marikowsky.		Wackenroder.		Bauhof.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1306.6	1274.0	—	—	0.010	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	7.9	—	—	—	0.119	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	20.3	60.5	—	—	—	0.149	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.419	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.049	0.049	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	39.6	—	—	—	0.012	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	10.0	—	—	4.130	4.280	a 1.790	1.116
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	49.3	—	—	—	14.661	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.853
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	8.517	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.238	0.960
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	4.998	—	3.129	—	1.875	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	1.195	—	—	—	0 898	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.163	0.163	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.943	—	7.178	—	0.729
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	3.711	—	1.914	—	1.144
Sauerstoff	O	—	—	—	0.120	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.078	0.078	—	—
		1384.1	1384.1	6.193	6.193	22.339	22.340	4.801	4.802
			L. Hydroch.		S. HP.		Hg.	12.5 °	MA.

a. Mit Chlorcalcium und organischer Substanz. Bei HP. und S. 2.279.
b. Von wenigen Orten werden die Analysen so abweichend von den verschiedenen Autoren angegeben, wie von Imnau. Selbst in den Brunnenschriften finden sich mehrfach Fehler. Ich glaube die richtigen Zahlen zu haben.
c. Mit organischen Säuren.
d. Schwefelsaure Thonerde.

	Iferten, Schweiz, Waadt.		Imnau, Hohenzollern. b											
			Fürstenq.		Quelle I.		Quelle II, Kaspersq.		Quelle III.		Quelle IV.		Quelle V.	
	Buttin 1836.		Strecker 1863.		Sigwart 1839.		Strecker 1863.		Sigwart 1839.		Strecker 1863.		Sigwart 1839.	
	normal.	M.-, W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.250	0.250	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.550	1.310	—	—	—	0.123	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.758	—	0.829	—	0.093	—	0.202	—	0.129	—	0.046	—	0 161	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.484	—	—	—	—	—	0.103	—	0.194	—	0.180	—
	—	0.719	—	0.787	—	0.088	—	0.098	—	0.242	—	0.271	—	0.363
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.888	—	—	—	0.144	—	—	—	0.276	0.276	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.385	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.499	0.832	0.832	0.368	0.155	1.325	1.210	0.728	0.139	0.676	0.676
20	—	—	—	—	0.513	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.049	—	0.148	—	0.499	—	0.143	—	0.216	—	—
	—	—	—	0.095	—	—	—	0.306	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.224	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.418	2.390	—	0.887	—	—	—	0.381	—	—	—	0.058	—	—
	—	—	4.137	4.256	—	—	2.059	2.288	0.523	0.784	0.632	1.520	0.475	0.720
	1.000	—	14.730	—	12.777	—	14.728	—	14.325	—	16.105	—	8.024	—
	—	—	0.052	—	0.156	—	0.525	—	0.154	—	0.227	—	—	—
30	—	—	0.100	—	—	—	0.322	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	c 0.186	c 0.186	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.073	—	0.339	—	0.116	—	0.349	—	0.143	—	0.267	—
	—	—	—	0.146	—	0.099	—	0.233	—	0.137	—	—	—	0.169
	—	—	—	—	—	0.552	—	—	—	0.536	—	0.273	—	0.349
	—	0.027	—	5.331	—	4.873	—	5.678	—	5.194	—	5.996	—	2.771
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.119	—	—	—
40	—	0.041	—	8.484	—	7.894	—	9.087	—	8.660	—	9.322	—	4.734
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.240	0.240	1.450	1.450	0.706	0.706	0.715	0.715	0.711	0.711	—	—	0.810	0.810
											—	d 0.398		
	3.666	3.667	23.293	23.294	15.416	15.416	19.564	19.563	17.619	17.620	18.656	18.655	10.593	10.592
	25°	MA.	8.7-9.2 °	Brsch. Val.	8.7-9.2 °	Brsch. Hy.	8.7-9.2 °	Brsch. Val.	8.7-9.2 °	Brsch. Val.	8.7-9.2 °	Brsch. Val.	8.7-9.2 °	L. Hy.

	Ort		Inverleithen, Schottland, Peebles.				Johannesberg, Hessen, Fulda.		Johannisbad, Böhmen.	
	Name der Quelle		**Schwächste Quelle.**		**Stärkste Quelle.**				**Kaiserq.**	
	Analytiker		Fyfe.		Fyfe.		Bunsen 1839.		Wolff 1838.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	14.541	9.482	21.530	11.766	22.800	2.181	0.0248	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	4.107	4.107	7.927	7.927	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	1.717	6.516	3.782	13.046	—	19.561	—	0.0200
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.0053
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0462	0.0462
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	1.710	10.443	0.4388	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	5.183	5.183	—	0.3320
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	8.654	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0062	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.323	—	0.0495
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.0048
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	6.491	—	12.527	—	16.887	0.1542	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.9347	0.5808
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.231	—	12.027	—	16.233	—	0.9348	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.340	—	0.0521	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.0051	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0006	0.0006
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_3 (SiO_4)$	—	—	—	—	0.140	—	0.3246	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.281	—	0.5350
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.1107
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.3007
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.200	—	0.9364
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.0050	0.0050
			26.596	26.596	45.266	45.266	55.060	55.059	2.9271	2.9270
				HP.		HP.		a	8 °	L. Brsch.

a. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
b. Nach Hager irrthümlich in Böhmen.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Natronaluminat.
e. Kalkaluminat.
f. Wahrscheinlich richtiger für 100,000 Theile.
g. Bestehend aus den Quellen Fornello und Fontana.

	Johannisbad, Böhmen.		Johannisbrunn, Oesterreich, Schlesien. b						Jordan-Bad, Württemberg.		Jouhe, Frankreich, Jura.		Ischia, Italien, Ischia.	
	Sprudel.		**Johannisq.**		**Neue Q.**		**Paulaq.**						**Bagno d'Ischia.** g	
	Redtenbacher 1860.		Ludwig 1866.		Ludwig 1866.		Ludwig 1866.		Strecker 1861.		Massonfour.		Lancelotti 1831.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	0.042
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.075	—	—	—	—	0.021
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0468	—	0.018	—	0.025	—	0.018	—	0.034	—	8.768	4.553	44.312	41.637
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052	—	4.133	3.372	—	1.819
	—	0.0421	—	0.017	—	0.024	—	0.017	—	—	—	4.886	—	0.368
	—	0.0034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.120	—	—	—	0.023
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.387	—	0.297	—	0.292	—	0.093	—	—	—	—
	0.0153	0.0153	0.104	0.104	0.077	0.077	0.090	0.090	0.006	—	—	—	0.024	—
	0.1935	—	0.103	—	0.250	—	0.108	—	—	—	—	—	8.145	—
	—	0.0917	—	0.087	—	0.211	—	0.091	—	0.004	2.411	3.374	—	6.831
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.091	—	—	—
	0.0040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0858	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.086
	—	0.0084	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.5793	0.3424	1.295	—	1.252	0.055	1.488	—	—	—	—	5.407	0.450	11.376
	0 8512	0.7536	2.405	2.312	3.252	3.029	3.252	3.155	0.836	0.901	—	—	9.740	—
	1.0290	—	4.958	—	7.546	—	8.816	—	2.773	—	5.188	—	0.478	—
	0.0903	—	1.106	—	0.848	—	0.835	—	0.266	—	—	—	0.090	—
30	0.0088	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0379	0.0379	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.2058	—	0.707	—	0.613	—	0.715	—	0.217	—	—	—	0.456	—
	—	0.4129	—	1.174	—	1.230	—	1.341	—	—	—	—	—	0.915
	—	—	—	0.233	—	—	—	0.090	—	0.414	—	—	—	—
	—	0.3788	—	1.809	—	2.922	—	3.378	—	0.860	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.092	—	—	—	0.009	—
40	—	0.8897	—	4.462	—	5.934	—	6.786	—	1.749	—	—	—	0.628
	—	—	—	0.111	—	0.085	—	0.083	—	0.027	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0033	0.0033	0.069	0.069	0.094	0.094	0.101	0.101	—	—	—	—	0.166	0.166
										c 0.098 d 0.038 e 0.047				
	3.0652	30.653	10.765	10.765	13.957	13.958	15.423	15.424	4.368	4.368	21.591	21.592	63.912	63.912
	29.5 °	Brsch. HP.Hg.	8.75°	A. Ph. 1866 Hg.	6 °	A. Ph. 1866 Hg.	7.5 °	A. Ph. 1866 Hg.	10 °	Brsch.		HP. f	45 °	Schiv.

Ort		Ischia, Italien, Insel.							
Name der Quelle		Cappone.		Castiglione.		Citara.		Cotto-Bagno fresco.	
Analytiker		Guarini.		Covelli.		Guarini (Lancelotti?).		Lancelotti 1831.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.005
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	39.850	37.292	53.255	51.921	48.500	47.809	6.665	5.887
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.974	—	—	—	0.655	—	0.493
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.365	—	1.016	—	—	—	0.195
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.006	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	4.750	3.566	10.465	1.620	3.810	3.566	5.683	5.593
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.000	7.173	14.648	—	—	—	0.035
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.262	—	0.057
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	7.741	12.275	—	11.055	3.283	0.190	15.857	16.886
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.067	—	7.974	—	—	—	0.037	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.563	—	—	—	0.850	—	0.640	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.276	—	0.060	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.226	0.226
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	—	—	1.740	—	0.027	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	3.491	—	0.054
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.140	—	0.389	—	—	—	0.075	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	2.486	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	6.660	6.660	—	—
		56.111	b 56.472	79.256	c 80.260	65.119	65.119	29.276	d 29.431
		35 °	Schv. a	77.5 °	HP.	47-50 °	Schv. a	37-38 °	Schv.

a. Nach Rivaz, Description des eaux minéro-thermales d'Ischia, Naples 1859.
b. Ab Kohlensäure 0.360.
c. Ab Kohlensäure 1.004.
d. Ab Kohlensäure 0.156.
e. Ab Kohlensäure 0.172.
f. Ab Kohlensäure 0.080.
g. Gemisch von einem Theil Hallstädter und zwei Theilen Ischler Soole.

	Ischia, Italien, Insel.												Ischl, Oesterreich.	
	Francesco I.		**Gurgitello.**		**Isabella.**		**Nitroli.**		**Sta. Restituta.**		**Rita.**		**Badesoole.** g	
	Guarini.		Cappa 1863.		Lancelotti 1835.		Lancelotti 1834.		Lancelotti 1835.		Covelli und Guarini.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.34	1.34
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.145	—	0.385	—	—	0.836	12.793	—	—	—	28.33
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	34.711	34.289	6.800	1.531	23.685	19.588	24.629	18.890	148.388	135.534	12.931	8.230	2516.24	2480.24
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	0.132	—	—	—	1.400	—	—	—	—	13.55	—
	—	0.400	—	2.695	—	3.232	—	3.400	—	3.288	—	4.459	—	28.87
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.043	—	0.295	—	0.328	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.338	—	0.450	—	—	—	13.971	—	—	—	33.10	—
	17.397	16.539	1.296	—	7.751	0.562	0.794	—	—	5.646	6.811	5.491	—	43.74
	—	0.225	—	0.817	—	7.390	—	0.671	—	4.864	—	1.082	29.07	46.18
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	35.40	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.633	—	1.520	—	0.069	—	—	—	—	—	0.042	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.013	3.266	20.117	26.786	10.589	15.869	14.408	18.605	16.283	26.811	10.204	17.630	—	—
	0.240	—	1.050	—	0.600	—	2.604	—	5.188	—	1.154	—	—	—
	0.520	—	3.499	—	4.196	—	4.414	—	4.269	—	5.789	—	—	—
	0.666	—	1.600	—	0.073	—	—	—	—	—	0.044	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.080	—	0.600	—	0.147	—	1.645	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.161	—	1.204	—	0.295	—	3.301	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.400	—	0.113	—	0.126	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.114	—	—	—	—	—	2.026	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.100	0.100	0.266	0.266	—	—	—	—	—	—	—	—
	55.627	55.627	36.800	e 36.973	47.870	f 47.951	48.620	48.621	188.935	188.936	36.933	36.934	2628.70	2628.70
		a	51 °	Schv.		a	30 °	a	50 °	Schv. a	70 °	Schv. a		HP.

Ort		Ischl, Oesterreich.							
Name der Quelle		Klebelsbergq.		Maria Luisenq.		Schwefelq.		Soole.	
Analytiker		v. Hauer 1877.		v. Hauer 1877.		v. Hauer 1877.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.67	0.67
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.580	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	1.331	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.159	—	—	—	0.207	—	5.90
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	53.206	52.871	55.989	53.537	176.170	171.070	2372.76	2360.91
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	2.212	0.540	0.508	0.090	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.152	—	2.815	—	4.683	—	6.85
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.186	—	—	—	0.242	—	6.90	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	29.780	33.552	24.01	38.41
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.471	4.586	0.751	1.282	9.096	9.096	12.16	12.16
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.251	—	0.602	—	4.515	—	8.40	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.642	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.428	—	3.143	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.410	—	3.017	—	1.300	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.794	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.307	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		60.736	60.736	60.867	60.867	221.683	221.682	2424.90	2424.90
		14 °	Ksch. 1879.	12.5 °	Ksch. 1879.	12.5 °	Ksch. 1879.		HP.

a. Richtiger wohl für 100 000 Theile.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaures Baryt.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.

	S. Juan de Campos, Spanien, Balear.		Jurowca, Galizien.		Ivonicz, Galizien.								Kaerlich, Preussen. Koblenz.	
					Adolfsq.		Amalienq.		Josephsq.		Karlsq.		Säuerling.	
	Estelrich 1844.		Torosiewicz.		Alexandrowicz 1866.		Radziszewsky 1878.		Alexandrowicz 1866.		Radziszewsky 1878.		Bischof 1832.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.136	0.136	—	—	0.240	0.240	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.174	0.174	—	—	0.365	0.365	—	—
	—	—	0.590	—	?	?	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.353	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.674	0.674	—	—	0.797	0.797	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	48.57	32.09	35.760	25.890	0.134	—	67.169	63.437	3.559	3.159	79.767	75.742	0.283	—
	—	—	—	—	—	—	0.188	0.188	—	—	0.218	0.218	—	—
10	59.32	28.70	2.306	8.674	—	0.109	—	0.827	—	0.326	—	0.956	—	—
	55.20	106.62	—	0.904	—	—	—	2.243	—	—	—	2.390	—	0.268
	—	—	—	—	—	—	—	0.110	—	—	—	0.130	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.203	—	—	—	0.205	—	—
	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.616	—	—	—	0.097	—	—	—	0.073	—	—
	—	—	—	0.417	—	—	—	0.046	—	—	—	0.028	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.168	—	—	—	0.349	—	—	—	2.856	—
	—	38.72	0.772	0.561	—	0.126	—	—	—	—	—	—	—	2.021
20	58.62	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.021	—	—	—	0.318	—	—	—	0.497
	—	—	—	0.266	—	—	—	—	—	0.056	—	—	—	—
25	—	8.67	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	9.727	0.387	0.541	18.620	22.880	0.367	0.670	23.535	28.120	7.160	9.776
	—	—	8.363	—	0.486	0.203	1.115	—	0.440	—	1.289	—	8.148	5.995
	4.68	—	1.174	—	—	—	2.912	—	—	—	3.103	—	8.365	—
	—	—	1.190	—	0.022	—	0.131	—	0.335	—	0.081	—	0.523	—
30	—	—	0.280	—	—	—	—	—	0.059	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	? 8.68	—	0.137	—	0.081	—	0.217	—	0.238	—	0.238	—	0.313	—
	—	? 17.42	—	0.275	—	0.162	—	0.435	—	0.477	—	0.477	—	0.628
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.119
	—	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.86	—	1.570	—	0.116	—	0.266	—	0.340	—	0.296	—	5.344
	—	—	—	0.119	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.162	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.039	0.039	—	—	1.320	1.320	0.400	0.400	0.714	0.714	—	—
					b 0.023	b 0.023	c 0.134	—			c 0.158	—		
							d 0.235	—			d 0.237	—		
	a 235.07	a235.08	50.636	50.638	1.301	1.301	93.025	93.036e	5.747	5.746	110.742	f110.751	27.648	27.648
	47.5 °	Rb. 120		HP.		Ksch. 1871.	4 °	A. Ph. 1878.		Ksch. 1871.	4 °	A. Ph. 1878.		L.

	Ort		Kaerlich, Preussen, Koblenz.		Kainzenbad, Oberbayern.				Kalauria, Griechenland, Sidra.	
	Name der Quelle		Waldbrunnen.		Gutiq.		Kainzenq. = St. Antonsq. e			
	Analytiker		Bischof 1832.		Wittstein 1877.		Hulwa 1882.		Landerer.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.0006	0.0006	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.0003	0.0003	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.179	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.412	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.0647	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.073	0.073	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.151	—	0.167	—	0.1170	—	6.393	4.651
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.0008	0.0008	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.158	—	0.0624	0.405	2.057
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.0006	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.095	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.117	—	—	—	—*	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.437	0.437	0.0980	0.0223	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.104	—	0.547	0.227	0.3452	0.2500	—	1.194
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.261	—	0.1189	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.143	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.0007	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.111	—	0.010	—	0.0167	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.0016	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	5.732	5.283	5.269	4.735	7.0979	7.1052	—	0.976
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.368	3.368	0.278	—	0.1268	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.108	—	1.171	—	0.0810	—	0.937	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.451	—	0.010	—	0.0176	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.0017	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.021	0.021	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.309	—	0.120	—	0.1000	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.620	—	0.241	—	0.2006	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.597	—	0.377	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	3.022	—	1.226	—	0.1428	—	—
	Sauerstoff	O	—	0.012	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	0.095	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.484	0.484	—	—	—	—
					b 0.005	b 0.005	c 0.0006	c 0.0006		
							d 0.0017	d 0.0017		
			14.223	a 14.225	8.761	8.762	7.9899	7.9898	8.878	8.878
				L.		Brsch. Ksch. i.		Brsch.		HP.

a. Ab Wasserstoff 0.003. b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Chlorblei. d. Schwefelsaures Kupferoxyd.
e. Soll nur anderthalbfachkohlensaures Natron enthalten.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Nach brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Sipöcz, Karlsbad.
h. Nach Ludwig und Mauthner, Chemische Untersuchung der Karlsbader Thermen, Wien 1879.
i. Bei S. und H. stark abweichend durch unrichtige Ueberrechnungen.
k. Lösliche Kieselsäure. m. Fluornatrium.
n. Bei Lersch nur 0.636, weil kohlensaures Eisenoxydul für Eisenoxyd genommen ist.

	Kalimaneste, Rumänien.		Kalsdorf, Steiermark.		Kamenietz-Podolsk, Russland, Podolien.		Karlsbad, Böhmen.							
			Sauerbrunnen.				Bernhards-brunnen. i		Dorotheen-säuerling.		Eisenq.		Elisabethq. (Orchesterq.)	
			Gottlieb 1873.				Reuss 1812.		Berzelius 1823.		Göttl 1850.		Ludwig 1879.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	? 3.51	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	? 8.04	—	—	2.03	2.03	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.701	1.28	—	—	—	—	—	—	—	—	1.575
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	135.92	123.88	7.049	—	1.60	—	11.887	5.827	0.100	—	0.198	—	10.122	5.027
	—	—	0.043	0.043	—	—	—	—	—	—	—	—	0.139	0.139
10	19.06	19.06	—	—	—	—	—	—	—	0.081	—	—	—	—
	13.10	15.47	—	5.941	—	0.38	—	5.748	—	—	—	0.188	—	3.638
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0043
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.180	—	1.69	—	—	—	—	—	—	—	0.016
15	—	5.95	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.208	—	—
	—	—	1.867	1.048	1.59	—	—	—	—	—	0.100	—	1.840	—
	—	—	3.368	—	—	0.15	24.002	23.726	0.190	—	0.204	—	23.765	22.460
	—	—	—	3.174	—	—	—	—	—	0.085	—	—	—	2.346
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.301	—	1.23	—	0.296	—	0.052	—	0.305	—	0.034
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.027	—	—	—	0.0027
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—
	—	—	8.235	19.678	—	1.86	19.186	25.415	0.212	—	0.156	0.584	18.352	24.504
	—	—	7.360	3.977	—	—	—	—	0.198	—	0.107	0.107	2.502	—
	3.11	—	7.713	—	3.74	—	7.462	—	0.346	—	0.403	—	4.723	—
	—	—	0.317	—	1.30	—	0.312	—	0.055	—	n 0.915	—	0.036	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	—	—	0.0028	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030	0.030
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	0.010	0.0074	0.0074
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.475	—	—	—	0.754	—	0.470	k 0.101	0.017	—	0.724	—
	—	—	—	0.953	—	—	—	1.513	—	0.443	—	0.034	—	1.453
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.282	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.26	—	—	—	—	—	0.062	—	—
	—	—	0.069	—	0.65	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—
40	—	1.90	—	0.500	—	0.36	—	1.078	—	0.518	—	0.448	—	1.018
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	—	—
	—	0.40	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.080	0.080	0.350	0.350	—	—
					—	f 3.22					—	f 0.104	m 0.057	m 0.057
	174.70	174.70	36.496	36.496	12.19	12.18	63.603	63.603	1.679	1.678	2.460	2.460	62.3112	62.3114
	10 °	HP.	13.75 °	Brsch.		HP.	65.2 °	g		g L.	10 °	g L.	43 °	h

Ort		Karlsbad, Böhmen.							
Name der Quelle		Felsenq. (Stephansq.)		Kaiserbrunnen (Militairbad).		Kaiser-Karl-Q.		Kurhausq.	
Analytiker		Ludwig 1879. a		Ludwig 1879. a		Göttl 1850.		Göttl 1872.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.543	—	1.537	—	2.319	—	2.139
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	10.131	5.049	9.911	4.975	11.010	5.465	10.811	5.340
Chlorlithium	$LiCl$	0.133	0.133	0.139	0.139	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.660	—	3.526	—	3.476	—	3.551
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.0032	—	0.0043	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.008	—	0.0127	—	0.047	—	0.039
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.803	—	1.796	—	2.710	—	2.500	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	23.782	22.493	23.407	22.132	21.110	22.578	23.720	22.341
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.307	—	2.288	—	0.603	—	2.858
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.0037	—	0.005	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.034	—	0.038	—	0.034	—	0.039
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0027	—	0.0027	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	18.392	24.553	18.176	24.084	15.594	19.795	16.588	23.578
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.461	—	2.441	—	0.643	—	3.049	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.752	—	4.578	—	4.513	—	4.611	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.036	—	0.040	—	0.036	—	0.041	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.0028	—	0.0028	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	0.036	0.036	0.056	0.056	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0074	0.0074	0.0074	0.0074	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.707	—	0.729	—	0.560	—	0.611	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	1.418	—	1.463	—	1.124	—	1.226
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.003	—	0.005	—	0.018	—	0.015	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.002	—	1.030	—	0.754	—	0.834
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		b 0.060	b 0.060	b 0.053	b 0.053				
		62.3099	62.3093	61.3462	61.3481	56.194	56.195	61.946	61.945
		58.4 °	a	48.8 °	a	45.2 °	Hg.HP.	65 °	c

a. Nach Ludwig und Mauthner, Chem. Untersuchung der Karlsbader Thermen. Wien 1879.
b. Fluornatrium.
c. Nach brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Sipöcz.
d. Bei Ludwig und Mauthner irrthümlich 1.839.
e. Zweig des Theresienbrunnens.
f. Bei Hager abweichend.

Karlsbad, Böhmen.

	Marktbrunnen.		Mühlbrunnen.		Neubrunnen.		Parkq. e		Russische Krone.		Schloss-brunnen.		Sprudel.	
	Ludwig 1879. a		Ludwig 1879. a		Ludwig 1879. a		Sipöcz 1881. c		Zembsch 1844.		Ludwig 1879. a		Ludwig 1879. a	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.552	—	1.616	—	1.620	—	1.857	—	1.616	—	1.652	—	1.594
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	10.109	4.939	10.102	4.984	10.131	4.987	10.284	4.918	7.321	2.103	9.832	4.609	10.223	5.189
	0.141	0.141	0.135	0.135	0.129	0.129	—	—	0.024	0.024	0.156	0.156	0.141	0.141
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.724	—	3.633	—	3.650	—	3.680	—	3.729	—	3.706	—	3.573
	—	0.0043	—	0.0043	—	0.0043	—	—	—	0.0053	—	0.0043	—	0.0043
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	0.013	—	0.016	—	0.023	—	0.010	—	0.013	—	0.010
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.814	—	1.888	—	d 1.893	—	2.170	—	1.888	—	1.930	—	1.862	—
	23.856	22.569	23.907	22.692	23.650	22.477	23.588	22.465	14.283	13.469	23.154	22.001	24.049	22.720
	—	2.334	—	2.304	—	2.274	—	2.379	—	1.961	—	2.307	—	2.378
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	—	0.005	—	0.005	—	—	—	0.0062	—	0.005	—	0.005	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.008	—	0.037	—	0.034	—	0.084	—	0.033	—	0.0013	—	0.039
	—	0.0027	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.0027
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	18.223	24.484	18.330	24.390	18.496	24.610	18.685	24.960	10.571	16.830	17.650	23.857	18.612	24.734
	2.490	—	2.458	—	2.426	—	2.538	—	2.094	—	2.461	—	2.537	—
	4.834	—	4.716	—	4.739	—	4.778	—	4.841	—	4.811	—	4.638	—
	0.0083	—	0.039	—	0.036	—	0.088	—	0.035	—	0.0014	—	0.041	—
30	0.0028	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	0.0028	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.040	0.040	0.029	0.029	0.036	0.036	—	—	—	—	0.039	0.039	0.040	0.040
	0.0074	0.0074	0.0095	0.0095	0.0042	0.0042	—	—	0.020	0.020	0.0042	0.0042	0.0074	0.0074
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.712	—	0.735	—	0.709	—	0.738	—	0.533	—	0.703	—	0.715	—
	—	1.429	—	1.475	—	1.423	—	1.481	—	1.069	—	1.411	—	1.435
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.007	—	0.005	—	0.006	—	0.009	—	0.0038	—	0.005	—	0.004	—
40	—	0.998	—	1.038	—	0.996	—	1.030	—	0.752	—	0.992	—	1.012
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.056	0.056	—	—	—	—
	b 0.051	b 0.051	b 0.046	b 0.046	b 0.046	b 0.046			b 0.019	b 0.019	b 0.046	b 0.046	b 0.051	b 0.051
	62.3005	62.3014	62.4045	62.4058	62.3062	62.3065	62.878	62.877	41.7170	41.7173	60.7976	60.7988	62.9282	62.9304
	44 °	a	51 °	a	60.2 °	a	43.6 °	c	21.9 °	c f	52.4 °	a	72.5 °	a

	Ort		Karlsbad, Böhmen.				Karlsbrunn, Oesterreich, Schlesien.			
	Name der Quelle		Theresienbrunnen.		Durchschnitt. c		Antonsbrunnen.		Karlsq.	
	Analytiker		Ludwig 1879. a		Ludwig 1879. a		Schneider 1873.		Schneider 1873.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	1.630	—	1.591	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008
	Chlornatrium	$NaCl$	10.100	4.961	10.074	4.967	0.019	—	0.010	—
	Chlorlithium	$LiCl$	0.129	0.129	0.139	0.139	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.645	—	3.640	—	0.011	—	0.005
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.0032	—	0.0043	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.013	—	0.013	—	—	—	0.0044
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.075	—	0.120
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.905	—	1.859	—	0.074	0.074	0.074	0.074
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	23.771	22.638	23.705	22.465	0.037	—	0.022	0.003
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.253	—	2.310	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.0037	—	0.005	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.022	—	0.028	—	0.040	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0027	—	0.002	—	—	—	0.021
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	18.082	24.126	18.259	24.374	0.430	—	0.486	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.403	—	2.464	—	0.949	0.949	1.333	1.333
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.732	—	4.725	—	5.957	—	7.242	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.023	—	0.029	—	0.256	—	0.342	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.0028	—	0.002	—	0.012	—	0.022	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	0.036	0.036	0.038	0.038	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0095	0.0095	0.0072	0.0072	—	—	0.012	0.012
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.718	—	0.717	—	0.387	—	0.527	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.441	—	1.439	—	0.406	—	0.427
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.353	—	0.599
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	2.143	—	2.528
	Thonerde	Al_2O_3	0.005	—	0.005	—	—	—	0.0017	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.013	—	1.012	—	4.040	—	4.911
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.021	—	0.034
	Wasser	HO	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.277	0.277	0.111	0.111
			b 0.046	b 0.046	b 0.051	b 0.051	—	d 0.0095		
			61.9662	61.9684	62.0792	62.0805	8.398	8.3985	10.1907	10.1904
			59.2 °	a		a	6.5-7 °	Brsch.	6.5-7 °	Brsch.

a. Nach Ludwig und Mauthner, Chemische Untersuchung der Karlsbader Thermen. Wien 1879.
b. Fluornatrium.
c. Durchschnitt aller von Ludwig und Mauthner analysirten Quellen. Nahezu übereinstimmend sind auch noch Bernhards-, Park- und Kurhausquelle.
d. Mangancblorür.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
g. Ab Wasserstoff 0.0023.

	Karlsbrunn, Oesterreich, Schlesien.						Karlshafen, Preussen, Hessen.		Karlsruhe, Baden.		Karlstad, Schweden.			
	Maxbrunnen.		**Philosophen-brunnen.**		**Wilhelms-brunnen (Strassenbr.).**		**Soolwasser.**				**Herrenhof.** **Bohrloch I.**		**Bohrloch II.**	
	Schneider 1873.		Meissner 1828.		Schneider 1873.		Carius 1869.		Kolreuter.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.062	0.062	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.359	0.703	—	—	0.029	0.0065	0.0230
	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015	0.0313	0.0313
	0.010	—	—	—	0.020	—	203.030	194.253	—	—	0.071	—	0.2788	—
	—	—	—	—	—	—	0.038	0.038	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.118	—	—	—	—	—	0.505	—	—	—	—	0.0435
	—	0.005	—	0.138	—	0.019	—	7.315	—	—	—	0.037	—	0.0671
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0044	—	—	—	—	—	—	—	0.242	—	0.0065	—	0.0055
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.468	—	—	—	0.0837
	—	0.131	—	0.076	—	0.505	—	—	—	0.327	—	0.286	—	0.3227
	0.083	0.083	—	—	0.038	0.038	1.588	—	—	—	0.034	—	0.0192	—
	0.042	—	—	—	0.055	—	4.946	8.406	—	—	0.009	—	—	—
	—	—	0.230	—	—	—	5.400	5.400	—	—	—	0.0225	—	0.0020
20	—	—	—	—	—	—	2.095	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.019	—	0.291	—	0.059	—	0.025	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0114	—	0.0142
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.393	—	—	—	0.061	—	—	7.365	—	—	0.006	0.042	0.1181	—
	1.333	1.333	0.701	1.104	0.626	0.626	—	—	0.033	0.715	0.157	0.136	0.0610	—
	7.286	—	3.197	—	2.196	—	7.279	—	9.108	—	0.339	—	0.0979	—
	0.394	—	0.524	—	1.505	—	0.026	—	0.934	—	0.818	—	0.9220	—
30	0.019	—	—	—	—	—	—	—	0.144	—	0.012	—	0.0150	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.013	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	0.0067	0.0067
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.485	—	0.760	—	0.677	—	0.099	—	0.167	—	0.150	—	0.2000	—
	—	0.371	—	—	—	0.121	—	0.199	—	—	—	0.048	—	0.3920
	—	0.573	—	1.451	—	1.178	—	—	—	0.320	—	0.241	—	0.0088
	—	2.558	—	0.483	—	0.283	—	—	—	3.389	—	—	—	—
	0.0017	—	—	—	—	—	—	—	0.093	—	0.0025	—	0.0021	—
40	—	4.914	—	1.966	—	2.206	—	0.140	—	5.275	—	0.658	—	0.6864
	—	0.037	—	0.022	—	0.144	—	—	—	—	—	0.082	—	0.0738
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.111	0 .111	—	—	0.200	0.200	—	—	0.390	0.390	0.110	0.110	0.2350	0.2350
									—	d 0.114				
									—	e 0.859				
	10.1787	10.1784	5.530	5.531	5.378	5.379	224.563	224.562	12.077	f 12.099	1.7315	1.7324	1.9936	g 1.9957
	6.5-7 °	Brsch.	6.5-7 °	L.	6.5-7 °	Brsch.	11.2 °	Ksch. 1871.	10.4 °	HP.		Ksch. 1878.		Ksch. 1878.

Ort		Karlsthal, Hohenzollern.				Kastenloch, Schweiz, Appenzell.		Katharsion, Griechenland, Lesbos.	
Name der Quelle		Bitterwasser.		Fürstenq.					
Analytiker		Siegwart 1850.		Gmelin.		Rahn 1825.		Landerer.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	1.313	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	6.650	—	0.444	—	0.703	0.129	7.883	5.952
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	6.309	—	1.400	—	0.544	—	1.832
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.195	0.195	1.102	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	68.890	61.455	—	—	0.115	0.115	0.938	3.283
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	43.504	43.504	—	0.612	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.303	—	—	—	—	—	2.246	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	9.417	—	0.066	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.121	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	16.382	—	0.267	2.810	3.546	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	3.831	3.179	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	13.801	—	13.215	—	0.706	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	9.913	—	0.070	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.128	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_3 (SiO_3)	—	—	0.125	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.251	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.719	—	4.432	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.276	—	7.144	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.015	0.015	—	—
				—	a 2.755				
		144.256	144.257	20.228	20.227	4.349	4.349	11.067	11.067
			L. Sg.		Hg.		MA.		HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Schwefeleisen.
e. Ab Wasserstoff 0.005.

	Kellberg, Niederbayern.		Kemmern, Russland, Livland.		Kenchreae, Griechenland.		Kerö, Siebenbürgen, Dées.		Kéruly, Siebenbürgen, Udvarhély.		Kilburn, England, Hertfordshire.		Kimpalungi, Rumänien.	
	Stahlq.		**Heilige Q.**		**Helenabad.**						**Bitterq.**			
	Wittstein.		Kerstling 1846.		Landerer.		Pataki.		Pataki.		Schmeisser.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.297	—	—	—	?	?	—	—	1.165	—	1.075	—
	—	—	0.210	0.331	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.659
5	—	—	—	0.517	—	—	—	—	—	—	—	0.601	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.028	0.028	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.039	—	0.040	—	22.548	18.962	57.71	49.48	1.344	—	0.727	—	16.741	12.754
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	3.307	3.684	—	—	—	—	—	0.527	—	—
	—	—	—	0.038	—	2.962	—	7.81	—	1.275	—	0.075	5.308	5.308
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.487
	—	0.698	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.137
	0.014	0.014	0.131	0.131	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.055	—	0.296	—	—	—	36.88	46.87	1.000	—	0.960	—	—	—
	0.218	0.158	2.882	2.882	2.586	2.586	—	—	—	0.629	6.968	6.302	—	—
20	0.322	—	15.456	—	—	—	9.57	—	—	—	0.843	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.070	—	—	—	—	—	0.273	—	0.030	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	8.972	—	—	—	—	—	—	—	1.465	—	—
	—	0.107	—	—	—	4.600	—	—	7.370	8.045	—	—	—	—
	—	0.064	—	—	0.508	—	—	—	1.524	0.853	—	—	—	—
	2.445	—	5.299	—	3.845	—	—	—	6.240	—	0.406	—	—	—
	1.993	—	0.074	—	—	—	—	—	0.287	—	0.032	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.557	—	0.055	—	—	—	—	—	0.865	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.110	—	—	—	—	—	1.735	—	—	—	—
	—	1.064	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.577	—	8.002	—	—	—	—	—	1.782	—	—	—	—
	0.122	—	0.107	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.483	—	3.279	—	—	—	—	—	4.038	—	0.266	—	—
	—	0.199	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.157	—	—	—	—	—	—	—	0.384	—	—
	0.230	0.230	1.072	1.072	—	—	—	—	—	—	0.433	0.433	—	—
	—	b 0.371	—	b 0.357							—	c 1.451	d 0.216	—
	5.995	5.994	25.947	25.946	32.794	32.794	104.16	104.16	18.630	18.630	11.534	11.534	23.340	e 23.345
	8.75 °	Brsch.	6.12 °	Brsch.		HP.		HP.		HP. S.		HP.		HP.

Ort		Király, Ungarn, Gömör.		Kirchberg, Oberbayern.		Kirchheim u./Teck, Württemberg. a		Kirchleerau, Schweiz, Aargau.	
Name der Quelle				**Säuerling.**		**Schwefelq.**			
Analytiker		Marikowsky.		Vogel.		Mutschler.		Bauhof.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	0.351	0.351	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.651	—	1.518	0.605	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.618	—	0.866	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.260	—	2.057	0.117	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.220	—	1.640	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.893	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	1.701	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.552	1.343	0.040	3.069	0.294	0.040
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.792	0.560	1.749	—	0.635	0.635
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.834	—	1.688	—	1.124	—	1.800	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.130	—	0.078	—	0.104	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.261	—	0.156	—	0.208
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	5.405	—	0.344	—	—	—	0.700
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	6.621	—	0.727	—	0.112	—	1.249
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		13.727	13.727	4.073	4.073	6.917	6.916	2.833	2.832
		21.2 bis 29 °	HP.		HP.S.	12.5 bis 15 °	Hy. HP.		MA. HP.

a. Scheint in neuester Zeit eingegangen zu sein.
b. Ab Kohlensäure 2.70.
c. Bei Simon schwefelsaurer Kalk.
d. Nach „Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus", Riga 1875.
e. Nach „Diruf, Kissingen und seine Heilquellen", Kissingen 1873.

	Kis-Czeg, Siebenbürgen.		Kis-Kalan, Siebenbürgen, Hunyad.		Kislowodsk, Russland, Kaukasus.		Kissingen, Bayern.							
					Narsan.		Bitterwasser.		Maxbrunnen. Süd- oder Hauptq.		Maxbrunnen. Nord- oder Nebenq.		Pandur.	
	Pataki.		Pataki.		Schmidt 1871.		Liebig 1858.		Heckenlauer 1869.		Heckenlauer 1869.		Liebig 1856.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.0002	0.0002	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.275	1.275	—	—	—	—	0.071	0.071
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.697	0.025	3.760	2.060	3.509	—	2.414
	—	—	—	—	—	—	0.029	0.029	0.078	0.078	0.061	0.061	0.078	0.078
	14.06	8.62	c 1.302	—	3.803	—	128.012	114.930	23.107	15.433	11.512	6.004	55.148	42.292
	—	—	—	—	—	—	0.125	0.125	0.007	0.007	0.004	0.004	0.168	0.168
10	—	—	—	—	—	—	—	—	3.436	0.546	2.578	0.447	3.634	0.755
	—	1.73	—	1.235	—	3.555	—	11.145	—	7.875	—	6.636	—	13.762
	—	—	—	—	—	0.062	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.74	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.517	0.517	1.983	—	4.363	—	1.693	—	2.821	—
	137.25	132.86	2.343	—	2.748	2.399	0.819	7.710	—	—	—	—	—	—
	31.25	34.96	—	1.980	4.379	4.669	109.329	109.329	—	3.657	—	2.695	4.699	8.341
20	—	—	—	—	—	—	5.049	—	0.762	—	1.741	—	2.247	—
	—	—	—	—	0.072	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.057	—	—	—	0.031	—	0.013	—	0.363
	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	11.60	4.422	8.566	—	4.838	—	9.504	—	9.757	—	7.006	—	16.391
	3.96	—	4.762	2.651	0.310	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.25	—	3.750	—	18.491	—	9.123	—	9.417	—	6.772	—	15.487	—
	—	—	—	—	0.059	—	—	—	0.033	—	0.014	—	0.382	—
30	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.773	0.773	0.454	0.454	0.035	0.035
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.0086	0.0086	—	—	0.053	0.053	0.037	0.037	0.055	0.055
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.168	—	—	—	0.034	—	0.025	—	0.041	—
	—	—	—	—	—	0.337	—	—	—	0.068	—	0.050	—	0.082
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.836	—	5.396	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.04	—	—	—	0.0027	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	1.312	—	8.712	—	—	—	0.049	—	0.036	—	0.058
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.04	1.04	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	190.85	b 193.55	16.579	16.580	30.5685	30.5678	255.744	255.744	42.088	42.087	26.951	26.952	84.866	84.865
	11 °	L. HP. S.	30 °	HP. S.	14.3 °	d		e	10.4 °	e Val.	10.4 °	e	10.7 °	e Val. Brsch.

Ort		Kissingen, Bayern.						Kleinern, Waldeck.	
Name der Quelle		Ragozzi.		Schönborn-sprudel.		Soolsprudel.		Dorfbrunnen.	
Analytiker		Liebig 1856.		Gorup-Besanez 1878.		Heckenlauer 1869.		Stucke.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.084	0.084	0.100	0.100	0.097	0.097	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	2.869	—	3.543	—	2.509	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.018	0.018	0.257	0.257	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	58.157	45.175	93.894	72.521	105.487	86.946	1.185	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.200	0.200	0.158	0.158	0.205	0.205	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	4.902	0.771	0.330	—	4.947	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	15.005	—	18.022	—	21.502	—	1.124
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	3.352	—	4.140	—	2.931	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	4.393	—	3.072	4.167	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.769	8.993	12.431	12.848	7.434	13.688	—	3.017
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.672	—	1.775	—	8.095	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.414	—	0.349	—	0.398	—	0.639
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.023	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	16.341	—	22.459	—	20.515	—	4.878
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	8.591	5.376
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.593	—	21.518	—	19.344	—	4.988	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.436	—	0.367	—	0.419	—	0.673	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.024	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.093	0.093	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.059	0.059	0.032	0.032	0.050	0.050	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.129	—	0.133	—	0.011	—	0.429	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.259	—	0.267	—	0.022	—	0.861
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	1.373
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.184	—	0.188	—	0.016	—	2.766
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.433	0.433
		90.464	90.465	135.159	135.160	149.020	149.020	20.466	20.467
		10.7 °	a Val. Brsch.	19.2 °	b	18.12 °	a Val.		Hg. S.

a. Nach Diruf, „Kissingen und seine Heilquellen", Kissingen 1873.
b. Nach Gorup-Besanez, „Schönbornquelle bei Kissingen", Braunschweig 1878.
c. Briefliche Anfragen blieben unbeantwortet.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
f. Ab Wasserstoff 0.014.
g. Ab Wasserstoff 0.020.
h. Bei Simon nur 2.604.

	Kleinern, Waldeck.				Kleverer-Bad, Bayern. c		Klieningen, Kärnthen, Lavantthal. c				Klingenbad, Bayern. c		Klokocs, Ungarn, Solnl.	
	Hammer-brunnen.		**Mühlbrunnen.**										**Ostrovskq.**	
	Stucke.		Stucke.		Vogel.		Burger.		Spitzer.		Vogel.		Kitaibel.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.302	—	3.906	1.368	0.102	—	0.802	—	1.154	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	0.825	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.235	—	1.444	—	0.055	—	—	—	—	0.130	0.130	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.028	—	0.500	—	0.720	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.012	—	0.440	—	0.880	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.152	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.604	—	2.383	—	0.006	—	—	—	—	—	—	—	h 3.906	0.313
	1.510	3.266	—	1.746	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.604
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.562	—	0.340	—	0.139	—	—	—	—	—	—	—	0.548
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	—
	—	3.378	—	4.889	—	0.137	1.898	—	3.236	—	—	—	—	3.163
	8.373	6.500	2.976	—	0.198	0.198	0.879	0.879	1.264	1.264	—	—	2.778	—
	4.988	—	1.875	—	1.125	—	3.750	—	10.463	—	0.019	—	0.374	—
	0.592	—	0.358	—	0.179	—	1.257	—	2.514	—	—	—	0.577	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.429	—	0.364	—	—	—	1.628	—	2.174	—	—	—	0.260	—
	—	0.861	—	0.730	—	—	—	2.413	—	3.885	—	—	—	0.522
	—	—	—	—	—	—	—	0.813	—	0.454	—	—	—	—
	—	1.316	—	—	—	0.409	—	1.071	—	3.851	—	0.059	—	0.146
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.681	—	0.520	—	0.630	—	4.096	—	9.678	—	0.012	—	0.600
	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	0.093	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.578	0.578	0.595	0.595	—	—	—	—	—	—	0.260	0.260	—	—
					—	d 0.158								
	20.376	20.377	12.457	12.457	1.762	e 1.766	10.214	f 10.228	20.805	g 20.825	0.539	0.539	7.895	7.896
		Hg. S.		Hg. S.		S.		HP.		LH. S.		S.	10 *	HP S.

Ort		Knutwyl, Schweiz, Luzern.		Kobern, Rheinpreussen, Koblenz.					
Name der Quelle				Bellebor.		Eulger Hof.		Gehauener Stein.	
Analytiker		Bolley und Meister.		Bischof.		Bischof.		Bischof.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.043	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.017	—	0.117	—	0.142	0.142	0.121	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.111	—	—	—	0.115
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.031	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.014	—	0.290	—	—	—	0.242
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.176	—	0.059	0.059	0.240	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.188	—	—	—	0.256
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.484	—	6.638	6.212	11.427	11.427	9.941	9.560
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.182	1.182	3.634	3.634	—	—	3.806	3.806
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.415	—	5.780	—	—	—	6.520	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.040	—	1.025	—	—	—	0.959	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.150	—	0.313	—	—	—	0.326	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.252	—	0.628	—	—	—	0.654
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.046	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.918	—	2.192	—	—	—	2.477
Thonerde	Al_2O_3	0.090	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.756	—	4.346	—	—	—	4.735
Sauerstoff	O	—	—	—	0.083	—	—	—	0.069
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 0.172						
		—	b 0.053						
		4.421	c 4.424	17.683	17.684	11.628	11.628	21.913	21.914
		8.9 °	Hg. A. Ph. 1865	11.2 °	L.		L.		L.

a. Natronaluminat.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.
e. Bei Hager stark abweichend.
f. Nach Liese, „Königsborn als Kurort", Arnsberg 1874.
g. Ab Kohlensäure 0.080.

	Kobersdorf, Ungarn, Oedenburg.				Kochel, Oberbayern.				Königsborn, Westphalen.					
	Quelle am Bache.		**Waldq.**		**Marienq.** e		**Pfisterbergq.**		**Badeq.**		**Friedrichsborn.**		**Luisenq.**	
	Würtzler.		Würtzler.		Pettenkofer.		Pettenkofer.		v. d. Mark.		v. d. Mark.		v. d. Mark.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.339	0.339	0.026	0.026	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.036	2.743	2.743	—	0.443	—	0.100
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.069	0.069	—	—	—	—
	1.458	—	0.156	—	0.056	—	1.684	1.311	262.071	254.932	85.392	80.423	80.072	76.037
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	9.604	5.250	—	—	—	—
	—	0.586	—	0.148	—	0.053	—	0.327	20.753	32.577	—	4.175	—	3.752
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.053	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.169	—	—
15	—	0.523	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.374	—	0.824	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—	—	0.517	—	0.117	—
	1.404	—	0.326	—	3.000	3.000	0.188	0.222	—	—	2.948	1.544	2.963	1.736
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.503	—	1.453	—	1.094
20	—	—	—	—	—	—	—	—	6.286	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.503	—	0.348	—	—	—	—	—	0.106	—	0.106	—	0.030
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.104	6.685	0.889	1.053	9.439	7.988	9.576	7.804	—	9.078	3.198	10.907	2.126	8.494
	5.318	5.318	2.301	2.301	—	—	—	—	—	—	1.552	—	1.167	—
	5.648	—	2.268	—	0.269	—	0.425	—	8.693	—	5.420	—	4.871	—
	2.652	—	2.720	—	—	—	—	—	0.112	—	0.112	—	0.032	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0044	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.059	0.059	0.019	0.019	—	—	0.077	0.077
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.729	—	0.156	—	0.625	—	0.910	—	0.034	—	0.062	—	0.044	—
	—	1.463	—	0.313	—	1.254	—	1.826	—	0.068	—	0.124	—	0.088
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.901	—	0.808	—	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—
40	—	3.982	—	2.785	—	1.016	—	1.300	—	0.048	—	—	—	0.062
	—	—	—	0.236	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.952	0.952	0.850	0.850	—	—	0.023	0.023	—	—
	22.313	d 22.335	8.816	8.816	14.341	14.341	13.734	13.735	310.785	310.785	99.3194	g 99.399	91.469	91.470
	10.6 °	HP.	11.2 °	HP.	10 °	HP. Hf.	10 °	HP. Hf.	9 °	f	10.25 °	f	11.25 °	f

Ort		Königsborn, Westphalen.		Königsdorf-Jastrzemb, Oberschlesien.		Königshütte, Schlesien.		Königswart, Böhmen.	
Name der Quelle		Rollmannsbrunnen No. 16.		Soolq.		Amalienbad.		Badeq.	
Analytiker		Karsten.		Gscheidlen 1877.		Cachler ?		Lerch 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.077	0.077	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.413	0.413	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	0.072	0.072	—	—	0.044	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	633.18	621.25	110.962	110.309	0.504	—	0.011	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	18.81	3.32	3.941	3.868	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	14.79	44.20	4.492	5.197	—	0.430	—	0.044
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.038	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.204
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.065	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.334	0.798	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	19.62	—	0.089	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	22.28	—	0.129	—	1.949	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.04	—	0.032	—	0.291	—	0.037
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	0.023	0.052	—	0.020
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.717	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	15.26	—	0.759	—	—	0.910	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	1.438	1.438
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.59	—	0.778	—	—	—	3.283	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.041	—	0.034	—	0.306	—	0.622	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.031	—	0.021	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.034	—	0.064	—	0.403	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.068	—	0.128	—	0.760
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.046
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.584	—	1.232
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.0146	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.048	—	0.186	—	2.836
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.058
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.424	0.424	—	—
								—	c 0.121
		703.691	703.69	120.932	120.932	3.6496	3.648	6.797	6.796
		19.7 °	a	16.9 °	Brsch.		HP.	7.5 °	b HP. Hg.Val.

a. Nach „Liese, Königsborn, Arnsberg 1874".
b. Nach „Kohn, Der Curort Königswart, dessen Stahlquellen und übrigen Heilpotenzen, Wien 1873".
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Manganchlorür.
e. Kohlensaures Manganoxydul.
f. Lösliche Kieselsäure.

Königswart, Böhmen.

	Eleonorenq. = Schiersäuerling.		Haselhofsäuerling.		Kieselhofsäuerling I.		Kieselhofsäuerling II.		Marienq. = Trinkq.		Neunsäuerling.		Neuq.	
	Lerch 1862.		Kersten.		Kersten.		Kersten.		Lerch 1862.		Steinmann 1822.		Lerch 1862.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.035	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.030	—	1.920	—	1.600	—	1.720	—	0.054	—	0.029	—	0.032	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.055	—	1.821	—	1.518	—	1.632	—	0.052	—	—	—	0.037
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.354	—	—	—	—	—	—	—	0.197	—	—	—	0.231
	0.070	—	—	—	—	—	—	—	0.074	—	—	—	0.102	—
	—	—	2.520	1.346	1.530	—	1.480	—	0.046	—	0.047	—	—	—
	—	—	—	0.971	—	1.271	—	1.241	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.016	—	0.027	—	0.027	—	0.013	—	0.087	—	0.041	—	0.057
	—	0.046	—	—	—	—	—	—	—	0.027	—	0.009	—	0.031
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.682	—	1.953	5.217	4.047	7.229	3.991	7.324	0.279	—	0.099	—	0.486	—
	4.050	4.050	1.036	—	1.722	0.368	1.828	0.507	2.241	2.241	0.228	0.228	2.702	2.702
	5.171	—	4.118	—	3.600	—	3.557	—	5.303	—	0.374	—	5.255	—
	1.027	—	0.028	—	0.028	—	0.014	—	0.655	—	0.043	—	0.721	—
30	0.048	—	—	—	—	—	—	—	0.029	—	0.101	—	0.033	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.386	—	0.180	—	0.200	—	0.180	—	0.373	—	0.497	f 0.262	0.443	—
	—	0.594	—	0.361	—	0.401	—	0.361	—	0.328	—	0.150	—	0.435
	—	0.172	—	—	—	—	—	—	—	0.401	—	0.305	—	0.431
	—	1.901	—	0.682	—	0.634	—	0.559	—	1.845	—	—	—	1.820
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	4.094	—	1.330	—	1.280	—	1.133	—	3.742	—	0.353	—	3.854
	—	0.101	—	—	—	—	—	—	—	0.056	—	—	—	0.066
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	0.004	—	—
	—	c 0.115							—	c 0.077	—	e 0.037	—	c 0.119
											—	d 0.032		
	11.499	11.498	11.755	11.755	12.727	12.728	12.770	12.770	9.054	9.053	1.422	1.421	9.784	9.783
	8.7 *	b HP. Hg.Val.	13 *	b	15 *	b	15 *	b	8.5 *	b HP. Hg.Val.		b	8.7 *	b HP. Hg.Val.

Ort		Königswart, Böhmen.						Kösen, Thüringen.	
Name der Quelle		Richardsq.		Schneidesäuerling.		Victorq.		Johannesq. A.	
Analytiker		Lerch 1862.		Kersten.		Lerch 1862.		Reichhardt 1868.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.006	—	—	—	0.027	—	—	0.190
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.045	—	1.700	—	0.017	—	27.340	23.486
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	0.631	0.467
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.047	—	1.613	—	—	—	3.707
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.398	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.030	—	—	—	0.053	—	0.222	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	1.300	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.021	—	1.078	—	—	2.547	2.754
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.061	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.027	—	0.038	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.005	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.267	—	4.245	7.314	0.645	—	—	4.946
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.206	0.186	1.676	0.523	3.223	3.223	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.536	—	3.643	—	4.728	—	4.749	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.028	—	1.178	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.058	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.307	—	0.200	—	0.422	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.268	—	0.401	—	0.551	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.330	—	—	—	0.283	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.028	—	0.602	—	1.704	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.480	—	1.234	—	3.906	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.114	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	b 0.037			—	b 0.088		
						—	c 0.041		
		1.397	1.397	12.792	12.792	10.351	10.351	35.550	35.550
		7.9 °	a	11.2 °	a	10.7 °	a HP.		Pf.

a. Nach „Kohn, Der Curort Königswart, dessen Stahlquellen und übrige Heilpotenzen. Wien 1873".
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Manganchlorür.
d. In einer Badeschrift „Kösen" Eisenoxyd.
e. Kohlensaures Manganoxydul.

	Kösen, Thüringen.				Kohlgrub, Oberbayern.				Kond, Rheinpreussen, Koblenz.		Kondrau, Oberbayern.		Konopkowka, Galizien.	
	Johannesq. C.		**Salzbrunnen.**		**Marienq.**		**Schmelzhausq.**							
	Reichhardt 1868.		Bergamt.		Buchner.		Buchner.		Bischof 1832.		Tschermak 1858.		Torosiewicz.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.411	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.870
	—	0.390	—	2.67	—	—	—	—	—	—	—	0.875	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	36.730	32.892	434.25	392.79	—	—	—	—	0.190	—	18.778	12.117	0.006	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.419	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.020	—	—
	—	3.840	—	37.27	—	—	—	—	—	0.180	—	4.348	—	0.006
	—	—	—	0.11	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.102	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.408	—	0.313	—	0.214	—	—	—	—
	0.456	—	3.12	—	—	—	—	—	—	—	1.023	—	—	—
	—	1.022	2.87	51.20	—	—	—	—	0.076	—	1.556	—	0.155	—
	1.911	2.440	10.29	10.29	—	—	—	—	—	—	—	1.884	0.613	0.613
20	1.221	—	43.75	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.127	—
	—	—	d 0.13	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.081	—	0.173	—	0.042
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.124
	—	3.846	—	2.14	0.260	—	0.194	0.117	10.921	10.148	7.331	16.990	—	—
	—	—	—	—	0.853	0.853	0.559	0.559	3.058	3.058	3.389	—	—	—
	3.693	—	2.06	—	1.823	—	1.849	—	7.514	—	5.645	—	3.735	—
	—	—	—	—	1.167	—	0.894	—	0.698	—	0.182	—	0.044	—
30	—	—	—	—	0.036	—	0.047	—	—	—	—	—	0.033	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.123	0.123	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.130	—	0.031	—	0.451	—	0.219	—	0.210	—
	—	—	—	—	—	0.215	—	0.062	—	0.905	—	0.439	—	0.145
	—	—	—	—	—	0.044	—	—	—	—	—	—	—	0.263
	—	—	—	—	—	0.687	—	0.720	—	2.831	—	—	—	0.698
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.039	—	—	—
40	—	—	—	—	—	1.918	—	1.681	—	5.430	—	0.213	—	2.325
	—	—	—	—	—	0.117	—	0.089	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.061	—	—	—	0.218
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	e 0.026	b 0.034	b 0.034						
							—	e 0.034						
	44.430	44.430	496.47	496.47	4.269	4.268	3.608	3.609	22.908	22.908	38.285	38.284	5.334	5.335
		Pf.		Pf. Val.	10°	Brsch.	10°	Brsch.		L.	7.5°	Brsch. Ksch.6.	9.6°	HP. L. Sg.

Ort		Korond, Siebenbürgen, Udvarhely.		Korsow, Galizien, Zloczow.				Korytnica, Ungarn, Liptau.	
Name der Quelle				Gartenq.		Quelle I.		Albrechtsbrunnen.	
Analytiker		Pataki.		Titz.		Titz.		v. Hauer.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.430	—	—	—	—	—	0.060	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.057
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.328	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	? 0.919	—	0.115	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.615	0.003	0.751	—	0.751	—	0.570	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	8.730	8.730
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	10.630	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.374	—	0.804	—	0.804	—	0.839
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	6.130
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.622	3.525	0.225	1.018	0.225	1.018	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.493	3.493	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.075	—	0.761	—	0.761	—	12.413	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.394	—	? 3.472	—	1.175	—	0.883	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.143	—	—	—	—	—	0.280	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.287	—	—	—	—	—	0.562
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.529	—	0.295	—	0.295	—	9.176
Thonerde	Al_2O_3	0.430	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	4.646	—	1.910	—	0.647	—	8.072
Sauerstoff	O	—	—	—	0.263	—	0.033	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 1.016						
		17.202	17.201	5.209	5.209	2.912	2.912	33.566	33.566
		12.5 °	HP.		S.		S.	7 °	b HP.

a. Schwefelsaure Thonerde.

b. Nach „Vogel, Korytnica, Wien, Braumüller 1876".

	Korytnica, Ungarn, Liptau.				Kosia, Rumänien.		Kostreinitz, Steyermark.		Kothen, Bayern, Unterfranken.		Kotschenowa, Russland, Moskau.		Kovaszna, Siebenbürgen, Haromszek.	
	Franz-Josefs-brunnen.		**Sophien-brunnen.**				**Ignaz-brunnen (?).**				**Apraxinq.**		**Horgáczq.**	
	v. Hauer.		v. Hauer.				Gottlieb 1870.		Weikhard und Lieblein.		Müller und Worobiewsky.		Folberth.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.353	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	3.103	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.377	—	—	—	—	—	0.126
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.050	—	0.050	—	51.426	46.776	2.565	—	—	—	—	—	1.346	0.110
	—	—	—	—	—	—	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	7.324	7.324	—	—	—	—	—	—	—	0.431
	—	0.047	—	0.047	4.886	5.798	—	2.086	—	—	—	—	—	0.575
	—	—	—	—	—	—	—	0.027	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	2.301	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	? 0.830	—	0.114	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.440	—	—	—	—	—	0.148	—
	0.390	—	0.250	—	—	—	0.378	—	0.969	—	—	—	0.147	0.234
	7.700	7.700	7.830	7.830	—	—	—	0.647	—	—	—	—	—	—
20	11.260	—	10.820	—	—	—	—	—	0.445	—	0.104	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.930	—	0.799	—	—	—	0.020	—	1.536	—	0.116	—	0.037
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	6.354	—	6.085	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	70.117	73.400	—	1.022	—	—	3.488	4.894
	—	—	—	—	—	—	8.955	8.264	—	—	—	—	0.582	—
	12.830	—	11.592	—	1.184	—	4.925	—	0.982	—	3.338	—	0.747	—
	0.979	—	0.841	—	—	—	0.021	—	? 3.990	—	0.448	—	0.039	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.152	0.152	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.028	0.028	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.490	—	0.570	—	—	—	0.168	—	—	—	0.130	—	0.037	—
	—	0.392	—	0.271	—	—	—	0.337	—	—	—	—	—	0.074
	—	0.561	—	0.830	—	—	—	—	—	—	—	0.248	—	—
	—	9.335	—	8.544	—	—	—	0.862	—	0.566	—	1.224	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—
40	—	8.379	—	7.546	—	0.724	—	1.570	—	2.194	—	2.286	—	0.052
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.237	—	0.032	—	—
	—	—	—	—	—	0.147	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	8.073	8.073	—	—
	33.699	33.698	31.953	31.952	66.173	66.173	87.921	87.921	6.386	6.385	12.093	12.093	6.534	6.533
	7 °	b HP.	7 °	b HP.	15 °	HP.	16 °	K.sch. 1873.		S.	3.7 °	HP. S.	15 °	HP.

Ort		Kovaszna, Siebenbürgen, Haromszek.				Krähenbad, Württemberg, Alpirsbach.		Krankenheil-Tölz, Bayern. b	
Name der Quelle		Pokolsár = Höllenmorast.		Vajnafalvaq.				Annaq.	
Analytiker		Folberth.		Folberth.		Siegwart 1829.		Buchner 1857.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.011	0.011
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.111	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.255
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.031	—	—	—	—	—	0.186
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	54.407	46.939	2.084	—	0.148	—	0.302	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.633	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.778	—	0.672	—	0.140	—	0.133
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.370	—	1.048	—	—	—	0.011
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.205	—	0.318	0.318	—	—	0.217	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.104	—	0.756	—	0.599	0.599	2.933	0.451
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.919	—	0.282	—	—	—	2.247
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.452	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	102 487	111.763	2.416	5.191	2.026	2.214	1.945	4.258
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.530	—	0.958	0.659	—	—	2.397	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.607	—	2.720	—	3.375	—	2.496	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.476	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.170	—	0.286	—	—	—	0.083	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.341	—	0.574	—	—	—	0.166
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.720	—	1.243	—	0.903
Thonerde	Al_2O_3	0.142	—	0.402	—	—	—	0.004	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.501	—	1.952	—	1.818
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	0.059
		166.652	166.774	10.416	10.417	6.148	6.148	10.499	10.498
		9-10 °	a HP.		HP.	11.5 °	Hy.HP.	11 °	Brsch.

a. Ab Kohlensäure 0.122.
b. Die Analysen werden mit vielfachen, wenn auch nicht sehr bedeutenden Abweichungen von den verschiedenen Autoren gegeben.
c. Nach „Rak, Krapina-Töplitz, Wien, Braumüller 1876“. Bei HP. mehrfach unrichtig.
d. Selten werden Analysen so abweichend angegeben, nur Hg. und S. sind ziemlich übereinstimmend. Hf. und HP. geben viel zu hohe Zahlen.
e. Nach „May, Bad Kreuth. Zürich, Orell, Füssli & Co.“.

	Krankenheil-Tölz, Bayern.				Krapina-Töplitz, Croatien.				Wildbad Kreuth, Oberbayern. d					
	Bernhardsq.		**Johann-Georgenq.**		**Obere Q., Volksbad.**		**Untere Q. = Jacobsq.**		**Gernbergq.**		**Q. zum heiligen Kreuz.**		**Schwaighofq.**	
	Fresenius 1852.		Wittstein 1851.		v. Hauer.		v. Hauer.		Vogel.		Vogel.		Vogel.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.015	0.015	0.017	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.035	—	0.033	—	—	—	—	—	0.036	—	0.002	—	0.364	—
	—	0.080	—	0.076	—	—	—	—	—	0.083	—	0.0046	0.651	0.034
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.341
	—	0.082	—	0.099	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.966	1.782	2.348	1.509	0.044	—	0.046	—	0.813	—	0.240	—	—	—
	—	—	0.0165	0.0165	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.220	—	0.150	—	—	—	—	0.228	—	0.150	—	0.228	—
	—	0.784	—	0.548	—	0.042	—	0.044	—	1.037	—	0.403	—	0.266
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.096	—	0.116	—	0.077	0.077	0.083	0.083	—	—	—	—	—	—
	0.051	0.126	0.153	0.243	0.261	—	0.270	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.139	0.322	0.364	0.547	4.651	4.939	2.170	2.360	7.858	8.146
20	—	—	—	—	—	—	—	—	1.510	—	2.650	—	4.580	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.002	—	0.0051	—	0.048	—	0.055	—	0.214	—	0.099	—	0.106
	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.584	—	1.380	—	2.448
	3.344	4.362	4.083	4.707	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.297	—	0.202	—	1.302	1.102	1.047	0.853	—	—	—	—	—	—
	1.018	—	0.712	—	1.985	—	1.863	—	2.377	—	3.125	—	3.650	—
	0.002	—	0.0054	—	0.050	—	0.058	—	0.225	—	0.104	—	0.112	—
30	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0053	0.0053	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.111	—	0.087	—	0.208	—	0.187	—	0.813	—	0.450	—	0.488	—
	—	0.223	—	0.175	—	0.271	—	0.282	—	0.728	—	0.245	—	0.979
	—	—	—	—	—	0.139	—	0.088	—	0.859	—	0.626	—	—
	—	—	—	—	—	0.686	—	0.658	—	0.613	—	1.805	—	2.128
	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.230	—	0.210	—	1.380	—	1.308	—	1.576	—	1.967	—	2.292
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.019	—	0.017	—	—	—	—	—	0.019	—	0.001	—	0.192
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.150	0.150	0.098	0.098
	7.943	7.944	7.7782	7.7779	4.066	4.067	3.918	3.918	10.653	10.652	9.041	9.0406	18.029	18.030
	9.4 °	Brsch. Val.	9.4 °	3 Brsch. 81.	41.8 bis 42.5 °	HP. c	41.8 bis 43.1 °	c HP. Sg.		Hg. S.	11.5 °	e	13.6 °	HP. S.

	Ort		Wildbad Kreuth, Oberbayern. a		Kreuzburg, Thüringen.		Kreuznach, Preussen, Rheinprovinz.			
	Name der Quelle		Stinkergraben.				Elisabethq.		Karlshaller Q.	
	Analytiker		Vogel.		Stieren.		Bauer 1840.		Osann. g	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.004	0.004	0.057	0.057
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.123	0.123	0.399	0.399	10.847	10.847
	Schwefelwasserstoff	HS	0.786	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	1.665	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.248	1.265	1.265	0.530	0.530
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	89.000	64.017	94.950	91.112	71.528	69.199
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.098	0.098	0.073	0.073
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.162	—	—	—	2.314	2.314	2.497	2.497
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.189	—	23.515	14.996	17.285	8.735	8.988
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.955	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	0.411	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.073	—	0.562
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.237	—	0.334
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.126	—	0.229
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.290	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	10.307	36.802	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.278	4.483	3.100	3.100	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	6.858	—	25.160	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.214	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.013	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	3.785	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.063	—	3.927	—	2.887
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.079	—	3.888	—	2.972	—	0.328	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.225	—	—	—	0.358	—	0.654	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.014	—	0.017	—	1.074	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(Si\,O_3)$	0.732	—	—	—	0.409	—	0.040	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.820	—	0.080
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	1.397	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	6.244	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.028	—	0.215	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	8.728	—	—	—	0.424	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	0.416	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.162	0.162	—	—	—	—	1.917	1.917
							c 0.477	—	—	e 0.851
							d 1.154	—		
							—	e 0.013		
			27.282	27.283	131.882	131.881	119.441	f 119.463	98.495	h 99.051
				Hg. S.		Pf.	12.5°	L. Val. b	23.8°	S.

a. Vergleiche Anmerkung d auf der vorhergehenden Seite. b. Nach „Engelmann, Kreuznach, Barth 1882". c. Doppeltkohlensaurer Baryt. d. Doppeltkohlensaurer Strontian. e. Manganchlorür. f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023. g. Die neuere Analyse bei Engelmann und Valentiner mit 118.77 NaCl ist zu summarisch. h. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.557. i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003. k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.221. m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014. Bei Hg. alle Zahlen zu niedrig. n. Doppeltkohlensaures Kali. o. Fluornatrium. p. Kohlensaures Lithion.

	Kreuznach, Preussen, Rheinprovinz.						Krondorf, Böhmen.				Kronthal, Nassau.			
	Hauptq. zu Münster am Stein.		**Oranienq.**		**Theodorshalle.**		**Katharinenq.**		**Stephanienq.**		**Apollinisq.**		**Stahlq.**	
	Polstorf 1856.		Knapp und Liebig.		Düring.		Lerch 1877 (?).		Gintl 1881.		Hassal 1878.		Löwe 1856.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.0035	0.0035	0.015	0.015	0.051	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.760	0.760	2.594	2.594	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.740	1.740	0.599	0.599	0.387	0.387	—	—	—	—	1.163	1.483	0.712	1.012
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	0.0002	0.092	0.092
	79.000	77.228	139.874	137.429	74.468	70.490	0.171	—	0.117	—	33.908	25.412	29.203	20.979
	0.098	0.098	—	—	0.040	0.040	0.017	0.017	0.073	—	—	—	—	—
10	1.920	1.920	1.389	1.389	6.045	6.045	—	—	—	—	1.690	1.690	0.161	1.177
	14.400	16.008	29.554	29.962	18.805	22.253	—	0.045	—	0.050	—	7.793	—	6.378
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0048	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.141	—	—	—	0.094	—	0.104	—	0.023	—	0.011
15	—	0.048	—	1.143	—	0.215	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.030	—	0.220	—	0.137	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.267	—	0.196	—	0.375	—	0.350	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.136	—	0.160
	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.069	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0056	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.164	—	0.165	—	0.220	—	0.097
	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	0.011	—	0.039	—	0.038
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.255	—	—	—	4.788	10.932	9.567	11.653	11.608	—	8.397	—	8.135
	—	—	—	—	—	—	2.741	2.699	5.794	5.794	—	—	1.370	—
	2.088	—	0.530	—	4.477	—	4.950	—	4.952	—	10.044	—	8.280	—
	0.087	—	0.628	—	0.392	—	0.173	—	0.174	—	0.232	—	0.102	—
30	—	—	—	—	—	—	0.017	—	0.047	—	0.041	—	0.040	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.101	0.101	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.172	0.172	—	—	0.114	0.114	0.026	0.026	0.0011	0.0011	0.028	0.028
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0042	0.0042
35	0.009	—	1.288	—	0.130	—	0.650	—	0.080	—	0.970	—	0.923	—
	—	0.018	—	2.584	—	0.261	—	1.304	—	0.161	—	1.946	—	1.852
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.903	—	1.901	—	—	—	—
	—	—	0.054	—	—	—	0.036	—	0.040	—	0.009	—	0.0047	—
40	—	—	—	0.670	—	0.142	—	3.824	—	3.035	—	1.362	—	1.307
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.080	0.080	—	—	0.017	0.017
							n 0.583	n 0.863	n 1.535 o 0.0053	n 1.741 o 0.0053 c 0.027 p 0.064				
	100.1055	100.1085	176.697	176.918	104.795	104.809	20.651	20.652	24.7779	24.7771	48.6033	48.6033	41.2869	41.2872
	30.6 °	Brsch. b	12.5 °	Hg.Val. b	21.2 °	HP. (L)		Ksch. 1878.	10.3 °	Brsch.	16 °	Brsch.	13.7 °	Val. L. Hg.

Ort		Kronthal, Nassau.		Krumbach, Bayern, Schwaben.		Krynica, Galizien, Sandec.			
Name der Quelle		**Wilhelmsq.**				**Pelawaq.**		**Sidorq.**	
Analytiker		Fresenius 1879.		Vogel.		Stopczanski. (?)		Stopczanski. (?)	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0001	0.0001	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.0064	0.0064	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.391	0.569	0.013	0.013	0.047	—	0.112	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	16.836	10.087	0.104	—	0.017	—	0.002	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.040	0.040	—	—	—	—	0.013	0.013
Chlormagnesium	$MgCl$	—	1.090	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.640	—	0.081	—	—	—	0.072
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.022	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.004	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.0078	—	0.010
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.222	—	0.012	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.143	—	0.006	—	0.115	—	0.069
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.208	—	—	—	0.029	—	0.023	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.164	—	—	—	0.003	—	0.019
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.025	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0045	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.031	—	—	—	0.022	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.816	6.841	—	0.134	0.338	—	3.462	2.847
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.470	—	0.059	0.059	2.083	2.083	6.054	6.054
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.024	—	1.894	—	8.878	—	10.023	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.409	—	0.018	—	0.329	—	0.197	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.033	—	—	—	0.082	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0095	0.0095	—	—	0.0094	0.0094	0.012	0.012
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	1.011	—	—	—	0.294	—	0.247	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.028	—	—	—	0.296	—	0.496
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.281	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.696	—	3.319	—	3.861
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.003	—	0.0038	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.400	—	1.088	—	5.807	—	6.518
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.033	—	0.018
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.013	0.013	0.144	0.144	0.108	0.108
						—	c 0.046	—	d 0.161
						—	d 0.088		
		27.2835	a 27.2970	2.101	b 2.102	12.2534	12.2542	20.2568	20.258
		13.45 °	Fresen.		S. HP.	10.7 °	Ksch. 1879.	9 °	Ksch. 1879.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.001.
c. Manganchlorür.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Doppeltkohlensaures Baryt.
f. Doppeltkohlensaurer Strontian.
g. Natronaluminat.
h. Essigsaures Natron.

	Krynica, Galizien. Sandec.				Kumogorsk, Russland, Kaukasus.		Kuppis, Finnland.		Kyralfga, Ungarn.		Kythnos, Griechische Insel.			
	Slotwinyer Q.		**Zdyniakq.**								**Höhere Q.**		**Kakabos.**	
	Stopczanski.		Stopczanski. (?)		Herrmann.		Baeck.		Wöhrle.		Landerer 1835.		Landerer 1835.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.730	1.730	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—	0.425	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096	0.096	—	—	—	—
	0.081	—	0.029	—	6.622	6.256	0.098	—	6.831	—	64.57	50.91	92.37	60.51
	0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—	49.52	37.09
	—	0.038	—	—	—	0.348	—	0.034	—	6.049	—	12.97	—	44.76
	—	0.0016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.022	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—	0.091	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.085	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.012	—	—	—	—	—	0.497	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.912	0.818	0.031	—	8.382	—	1.88	6.67	—	—
	—	—	—	—	—	0.080	0.093	0.029	—	7.426	3.96	3.96	17.98	33.66
20	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	4.59	—	23.02	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.111	—	—	—	—	—	5.86
	—	—	—	0.011	—	—	—	0.020	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.930	7.370	0.288	—	7.276	7.086	—	—	6.069	23.263	—	12.47	—	40.91
	11.135	11.135	1.621	1.621	0.085	—	—	—	10.247	2.325	—	—	—	—
	7.714	—	9.500	—	0.452	—	0.287	—	23.505	—	11.98	—	33.73	—
	0.244	—	0.254	—	—	—	0.117	—	—	—	—	—	? 6.17	—
30	—	—	0.058	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.040	0.040	0.008	0.008	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.272	—	0.370	—	0.312	—	0.175	—	0.175	—	—	—	—	—
	—	0.546	—	0.261	—	0.626	—	0.130	—	0.351	—	—	—	—
	—	—	—	0.458	—	—	—	0.210	—	—	—	—	—	—
	—	2.981	—	3.476	—	—	—	0.001	—	6.089	—	—	—	—
	0.0076	—	0.0025	—	—	—	—	—	0.035	—	—	—	—	—
40	—	5.187	—	6.142	—	0.446	—	0.252	—	9.723	—	—	—	—
	—	0.024	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.086	0.086	—	—	0.155	0.155	—	—	—	—	—	—
	d 0.233	d 0.233	—	c 0.033					h 1.443	h 1.443				
	e 0.025	—	—	d 0.014										
	f 0.002	—	—	g 0.0048										
	27.6996	27.6986	12.2295	12.2288	17.389	17.390	0.993	0.993	57.2801	57.2811	86.98	86.98	222.79	222.79
		HP. Ksch. 71.	10.4 °	Ksch. 1879.	30.6 °	S. HP.		HP.		S.	40 °	S.	55 °	S.

	Ort		Kythnos, Griech. Insel.		Laa, Nieder-österreich.		Ladis, Tyrol.		Längeneibad, Schweiz, Bern.	
	Name der Quelle		Mittlere Q.		Bitterwasser.		Schwefel-brunnen.			
	Analytiker		Landerer 1835.		Kauer 1859.		Hlasiwetz 1856.		Pagenstecher.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.0027	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.006	—	—
5	Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.413	0.413	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	128.15	99.61	0.141	—	0.065	—	0.0050	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	41.02	32.57	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	36.96	—	0.134	—	0.062	—	0.0047
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.0802
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.488	0.488	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	5.590	5.161	0.410	0.269	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	28.68	39.35	41.079	41.079	4.448	4.448	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	16.18	—	9.447	—	9.808	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	4.57	—	0.023	—	0.069	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	5.786	—	5.812	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	36.64	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.1114	0.1114
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	30.85	—	7.119	—	5.530	—	2.5928	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	4.81	—	0.024	—	0.073	—	0.2290	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0331	0.0378
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.260	—	0.091	—	0.1451	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.522	—	0.183	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.2770
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	6.593	—	6.157	—	0.9023
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	4.363	—	3.420	—	1.7104
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.0229
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.002	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.1191	0.1191
									a0.0521	b0.0218
			249.69	249.70	64.561	64.562	20.4277	20.428	3.2876	3.2876
			45°	S.		L. Hydroch.	8.5°	L. Hg.	10°	MA.

a. Phosphorsaurer Kalk.
b. Phosphorsäure.

	Laer, Westphalen.		Lagarde, Frankreich, Lot.		Laifour, Frankreich, Ardennes,		Lalizolle, Frankreich, Allier.		Lalliaz, Schweiz, Waadt.		Lama, Italien, Siena.		Lamscheid, Rheinprovinz.	
	Wiggers 1846.		Henry.		Arnstein.		Bouis.		Struve.		Cozzi.		Fresenius 1868.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.180	—	—	—	—	—	0.926	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.414	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.962	—	—	—	—
	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0386
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0059	0.0059
	119.092	106.784	1.988	—	0.037	—	0.110	—	—	—	39.468	32.748	0.0399	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0092	0.0092
10	8.621	5.087	—	—	0.012	—	—	—	0.872	—	41.409	41.692	—	—
	—	15.797	—	1.886	—	0.048	—	0.104	—	1.020	—	6.045	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0006
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0032
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0057
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.169	—	—	—	—	—	0.2501
	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0490	0.0040
	—	—	5.791	6.807	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0673	0.0022
	3.759	8.224	4.691	4.691	0.276	0.200	0.132	0.132	8.898	10.000	11.027	11.027	—	0.0372
20	5.049	—	16.289	—	0.382	—	—	—	16.916	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0007	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0036	—
	—	—	—	—	—	0.524	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0643
25	—	—	—	9.009	—	—	—	—	—	9.216	—	—	—	—
	—	15.794	—	—	—	0.049	—	—	—	—	—	6.847	0.7196	—
	—	—	—	—	—	0.096	0.149	0.149	—	—	0.382	—	2.9745	2.9344
	15.163	—	5.101	—	0.045	—	0.619	—	3.777	—	7.848	—	5.4763	—
	—	—	—	—	0.552	—	0.483	—	—	—	—	—	0.7145	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0677	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0060	0.0060
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.280	—	0.045	—	0.120	—	—	—	0.729	—	0.3450	—
	—	—	—	0.562	—	—	—	0.115	—	—	—	1.463	—	0.6922
	—	—	—	—	—	0.086	—	0.120	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	7.739	—	0.109	—	0.133	—	6.392	—	—	—	2.1297
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0022	—
40	—	—	—	3.117	—	0.237	—	0.643	—	2.309	—	1.042	—	4.2268
	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—	—	—	—	0.0714
	—	—	—	0.095	—	—	—	—	—	0.490	—	—	—	—
	—	—	0.760	0.760	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	151.698	151.698	35.080	35.080	1.349	1.349	1.613	1.613	31.389	31.389	100.863	100.864	10.4814	10.4815
		Hg. Brsch.		HP.		S. HP.		Kisch. 1874	8.1 °	S. HP. LH.		HP.	10.2 °	Hg. APh. 70

Ort		Landeck, Schlesien. a							
Name der Quelle		Georgenq.		Marianenq.		Marienq.		Wiesenq.	
Analytiker		Meyer 1863.		Meyer 1863.		Meyer 1863.		Meyer 1863.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.006	—	0.007	—	0.010	—	0.011	—
Schwefelnatrium	NaS	0.017	0.030	0.028	0.044	0.017	0.040	0.014	0.039
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.022	—	—	—	0.035	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.079	0.024	0.082	—	0.105	—	0.096	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.0034	—	0.004	—	0.003	—	0.008
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.032	—	0.073	—	0.070	—	0.082
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.026	—	0.029	0.029	0.041	—	0.035	0.035
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.281	0.303	0.297	0.242	0.302	0.321	0.334	0.334
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.010	—	0.012	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.023	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.818	0.018	0.827	—	0.905	0.014	1.014	0.030
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.005	—	0.017	—	0.017	—	0.011	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.042	—	0.095	—	0.091	—	0.107	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.338	—	0.395	—	0.395	—	0.435	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.678	—	0.792	—	0.792	—	0.873
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.498	—	0.556	—	0.590	—	0.650
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.003	—	0.004	—	0.007	—	0.006
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		1.612	1.6114	1.777	1.777	1.883	1.884	2.057	2.057
		29°	Hf. Hg. Brsch.	20°	Hf. Hg. Brsch.	28.5°	Hf. Hg. Brsch.	27°	Hf. Hg. Brsch.

a. Die Angaben bei HP. sind statt für 1000 für 7680 zu lesen.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
c. Siehe auch Steben.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Bei Hf. und Hg. stark abweichend.

	Landete, Spanien, Cuença.		Landskron, Rheinprovinz.		Langenau, Oberfranken. c		(Nieder-) Langenau, Schlesien.		Langenbrücken-Amalienbad, Baden.					
					Max-Marienq.				Q. im Kanal.		Kurbrunnen (alte Trinkq.).		Waldq. oder Oestringer Q. f	
	Pharm. Colleg.		Bischof.		v. Gorup-Besanez 1855.		Duflos 1850.		Geiger.		Wandsleben 1854.		Bunsen 1861.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	?	?	—	—	—	—	—	—	0.127	—	0.068	—	0.099	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.334
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.269	—	0.144	0.098	—
	—	—	—	—	0.165	0.165	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.024	—	4.076	—	0.450	—	0.090	—	0.052	—	0.109	—	0.107	—
	—	—	—	—	0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.227	—	—	1.000	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.289	—	2.699	—	0.145	—	0.085	—	0.049	—	0.064	—	0.101
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—
15	—	—	—	—	—	0.185	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.114	—	0.109	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.160	0.160	0.297	—	—	—	0.201	0.201	0.366	0.366
	—	—	2.413	—	—	—	—	—	0.735	—	0.317	0.148	1.698	0.821
	0.808	0.808	—	1.987	—	—	—	—	—	0.561	0.505	0.505	7.539	7.539
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.216	—	0.644	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.065	—	—	—	0.195	—	0.075	—	0.128	—	0.079
	—	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.155	—	0.736
	—	0.031	11.525	19.204	0.767	—	2.348	1.145	0.140	0.160	—	—	—	—
	1.402	1.707	5.429	1.961	2.171	2.171	2.742	2.742	1.551	0.955	—	—	—	—
	2.098	—	3.504	—	14.154	—	5.241	—	1.744	—	4.595	—	6.287	—
	—	—	0.069	—	0.326	—	0.518	—	0.079	—	0.135	—	0.083	—
30	—	—	—	—	—	—	0.069	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.228	0.228
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.041	—	0.896	—	0.541	—	0.338	—	0.131	—	0.173	—
	—	—	—	0.082	—	1.107	—	1.085	—	0.678	—	0.263	—	0.347
	—	—	—	—	—	0.657	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.671	—	—	—	5.120	—	1.996	—	0.447	—	1.730	—	2.734
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	0.041	—
40	—	1.053	—	0.059	—	9.279	—	4.082	—	1.504	—	2.883	—	3.888
	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	0.036	—	0.054
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.313	0.313	—	—	—	—
							—	d 0.310					—	e 0.137
	4.559	4.559	27.057	27.057	19.105	b 19.119	11.846	11.845	5.079	5.079	6.289	6.288	17.363	17.364
	18.8 °	Rb. 412		L. HP.	8.43 °	Hg. Brsch.	8.75 °	Hg. Hf. Val.		S.	8.5 °	L. Sg. Brsch.	13.75 °	L. Val. Brsch.

Ort		Langensalza, Thüringen.		Langenschwalbach, Hessen-Nassau.					
Name der Quelle		Schwefelq.		Adelheidsq.		Ehebrunnen.		Leitgrabenq. f	
Analytiker		Bohlen 1868.		Fresenius 1865.		Fresenius 1859.		Fresenius 1855.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.715	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.319	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	1.220	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.014	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.668	—	0.036	—	0.060	—	0.125	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.386	—	0.003	—	0.013	—	0.061
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.010	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.198	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.068	—	0.130	—	0.185
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.073	—	0.058	—	0.146	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.136	—	0.066	—	0.060	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.323	3.323	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	11.457	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.012	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.218	—	0.122	—	0.193
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	6.739	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.481	—	0.625	—	1.104	0.277
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	2.221	2.221	2.901	2.901	3.535	3.535
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.022	—	3.573	—	4.956	—	4.815	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.422	—	0.500	—	0.731	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.057	—	0.063	—	0.083	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.035	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.003	0.003	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.100	—	0.327	—	0.380	—	0.430	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.201	—	0.578	—	0.637	—	0.863
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.074	—	0.118	—	—
Aetzkalk	CaO	—	5.916	—	1.343	—	1.865	—	1.842
Thonerde	Al_2O_3	0.076	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.680	—	2.680	—	3.675	—	3.802
Sauerstoff	O	—	—	—	0.019	—	0.037	—	0.053
Wasser	$HO.$	—	0.379	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
				—	b 0.045	—	b 0.050	—	b 0.066
				—	c 0.076				
				—	d 0.019	—	c 0.061	—	c 0.152
				—	e 0.033				
		22.361	22.361	7.401	7.401	9.609	9.609	11.029	11.029
		12.5 °	a	9.8 °	Val.	9.2 °	Val.		Hf.

a. Nach brieflicher Mittheilung des Besitzers. Schwefelwasserstoff nach Pf. und Kech. 1875.
b. Manganchlorür.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Mit Neubrunnen vereinigt.
g. Jetzt mit Paulinenbrunnen vereinigt.

Langenschwalbach, Hessen-Nassau.

	Lindenbrunnen.		Neubrunnen.		Paulinenbrunnen.		Reservoirq. f		Rosenq. g		Stahlbrunnen.		Weinbrunnen.	
	Fresenius 1866.		Fresenius 1859.		Fresenius 1855.		Fresenius 1855.		Fresenius 1855.		Fresenius 1855.		Fresenius 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.0012	—	—	—	0.0012	—	0.0012	—	0.0012	—
	—	—	—	—	—	0.0027	—	—	—	0.0027	—	0.0027	—	0.0027
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.017	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.139	—	0.062	—	0.066	—	0.097	—	0.082	—	0.067	—	0.086	—
	0.014	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.125	—	—	—	—	—	0.033	—	—	—	—	—	0.019
	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.002	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.221	—	0.207	—	0.085	—	0.166	—	0.283	—	0.154
	0.064	—	0.052	—	0.041	—	0.124	—	0.035	—	0.037	—	0.075	—
	0.155	—	0.094	—	0.063	—	0.144	—	0.081	—	0.079	—	0.062	—
	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.094	—	0.133	—	0.078	—	0.261	—	0.117	—	0.028	—	0.131
	—	0.045	—	0.014	—	0.027	—	—	—	—	—	0.088	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.474	0.061	0.236	—	0.175	—	0.848	0.098	0.190	—	0.206	—	2.453	1.496
	3.953	3.877	2.238	2.238	1.692	1.692	2.970	2.970	2.015	2.015	2.122	2.122	6.051	6.051
	4.293	—	2.528	—	2.155	—	5.312	—	2.898	—	2.213	—	5.722	—
	0.099	—	0.772	—	0.675	—	0.517	—	0.596	—	0.838	—	0.578	—
30	0.047	—	0.102	—	0.119	—	0.084	—	0.111	—	0.184	—	0.091	—
	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.329	—	0.302	—	0.260	—	0.422	—	0.275	—	0.321	—	0.465	—
	—	0.660	—	0.341	—	0.264	—	0.847	—	0.307	—	0.305	—	0.933
	—	—	—	0.252	—	0.245	—	—	—	0.233	—	0.322	—	—
	—	1.588	—	0.862	—	0.722	—	2.050	—	1.016	—	0.707	—	2.216
	0.0008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.966	—	2.140	—	1.835	—	3.954	—	2.255	—	2.017	—	4.387
	—	—	—	0.063	—	0.059	—	0.024	—	0.047	—	0.081	—	0.044
	—	—	—	—	—	0.0007	—	—	—	0.0007	—	0.0007	—	0.0007
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	c 0.067	—	b 0.068	—	b 0.071	—	b 0.067	—	b 0.088	—	b 0.073	—	b 0.072
45	—	e 0.053	—	c 0.054	—	c 0.043	—	c 0.130	—	c 0.037	—	c 0.039	—	c 0.079
	9.6568	9.656	6.386	6.386	5.2472	5.2464	10.518	10.519	6.2842	6.2844	6.0682	6.0684	15.5842	15.5854
	9.2 °	Val. Brsch.	9.2 °	Val.	9.3 bis 10.4 °	Val. L.		Hf.	9.2 bis 11.3 °	L. Val.	9.2 bis 10.4 °	L. Val. Sg.	9.6-10 °	L. Val. Sg.

Ort		Lanjaron, Spanien, Granada.							
Name der Quelle		Agria.		San Antonio.		Capuchina.		Gomez.	
Analytiker		Medina y Estevez 1840.		Medina y Estevez 1840.		Medina y Estevez 1840.		Medina y Estevez 1840.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	1.329	—	28.973	9.559	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.654	0.700	46.341	45.166	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	1.206	5.452	23.655	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	1.043	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.012	—	—	—	0.717	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.378	0.307	—	1.486	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	1.684	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	—	—	0.090	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.053	—	24.221	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.430	0.129	0.684	0.698	—	—	0.346	0.346
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.422	—	1.566	—	21.849	—	0.305	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.033	—	0.095	—	2.050	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.325	—	0.268	—	0.282	—	0.095	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.538	—	0.566	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.344	—	—	—	—	—	0.181
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.032
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.483	—	0.382	—	0.270	—	0.187
Sauerstoff	O	—	0.003	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 0.239						
		1.210	1.210	4.974	4.974	106.631	106.683b	0.746	0.746
		17.5 °	Rb. 220	18.75 °	Rb. 220	20 °	Rb. 220	15 °	Rb. 220

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.052.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.
d. Nach „Hinterberger, Topusco und Laszina“. Wien, Braumüller 1854.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.030.

	Lanjaron, Spanien. Granada.				Laszina, Slavonien.		Laterina, Toscana, Val d'Arno.		Lauchstädt, Provinz Sachsen.		St. Laurent-les-Bains, Fkr., Ardèche.		St. Laurenz, Schweiz, Aargau.	
	Salado.		**Salud.**		**Natron-säuerling.**		**Acq. del ponte a Romito.**							
	Medina y Estevez 1840.		Medina y Estevez 1840.		Schneider 1862.		Giulj.		Marchand.		Bérard.		Bolley.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.368	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	17.299	—	—	—	9.793	2.981	5.630	—	0.366	—	0.850	0.850	0.303	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	18.698	18.756	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.280	—
	—	15.567	—	—	—	5.443	—	4.567	—	0.064	—	—	—	0.172
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.227	—	—	—	0.354
15	—	0.510	—	—	—	—	—	0.509	—	—	—	—	—	—
	—	0.364	—	—	—	—	—	0.335	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.598	—	—	—	0.204	0.204	—	—	—	—
	—	—	—	—	2.932	1.567	—	—	1.647	1.695	0.400	0.400	—	—
	0.706	0.706	—	—	—	2.106	—	—	2.052	2.052	—	—	0.667	1.021
20	—	—	—	—	—	—	—	—	3.090	—	—	—	1.156	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.191	—	—	—	0.166	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.703	—	—	—	0.444
	—	21.535	—	—	47.834	57.541	12.854	20.073	—	—	7.146	5.880	—	—
	1.733	1.656	0.235	0.224	2.246	—	4.230	4.230	—	—	—	—	—	—
	20.210	—	0.210	—	7.067	—	29.794	—	0.429	—	—	—	2.432	—
	1.041	—	—	—	0.201	—	0.957	—	0.175	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.271	—	0.095	—	0.194	—	—	—	0.171	—	0.520	—	0.180	—
	—	0.544	—	—	—	0.389	—	—	—	0.343	—	1.043	—	0.320
	—	—	—	0.171	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040
	—	—	—	—	—	—	—	9.281	—	1.407	—	—	—	1.316
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.087	—	—	—	0.136	—
40	—	0.343	—	0.137	—	0.280	—	14.500	—	0.359	—	0.743	—	1.487
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036
			—	a 0.008										
	59.958	c 59.981	0.540	0.540	71.865	71.866	53.465	e 53.495	8.221	8.220	8.916	8.916	5.190	5.190
	30 °	Rb. 220	17.5 °	Rb. 220		d	15 °	S. HP.	5 °	L.	53.5 °	HP. Jo.	17 °	MA.

Ort		Laurion, Griechenland, Attika.		Lausigk, Sachsen.		Lavey, Schweiz. Waadt.		Leamington, England, Warwickshire.	
Name der Quelle				**Hermannsbad.**				**Aylesford's Spring = Old Well.**	
Analytiker		Landerer.		Sonnenschein 1876.		Baup 1833.		Brown 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.053	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.122	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.034	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	42.32	40.04	0.139	—	3.727	2.038	67.119	49.709
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.056	0.056	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	6.38	2.60	0.001	—	—	—	10.167	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	6.59	—	0.133	—	1.564	—	28.398
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.020	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	3.010	3.010	0.040	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	6.912	7.433	—	21.146
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.99	9.77	5.309	5.309	0.150	0.150	3.020	15.872
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	5.43	—	4.001	—	0.897	—	34.819	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.023	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	41.801	41.801	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	0.002	0.002	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	2.352	—	0.262	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.93	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.81	—	—	—	1.081	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.0013	0.0013	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	0.103	—	0.566	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.146	—	1.136	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_4$	—	—	—	0.057	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.555	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.661	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.028	—	—
Organische Substanz	—	—	—	a 0.014	a 0.014	—	—	—	—
		61.93	61.93	54.3813	54.3813	13.505	13.504	115.125	115.125
			HP.		Brsch.	45 °	MA. L. Jo.	23.4 °	Hg. Jo.

a. Schwefelsaure Thonerde.

Leamington, England, Warwickshire.

	Linker Brunnen.		Marmorbad. Mittlerer Brunnen.		Rechter Brunnen.		Robbin's Spring.		Royal-Pomp. Salzq.		Schwefel-wasser.		Wises-Spring.	
	Scudamore.		Scudamore.		Scudamore.		Scudamore.		Scudamore.		Scudamore.		Scudamore.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	?	—	—	—	—	—	?	—	—	—
	—	—	—	—	—	?	—	—	—	—	—	?	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	22.742	15.395	21.953	21.703	92.538	74.809	88.96	64.06	82.47	82.47	33.68	26.13	79.22	50.31
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	4.288	—	5.325	1.950	10.003	—	—	—	27.41	20.24	3.20	—	1.76	—
	0.494	12.476	—	4.206	6.895	35.404	—	23.62	30.86	39.24	—	10.90	—	29.48
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.382	—	—	—	21.532	12.49	42.75	—	—	—	9.17	—	35.13
	—	5.421	4.994	9.286	—	12.646	—	—	—	9.06	1.70	5.74	6.84	9.04
20	14.691	—	5.157	—	34.955	—	28.98	—	10.27	—	13.36	—	36.14	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.580	—	0.326	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.572	—	0.321	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.611	—	0.343	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	42.826	42.826	37.772	37.772	144.391	144.391	130.43	130.43	151.01	151.01	51.94	51.94	123.96	123.96
		S.		S.		S.		S.	15°	S.		S.		S.

Ort		Lebetzoba, Griechenland, Morea.		Leccia, Toscana, Siena.		Leissigen, Schweiz. Bern.			
Name der Quelle						Badeq.		Lämmlibad.	
Analytiker		Landerer ?		Giulj.		Pagenstecher.		Pagenstecher.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.583	—	—	—	0.009	—	0.008	—
Schwefelnatrium	NaS	—	1.337	—	—	0.105	—	0.056	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	0.070	0.186	0.061	0.130
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	4.243	2.239	1.959	—	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	1.693	0.452	0.178	—	0.068	—	0.037	—
Chlorcalcium	$CaCl$	1.009	2.460	—	2.068	—	0.080	—	0.044
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	1.249	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.191	—	0.102
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.570	3.585	3.705	2.732	2.818	1.757	1.804
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.779	—	0.949	—	9.013	—	6.191	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.909	—	0.022	—	0.018
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	5.124	—	3.543
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	2.516	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.110	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	12.377	—	1.488	—	2.841	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.957	—	0.023	—	0.019	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	4.159	—	4.159	—	3.581
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	6.538	—	0.923	—	1.744
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.004	—	0.004
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.078	0.078	0.069	0.069
		9.307	9.307	20.005	20.005	13.586	13.585	11.039	11.039
			HP.	35 °	S.	14.4 °	MA. a		MA.

a. Bei Hager und Simon stark abweichend.
b. Kohlensaurer Strontian.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaurer Baryt.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

	Leissigen, Schweiz. Bern.		Lendershausen, Bayern.		Lenk, Schweiz. Bern.						St. Leon, Ostcanada.		San Leopoldo, Toscana, Erathal.	
	Trinkq. a				**Balmq.**		**Eisenq.**		**Hohliebeq.**					
	Pagenstecher.		Schmidt.		v. Fellenberg 1840.		Liebreich 1875.		v. Fellenberg 1840.		Chandler und Cairns.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.0012	0.0012	—	—	0.042	0.042	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	0.006	—	—
	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.144	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	0.018	0.182	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.363	2.363	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.953	1.953	0.053	—	0.158	—	0.045	—	117.529	102.165	25.806	7.206
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.282	0.282	—	—
10	0.120	—	—	—	—	—	0.025	—	0.010	—	10.996	19.503	—	—
	—	0.140	—	—	—	—	—	0.179	—	0.034	—	4.087	—	17.645
	—	—	—	—	—	0.072	—	—	—	0.028	—	0.089	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.105	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.263	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.038	—	—
	—	—	—	—	0.064	0.064	0.045	0.045	0.022	0.022	—	—	—	—
	—	—	3.906	2.631	0.224	—	—	—	—	—	—	0.012	1.054	0.151
	0.781	0.806	1.042	1.042	2.329	2.329	1.489	1.520	1.881	1.894	—	—	0.946	0.992
20	0.041	—	—	—	16.628	—	16.766	—	7.767	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.096	—	—	—	0.033	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—
	—	0.015	—	1.365	—	0.135	—	0.131	—	—	—	—	—	0.909
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	9.877	—	9.773	—	4.575	—	—	—	—
	—	0.277	—	1.347	—	—	—	—	—	—	—	19.119	—	24.817
	—	0.133	—	—	—	—	—	—	—	—	11.472	—	0.049	—
	3.202	—	—	—	4.209	—	4.632	—	4.820	—	5.306	—	22.908	—
	0.016	—	1.437	—	0.142	—	0.138	—	—	—	0.109	—	0.957	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.139	0.139	—	—	0.042	0.042	0.035	0.035	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.151	—	0.290	—	0.110	—	0.238	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.255	—	0.167	—	0.047	—	0.477	—	—
	—	—	—	—	—	0.046	—	0.395	—	0.165	—	—	—	—
	—	1.064	—	—	—	8.462	—	8.427	—	4.977	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.101	—	—	—
40	—	1.712	—	—	—	2.647	—	2.906	—	2.946	—	0.059	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	b 0.010					c 0.107	—		
											d 0.102	—		
	4.337	4.337	8.338	8.338	24.035	24.036	23.5442	23.5442	14.730	14.730	148.707	148.713	51.720	51.720
	14.4 °	MA.		HP.	8.75 °	MA. Jo.		Ksch. 1877.	8.5 °	MA. Jo.		e Ksch. 1877.	15 °	HP.

	Ort		Leopoldskron, Salzburg.		Lesbos, Griechenland, Mytilene.					
	Name der Quelle		Marienbad.		Q. bei Korphos.		Q. bei Lebanus.		Q. bei Termni.	
	Analytiker		Spängler.		Landerer.		Landerer.		Landerer.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.582	—	0.87	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	1.336	—	2.00
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.257	—	25.39	23.63	5.509	2.388	51.29	48.29
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	0.022	—	—	—	—	—	3.52	1.30
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.175	—	1.66	—	1.062	—	2.60
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.068	—	—	—	1.249	—	1.87
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.038	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.288	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	4.89	7.03	3.261	4.619	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	5.88	5.88	3.599	3.599	13.60	16.41
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	2.04	—	1.302	—	3.19	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.252	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.080	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.914	0.949	—	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.048	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.375	—	—	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.256	0.256	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.102	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.205	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.097	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.848	—	—	—	—	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	1.087	1.087	—	—	—	—	—	—
			—	a 0.301						
			6.349	b 6.356	38.20	38.20	14.253	14.253	72.47	72.47
				L. Hdr. 488		HP.		HP.		HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
d. Nach „Pacher, Levico", Wien, Braumüller 1873.
e. Schwefelsaures Ammoniak.
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.
g. Schwefelsaure Thonerde.

	Letantus, Griechenland, Euboea.		Leuk, Schweiz, Wallis.				Leutstetten, Oberbayern.		Levana, Toscana.				Levico, Oesterreich, Trient.	
			Armenbadq.		Lorenzq.		Petersbrunnen.		Bagnolino dei Rachitici.		Nave dell' Inferno.		Bade- oder starkes Wasser.	
	Landerer.		Pagenstecher 1829.		Morin 1844.		Vogel.		Giulj.		Giulj.		Monetti 1861.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.16	1.16	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.011	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	62.02	57.06	0.193	—	0.051	—	0.130	—	0.783	—	0.750	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	7.55	7.70	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.54	—	0.159	—	0.020	—	0.123	—	0.355	—	0.325	—	—
	—	—	—	0.036	—	0.041	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.254	—	0.254	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.167	—	0.167	—	—
	—	—	0.013	—	0.462	0.462	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.510	0.484	0.441	—	—	—	—	—	—	—	0.108	0.108
	25.69	25.69	2.172	2.172	3.219	3.219	—	—	—	—	—	—	1.536	1.536
20	—	—	19.596	—	15.045	—	—	—	—	—	—	—	10.526	—
	—	—	0.042	—	0.048	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.041	—	0.135	—	—	—	—	—	—	49.359	49.359
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	11.544	—	9.048	—	—	—	—	—	—	—	6.155
	—	6.37	—	—	—	—	0.184	0.349	11.008	12.010	9.081	10.043	—	—
	0.20	—	—	—	—	—	0.297	0.297	3.640	3.640	4.464	4.464	—	—
	5.90	—	1.032	—	0.242	—	3.093	—	10.218	—	18.450	—	—	—
	—	—	0.043	—	0.142	—	—	—	0.477	—	0.477	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015
35	—	—	0.113	—	0.360	—	—	—	—	—	—	—	0.610	—
	—	—	—	0.227	—	0.438	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.271	—	—	—	—	—	—	—	1.164
	—	—	—	8.396	—	6.149	—	1.141	—	3.794	—	7.011	—	3.780
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—
40	—	—	—	0.654	—	0.226	—	1.794	—	5.922	—	10.972	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
													e 0.068	e 0.068
													f 0.470	f 0.470
													g 8.390	g 8.443
	102.52	102.52	23.714	23.715	20.010	20.009	3.704	3.704	26.126	c 26.142	33.222	c 33.236	71.098	71.098
	68.7 °	HP.	46.3 °	L.	51 °	Jo. Val.		HP. S.	15 °	HP. S.	15 °	HP S	8 °	d HP.

	Ort		Levico, Oesterreich, Trient.		Lichtenthal, Baden-Baden.		Lidja-Tschesme, Kleinasien.			
	Name der Quelle		Säuerliches oder Trinkwasser.		Ludwigsbad.		Ali Agha oder kleines Bad.		Said Effendi oder grosses Bad.	
	Analytiker		Monetti 1861.		Kölreuter.		Bonkowsky.		Bonkowsky.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.970	0.970
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	141.852	127.966	160.084	148.773
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.325	0.170	27.339	7.392	21.591	3.813
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.181	0.408	36.079	—	30.045
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.652	—	1.173
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.786	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.082	0.082	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.355	1.355	—	—	—	25.219	2.579	25.057
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.472	—	—	—	28.581	—	25.476	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	4.867	6.083	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.065	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	16.793	—	13.656
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.248	0.457	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	0.235	—	16.050	—	12.030	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.280	—	? 2.244	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.750	0.750	0.650	0.650
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.0165	0.0165	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_3 (SiO_3)	0.230	—	—	—	0.420	—	0.350	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.843	—	0.702
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.439	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	0.809	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	0.320	—	—	—	0.250	—	0.450	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.704	—	1.234	—	—	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.224	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.080	0.080	0.080	0.080
			b 0.128	b 0.128						
			—	c 1.069						
			10.7505	10.7505	3.052	3.052	215.730	215.774d	224.260	224.919e
			8-9 °	a		HP. S.	42 °	Ksch. 1879.	57 °	Ksch. 1879.

a. Nach „Pacher, Levico", Wien, Braumüller 1873.
b. Schwefelsaures Ammoniak.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0.044.
e. Ab Kohlensäure 0.658.
f. Die Analyse wird sehr abweichend angegeben.
g. Doppeltkohlensaures Kali.
h. Nach „Plumert, Liebwerda", Reichenberg, Janmasch 1869.
i. Vereinigt mit Eduards- und Josephinenbrunnen.

	Liebau, Russland, Kurland.		Liebenstein, Sachsen-Meiningen.				Liebenzell, Württemberg.		Liebwerda, Böhmen.					
	Schwefelq.		**Alte Q. f**		**Neue Q.**		**Alte Q. des unteren Bades.**		**Christians-brunnen. i**		**Josephinen-brunnen.**		**Stahlq.**	
	Zigra 1800.		Reichardt 1870. (?)		Reichardt 1870.		Fehling 1866.		Redtenbacher 1858.		Reuss.		Redtenbacher	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.044	—	0.075	—	0.359	—	—	—	—	0.037	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.061	—	2.471	—	2.814	—	7.132	5.375	0.024	—	0.086	—	—	—
	—	—	0.044	0.044	0.023	0.023	0.080	0.080	—	—	—	—	—	—
10	0.216	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.207	—	2.285	—	2.720	—	1.387	—	0.023	—	0.081	—	0.028
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.021	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.075
	—	—	0.052	—	0.088	—	0.419	—	0.048	—	—	—	0.098	—
	—	2.504	0.109	—	—	—	0.577	0.392	0.030	—	1.117	—	—	—
	—	0.273	2.101	1.356	1.965	1.346	—	0.441	—	0.020	0.827	1.771	—	—
20	13.255	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.988	—	0.771	—	0.004	—	—	—	—	—	0.085
	—	—	—	0.118	—	0.090	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	6.205	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.615	—	2.915	1.756	2.911	0.289	—	—	1.291	0.630	—
	—	—	1.760	2.555	2.098	2.885	0.471	—	0.885	0.864	2.107	1.099	1.286	1.286
	2.357	—	6.222	—	7.823	—	1.801	—	0.741	—	2.683	—	2.117	—
	—	—	1.040	—	0.812	—	0.004	—	—	—	—	—	0.304	—
30	—	—	0.124	—	0.095	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.275	—	0.285	—	0.532	—	0.250	—	—	—	0.619	—
	—	—	—	0.552	—	0.572	—	1.067	—	0.287	—	—	—	0.519
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.204	—	—	—	0.689
	—	5.260	—	1.267	—	1.669	—	—	—	0.181	—	1.002	—	0.482
	—	—	0.008	—	—	—	0.004	—	0.011	—	—	—	—	—
40	—	1.440	—	2.362	—	3.028	—	0.750	—	0.612	—	1.575	—	1.760
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.115	0.115	—	—
									—	c 0.037			g 0.262	g 0.408
									—	g 0.050				
	17.889	17.889	14.206	14.207	16.113	16.112	12.776	12.776	2.278	2.278	6.935	6.934	5.353	5.353
		S.	9.8 °	Brsch. A.Ph.72.	9.9-10°	Val. Jo. Pt.	18.9 bis 22.8 °	Ht.	11.5 °	h L.	11.2 °	Hg. S.	13.5 °	Val. L. h

	Ort		Liebwerda, Böhmen.		Lienzmühl, Kärnthen, Lavantthal.		Lierganes, Spanien. Santander.		Lille, Frankreich. Nord.	
	Name der Quelle		Wilhelms-brunnen.		Sauerwasser.					
	Analytiker		Reuss.		Spitzer.		Toca und Gomez 1848.		Pallas.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.016	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.036	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.057	—	5.982	—	8.616	—	—	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	0.488	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.055	—	4.214	—	8.174	—	0.103
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.961	—	—	—	0.307
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.654	—	—	—	0.180
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.401	—	—	—	1.219	11.511	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.351	1.105	—	—	4.353	4.353	0.262	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.184	—	—	—	10.622	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.947	—	—	—	—	—	0.332
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.450	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.495	31.960	37.001	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.261	6.549	6.549	—	—	1.333	2.266
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.746	—	34.331	—	2.056	—	1.620	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.997	—	1.868	—	—	—	0.862	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	1.081	—	0.047	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	2.169	—	0.094	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.117	—	11.222	—	1.046	—	0.578
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.756	—	19.050	—	1.256	—	0.822
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.009	—	—
	Organische Substanz	—	0.158	0.158	—	—	—	—	—	—
			5.894	5.894	81.771	a 81.820	26.929	26.929	4.565	b 4.588
			11.2 °	Hg. S.		Hg. S. HP.		Rb. 153		Hg.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.050.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.024.
c Ab Wasserstoff 0.023.

	Limmer, Hannover.				Limpbach, Schweiz, Bern.		Lindenholz-hausen, Preuss., Nassau.		Lintzi, Griechenland, Peloponnes.		Lipetzk, Russland, Saratow.			
	Bassin.		Kanalq.								Q. No. I.		Q. No. II.	
	Kraut 1860.		Kraut 1860.		Studer 1823.		Wolf.		Landerer.		Schwenson.		Schwenson.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.118	—	0.161	—	—	—	—	—	1.749	—	—	—	—	—
	—	0.270	—	0.370	—	—	—	—	—	4.012	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.576	—	1.333	—	0.208	—	2.422	—	15.046	9.033	1.360	—	0.170	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.780	—	—	0.035	—	—	2.469	2.365	0.018	—	0.100	—
	—	1.495	—	2.177	—	0.155	—	2.088	—	2.038	—	—	—	0.280
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.169	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.490	—	0.861	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.692	—	0.602
	0.092	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.418	1.217	—	—	—	—	5.859	4.982	—	—	—	—	—	—
	2.476	2.476	0.892	1.250	0.184	0.184	—	—	2.640	2.769	0.484	—	0.088	—
20	0.771	—	0.405	—	—	—	—	—	0.146	—	0.465	—	0.946	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.005	—	—	—	—	—	0.939	—	—	—	1.132	—	1.168
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.440	—	0.681	—	0.267	5.711	9.489	—	—	—	1.745	—	0.218
	—	—	—	0.667	0.048	—	—	—	—	—	—	0.542	—	0.228
	3.964	—	3.384	—	1.869	—	7.462	—	2.491	—	4.275	—	3.875	—
	0.005	—	—	—	—	—	0.988	—	—	—	? 3.168	—	? 2.950	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.091	—	0.130	—	—	—	0.104	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.183	—	0.261	—	—	—	0.209	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.105	—	0.384	—	0.648	—	1.848	—	—	—	1.855	—	1.754
	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.166	—	1.211	—	1.020	—	2.888	—	1.522	—	2.958	—	3.706
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—	0.172
	—	0.062	—	0.085	—	—	—	—	—	0.312	—	—	—	—
	0.422	0.422	—	—	0.154	0.154	—	—	—	—	0.172	0.172	0.052	0.052
	9.933	9.933	7.085	7.086	2.463	2.463	22.611	22.612	24.541	24.541	9.942	c 9.965	8.181	8.180
	12 °	Hg.	12 °		12.5 °	MA. S. HP.		Hg. HP. S.	32.5 °	Hg.HP.	6.2 °	HP.	6.2 °	HP.

Ort		Lipetzk, Russland, Saratow.		Lipócz (Szinye-Lipócz), Ungarn, Eperies.					
Name der Quelle		Q. Peters des Grossen.		Salvatorq. I = Marienq.		Salvatorq. II = Josephsq.		Spiegelq.	
Analytiker		Trapp.		Molnár.		Molnár.		Molnár.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.125	0.125	0.096	0.096	0.123	0.123
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.639	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.826	—	—	—	0.290	—	0.148	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	1.368	1.368	1.010	1.010	1.093	1.093
Chlormagnesium	$MgCl$	0.021	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.794	—	—	—	0.275	—	0.141
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.019	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.306	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.207	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.271	—	0.924	0.924	0.530	0.530	0.701	0.701
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	1.330	—	1.806	—	1.433	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.187	—	1.124	—	1.526	—	1.211
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.723	4.245	4.774	4.279	5.631	3.408	4.190
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.591	0.418	7.797	6.597	7.159	5.531	7.895	6.603
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.677	—	14.832	—	11.618	—	15.172	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.592	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	3.284	3.284	2.809	2.809	3.150	3.150
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.138	—	0.361	—	0.382	—	0.378	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.277	—	0.724	—	0.766	—	0.758
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.584	—	5.768	—	4.379	—	5.828
Thonerde	Al_2O_3	0.0075	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	4.199	—	9.578	—	7.426	—	9.702
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 1.064	c 0.086	c 0.086				
		10.7865	10.802b	34.352	34.352	29.979	29.979	33.501	33.500
		10 °	Brsch. 1874.	16.2 °	Brsch. Hg.	12.5°	Brsch. Hg.	14.8 °	Hg.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
c. Schwefelsaures Lithion.
d. Nach „Kern, Jodbad Lippik", Wien, Braumüller 1873. Es scheint, dass nur diese Quelle zur Zeit Anwendung findet.
e. Ab Kohlensäure 0.030.

Lippik, Slavonien.

	Allgemeines Bad.		Bischofsbad.		Bohrq.		Czardakenbad.		Extrabad.		Jodq.		Kleinbadq.	
	Kauer 1862.		Kauer 1862.		Heller 1870.		Kauer 1862.		Kauer 1862.		Wagner.		Wagner.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.041	0.041	0.039	0.039	0.210	0.210	0.040	0.040	0.038	0.038	0.783	0.783	0.273	0.273
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.013	0.013	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.676	—	1.681	—	1.677	—	1.652	—	1.608	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.596	3.755	6.522	3.741	6.166	3.739	6.566	3.721	6.552	3.594	2.087	0.893	7.303	4.042
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.297	—	—	—
	—	1.447	—	1.386	—	1.054	—	1.469	—	1.608	—	1.424	—	3.056
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.044	—	0.031
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.958	—	1.964	—	1.960	—	1.930	—	1.879	—	—	—	—	—
	1.889	2.534	2.130	2.763	2.018	0.747	2.134	2.720	2.165	2.812	2.480	2.031	6.869	5.331
	—	0.745	—	0.745	—	2.185	—	0.786	—	0.703	—	0.381	—	1.300
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.076	—	0.095	—	0.304	—	0.063	—	0.057	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	17.795	19.529	17.423	19.161	21.900	25.247	17.038	18.851	17.516	19.604	—	1.983	14.207	17.388
	0.795	—	0.795	—	2.331	—	0.838	—	0.750	—	0.006	—	1.387	—
	1.879	—	1.800	—	1.368	—	1.907	—	2.088	—	1.849	—	3.967	—
	0.080	—	0.100	—	0.320	—	0.066	—	0.060	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.054	0.054	0.040	0.040
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.505	—	0.475	—	0.456	—	0.500	—	0.420	—	0.010	—	1.080	—
	—	1.013	—	0.953	—	0.915	—	1.003	—	0.843	—	0.020	—	2.167
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	0.012	—
40	—	0.722	—	0.685	—	0.652	—	0.714	—	0.600	—	—	—	1.510
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	31.538	31.538	31.248	31.249	36.729	36.730	31.019	31.019	31.468	31.467	7.596	e 7.626	35.138	35.138
	45 °	Hg.	47.5 °	Hg.	64 °	d HP.	42.5 °	Hg.	31 °	Hg.	40.4 °	Val.	43.7 °	Val.

Ort		Lippik, Slavonien.		Lippspringe, Westphalen.		Liverpool, Nordamerika.		Livorno, Toscana.	
Name der Quelle		Q. IV.		Arminiusq.		Soole.		Acq. Puzzolente.	
Analytiker		Wagner.		Stöckhard 1868.		Beck.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.474	0.474	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	a 0.139	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.319
Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.462	—	3.181	—	1428.5	1403.4	2.974	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.079	—	—	—	7.7	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.200	—	3.018	17.2	50.1	—	2.821
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.185	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.173	1.761	5.008	8.736	—	30.6	2.238	5.269
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.100	3.412	3.412	—	9.7	7.425	7.425
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.677	—	7.670	—	40.4	—	14.997	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.190	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	2.312	—	—	—	7.114
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.527	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.408	—	6.578	—	—	—	4.188	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.200	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.228	0.228	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.003	—	0.058	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.006	—	0.116	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.271	—	4.193	—	—	—	6.380
Thonerde	Al_2O_3	0.071	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.824	—	4.130	—	—	—	2.560
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	0.073
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		10.575	10.576	26.107	26.107	1493.8	1493.8	31.961	31.961
		42.5 °	Val.	21.2 °	Brsch. HP.Hg.		L. Hydr.	11-19 °	HP. L. 30.

a. Die für Schwefelwasserstoff und Kohlensäure angegebenen Zahlen sind als verwechselt angenommen.
b. Ab Wassertoff und Wasser 0.144.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Manganchlorür.
f. Nach Aschenbach, Bad Lobenstein. 1881.
g. Phosphorsaurer Kalk.
h. Phosphorsäure.
i. Im A. Ph. und bei Pf. irrthümlich als Neue Stahlquelle angegeben.

	Llandrindod-Wells, England, Süd-Wales.								Lobenstein, Thüringen, Reuss.					
	Eye-Water.		**Rock-Water.**		**Saline Pump-Water.**		**Sulphureous-Water.**		**Agnesq.**		**Neue Stahlq.**		**Wiesenq. i**	
	Williams.		Williams.		Williams.		Williams.		Reichardt 1872.		Reichardt 1876.		Reichardt 1872.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0242	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	25.429	25.180	34.143	32.471	34.886	33.694	30.900	30.900	0.031	—	0.1708	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	7.543	7.543	6.964	6.964	4.539	4.539	4.486	4.486	—	—	—	—	0.154	—
	3.000	3.237	8.143	8.682	8.440	9.571	7.714	7.714	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.024	—	0.1034	—	0.104
15	—	—	—	0.688	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	0.118	—	0.2546	—	0.157
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052	—	0.2034	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.037	—	—	—	0.070	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.081	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.073	—	0.1165	—	0.115
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.074	—	0.0608	—	0.063
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.320	—	—	—	1.530	—	—	—	0.092	0.2671	0.1793	—	0.049
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.092	0.131	0.2807	0.2807	—	0.281
	0.308	—	0.700	—	1.469	—	—	—	0.168	—	0.8102	—	0.684	—
	—	—	0.262	—	—	—	—	—	0.415	—	0.8500	—	0.570	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	0.1377	—	0.138	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.259	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.054	0.054
35	—	—	0.881	—	—	—	—	—	0.006	—	0.1259	—	0.126	—
	—	—	—	1.768	—	—	—	—	—	0.012	—	0.2526	—	0.253
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.064	—	0.3150	—	0.315
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	0.0397	—	0.040	—
40	—	—	—	0.572	—	—	—	—	—	0.267	—	0.9733	—	0.587
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	0.0727	—	0.045
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.500	0.500	—	—	0.743	0.743	0.857	0.857	—	—	0.0331	0.0331	1.580	1.580
									—	c 0.009	—	e 0.0583	g 0.028	e 0.057
									—	d 0.055	—	d 0.2424	—	h 0.125
	36.780	36.780	51.093	b 51.237	50.077	50.077	43.957	43.957	0.953	0.953	2.9428	2.9427	3.784	3.785
		HP.		Hg.		HP.		HP.	11.25 °	A. Ph. Pf. Hf.	11.9 °	f	11.9 °	A. Ph. Pf. Hf.

Ort		Lochbachbad, Schweiz, Bern.		Löbau, Königreich Sachsen.				Loka, Schweden.	
Name der Quelle				König-Albert-Bad. Eisenq.		Salzq.			
Analytiker		Morell.		Fleck 1878.		Fleck 1878.		Almén (1877 ?).	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.177	—	0.0061	0.0270
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.008	0.008	0.0033	0.0033	0.0110	0.0110
Chlornatrium	$NaCl$	7.240	5.238	1.141	—	1.319	0.466	0.0475	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.512	—	0.390	—	0.652	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	2.551	5.052	—	1.537	—	1.702	—	0.0120
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.0055
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.0439
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.220	—	2.643	0.179	0.0243	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.010	—	0.550	—	0.772	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.647	0.207	0.700	—	1.024	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.094	—	0.476	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.391	—	0.385	—	0.027	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.0211
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.562	—	0.512	—	—	0.0122	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.213	—	0.0869	0.0869
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.091	—	2.563	—	2.210	—	0.2189	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.412	—	0.405	—	0.029	—	0.1255	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.0373	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.010	0.010	0.600	0.600	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0067	0.0067
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.153	—	0.115	—	0.0840	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.307	—	0.231	—	0.0602
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.1031
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.417	—	—	—	0.0301
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.0021	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.872	—	0.164	—	0.2306
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.0125
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.051	0.051	0.046	0.046	0.0310	0.0310
				—	a 1.276	—	a 2.792	—	b 0.0119
		13.900	13.900	6.624	6.625	8.0073	8.0063	0.6935	0.6935
		11.2 °	HP.		Brsch.		Brsch.		Ksch. 1878.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Manganchlorür.
c. Unterschwefligsaures Natron.
d. Schwefligsaures Natron.

	Lövete, Siebenbürgen.		Lostorf, Schweiz, Solothurn.				Loujo, Spanien, Pontevedra.		Lovisa, Finnland.		Lu, Piemont.		Lubien, Galizien.	
			Schwefelq. A.		Obere Gypsq.									
	Pataki.		Bolley 1865.		Bolley 1869.		Casares 1846.				Brezé.		Czyrnianski 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.911	—	—	—	—	—	—	—	1.168	—	0.827	—
	—	—	2.328	4.418	—	—	—	—	—	—	—	2.679	—	0.441
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.343
	—	—	5.021	10.767	—	—	3.90	3.90	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025	0.025
	3.646	—	26.259	17.297	0.235	—	191.50	186.77	0.039	—	13.247	4.558	0.714	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.013	0.013
10	—	—	—	—	—	—	6.38	2.27	—	—	—	—	—	—
	—	3.458	—	3.799	—	0.125	12.25	21.53	0.013	0.050	3.345	11.588	—	0.134
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.339	—	0.078	—	—	—	—	—	—	—	0.422
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.126	—	—	—	—
	—	—	6.714	—	0.434	0.434	—	—	—	—	—	—	0.123	0.123
	2.344	—	—	1.910	0.682	0.923	—	—	—	0.017	—	5.299	0.904	—
	—	1.120	—	2.926	3.101	3.101	—	5.18	—	—	—	—	0.714	0.714
20	—	—	—	—	6.554	—	6.80	—	0.016	—	5.075	—	18.091	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.029	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.091	—	0.114	—	0.020	—	1.05	—	—	—	—	—	0.112
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096
25	—	—	—	—	—	3.709	—	—	—	—	—	—	—	11.054
	7.370	12.417	—	4.910	—	—	—	4.61	—	0.032	—	0.196	—	—
	3.174	1.979	3.121	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.250	—	4.932	—	4.648	—	4.85	—	0.094	—	5.328	—	3.864	—
	1.149	—	0.120	—	0.021	—	1.10	—	0.359	—	—	—	0.118	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.101	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.098	0.098
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.865	—	0.226	—	0.020	—	0.60	—	—	—	0.083	—	0.421	—
	—	1.736	—	0.453	—	0.040	—	1.20	—	—	—	0.166	—	0.845
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.295	—	—	—	4.442	—	—	—	0.024	—	—	—	7.841
	—	—	0.130	—	0.030	—	—	—	—	—	—	—	0.162	—
40	—	1.702	—	2.346	—	2.852	—	0.86	—	0.236	—	3.141	—	2.481
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	—	—	—	—
	—	—	—	0.483	—	—	—	—	—	—	—	0.619	—	0.438
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	0.839	0.839
			c 0.610	c 0.610									d 0.142	d 0.142
	23.798	23.798	50.372	50.372	15.725	15.724	227.38	227.37	0.529	0.529	28.246	28.246	27.185	27.186
		S.	14.4 °	Brsch. HP.	15.8 °	Brsch. HP.		Rb. 296		S.	12.5 °	HP.	10.2 °	Ksch. 1870.

Ort		Luca, Griechenland.		Lucaina de las Torres, Span., Almeria.		Bagni di Lucca, Italien, Lucca.			
Name der Quelle						Bagno alla Villa. Gran sorgente.		Piccola sorg.	
Analytiker		Landerer.		Montells y Nadal.		Bechi.		Bechi.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.284	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.651	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	4.499	4.423	2.000	—	3.539	—	2.954	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.292	0.292	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.072	—	1.897	—	3.357	—	2.802
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.110	0.110	0.110	0.110
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	1.244	8.677	12.974	6.614	10.201
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.838	2.838	—	—	1.744	1.744	2.642	2.642
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	3.000	—	11.020	—	10.460	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	1.064	—	4.062	—	4.132
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.098	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.094	—	27.360	—	0.144	—	0.360	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	10.917	—	2.899	—	3.034
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	16.720	—	0.088	—	0.220
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.151	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		7.723	7723	32.644	32.644	25.234	25.234	23.140	23.141
			HP.	10 °	Rb. 380	41.2 °	Schv.	41.2 °	Schv.

Bagni di Lucca, Italien, Lucca.

	Bagno caldo (Doccione).		Bagno Cardinali.		Bernabò.		Doccie basse. Coronale.		Disperata.		Maritata.		Rossa.	
	Bechi.		Bechi.		Bechi.		Bechi.		Bechi.		Bechi.		Bechi.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.190	—	3.348	—	3.296	—	3.991	—	4.156	—	4.313	—	4.365	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.975	—	3.176	—	3.127	—	3.786	—	3.943	—	4.092	—	4.141
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.240	0.240	0.070	0.070	0.090	0.090	0.240	0.240	0.110	0.110	0.150	0.150	0.150	0.150
	5.251	10.338	4.803	8.869	7.778	11.780	8.354	13.200	10.653	15.700	9.536	14.774	9.903	15.203
	3.439	3.439	2.389	2.389	2.756	2.756	2.895	2.895	2.541	2.541	2.301	2.301	2.592	2.592
20	17.600	—	14.200	—	12.380	—	14.950	—	13.090	—	14.370	—	14.270	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	7.487	—	6.062	—	5.028	—	6.064	—	4.857	—	5.502	—	5.408
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.216	—	0.288	—	0.072	—	0.216	—	0.144	—	0.144	—	0.504	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.326	—	4.357	—	3.546	—	4.329	—	3.455	—	3.906	—	3.982
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.132	—	0.176	—	0.044	—	0.132	—	0.088	—	0.088	—	0.308
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	30.936	30.937	25.098	25.099	26.372	26.371	30.646	30.646	30.694	30.694	30.814	30.813	31.784	31.784
	53.7 °	Schv.		Schv.	43.7 °	Schv.	43.7 °	Schv.	45 °	Schv.	43.7 °	Schv.	47.5 °	Schv.

Ort		Bagni di Lucca, Italien, Lucca.							
Name der Quelle		Doccie basse. Trastullina.		Fontino Sta Lucia.		S. Giovanni.		Ospedale Demidoff.	
Analytiker		Bechi.		Moscheni 1792.		Bechi.		Bechi.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	4.064	—	2.100	—	1.462	—	4.842	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.600	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.855	—	1.528	—	1.387	—	4.593
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.936	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.150	0.150	0.103	0.103	—	—	0.230	0.230
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	8.596	13.533	—	1.627	2.379	4.155	8.244	14.126
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.350	3.350	3.728	4.486	1.049	1.049	2.794	2.794
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	12.970	—	11.351	—	5.430	—	14.230	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	1.179	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	4.847	—	4.634	—	2.193	—	5.057
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.432	—	0.840	—	0.648	—	0.360	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	1.241	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	0.400	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.802	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.563	—	4.229	—	1.788	—	3.681
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.359	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.264	—	1.197	—	0.396	—	0.220
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		29.562	29.562	20.722	20.721	10.968	10.968	30.700	30.701
		40°	Schv.	46.9°	Hg.HP.	38.1°	Schv.		Schv.

a. Ab Wasserstoff 0.002.
b. Fluornatrium
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaurer Baryt.
e. Manganchlorür.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
g. Gemisch von Sprudel und Pumpbrunnen.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.

	Lucsky, Ungarn.		Lugano, Schweiz. Tessin.		Luhatschowitz, Mähren.									
					Amandiq.		**Badewasser. g**		**Johannesq.**		**Luisenq.**		**Vincentiq.**	
	K. K. geol. Anstalt.		Ferrario 1844.		Ferstl 1853.		Ferstl 1853.		Ferstl 1853.		Ferstl 1853.		Ferstl 1853.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.168	0.168	0.461	0.461	0.222	0.222	0.237	0.237	0.173	0.173
	—	—	—	—	0.132	0.132	0.148	0.148	0.097	0.097	0.116	0.116	0.333	0.333
	—	—	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.161	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	2.077	2.077	2.417	2.417	2.790	2.790	2.108	2.108	2.338	2.338
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.749	—	33.503	24.615	27.184	19.919	36.283	27.464	43.567	35.233	30.602	22.235
	—	—	—	—	0.022	0.022	—	—	0.023	0.023	0.019	0.019	0.024	0.024
10	—	—	0.190	—	—	0.836	—	0.632	—	0.811	—	0.752	—	0.621
	—	—	—	1.589	—	6.961	—	5.813	—	7.040	—	6.366	—	6.766
	—	—	—	—	—	0.161	—	—	—	0.109	—	0.168	—	0.131
	—	—	—	—	—	0.088	—	—	—	0.068	—	0.093	—	0.097
	—	—	—	—	—	0.052	—	—	—	0.044	—	0.094	—	0.052
15	—	—	—	0.193	—	0.147	—	0.164	—	0.113	—	0.225	—	0.128
	—	—	—	0.120	—	0.085	—	0.098	—	0.059	—	0.117	—	0.070
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	13.470	13.470	0.892	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
20	1.790	—	1.569	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.471	—	2.885	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.805	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	65.617	76.684	44.438	53.240	83.666	93.670	79.498	88.678	42.821	52.302
	—	—	—	1.209	1.128	—	0.852	—	1.094	—	1.016	—	0.838	—
	18.994	—	1.260	—	9.037	—	7.547	—	9.140	—	8.264	—	8.784	—
	0.496	—	3.379	—	0.244	—	0.281	—	0.170	—	0.334	—	0.200	—
30	—	—	—	—	0.066	—	0.133	—	0.057	—	0.046	—	0.065	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.064	0.064	—	—	0.055	0.055	0.115	0.115	0.063	0.063
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.230	—	1.000	—	0.140	—	0.214	—	0.540	—	0.620	—	0.515	—
	—	—	—	1.593	—	0.281	—	0.429	—	1.083	—	1.244	—	1.033
	—	0.439	—	0.393	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.916	—	0.146	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.020	—	—	—	0.017	—	0.036	—	0.020	—
40	—	11.880	—	1.796	—	0.104	—	0.262	—	0.684	—	0.706	—	0.640
	—	—	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.550	0.550	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					b 0.018	b 0.018	—	e 0.105	b 0.010	b 0.010	b 0.012	b 0.012	b 0.018	b 0.018
					c 0.195	e 0.052			c 0.132	e 0.045	c 0.204	e 0.037	c 0.158	e 0.052
					d 0.103	—			d 0.080	—	d 0.107	—	d 0.112	—
	34.980	34.981	10.659	a 10.660	112.534	112.547	83.675	h 83.688	134.376	134.387	136.299	136.320	87.064	87.076
	31.2 °	HP.	16.25 °	MA.	7.5 °	f L. Val.		L.	7.5 °	L. Val. i	7.5 °	L. Val. k	7.5 °	L. Val. f

	Ort		Lüneburg, Hannover.		Lund, Schweden.		Luxburg, Schweiz. Thurgau.		Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône.	
	Name der Quelle		**Soolbad.**						**Bain gradué hypertherm.**	
	Analytiker		Keferstein.		Lychnell.		Itner.		Braconnot 1847.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.198	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.453	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	30.08	—	—	—	—	—	0.239
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	2516.92	2479.00	—	—	1.862	—	7.241	6.375
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.025	0.025	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	13.58	—	—	—	0.580	—	0.643
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.780	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.119	—	0.543	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	35.15	—	0.063	—	—	—	0.279	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	43.29	—	—	1.172	—	1.214	0.994
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	46.87	46.87	—	0.039	—	—	—	0.342
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	14.00	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	1.254	—	0.038
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.006	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.004
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	2.93	0.487	0.111	17.043	19.007	0.617	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.182	0.140	1.032	1.032	0.365	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.81	—	0.543	—	5.138	—	0.835	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.339	—	2.873	—	0.040	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.006	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	0.155	—	0.325	—	0.805	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.311	—	0.652	—	1.615
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_4$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.211	—	1.705	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.738	—	3.568	—	1.145
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.034	—	0.077	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	1.63	1.63	—	—	0.325	0.325	0.030	0.030
					a 0.049	a 0.049				
					b 0.030	b 0.096				
			2617.38	2617.38	1.879	1.879	29.968	c 29.976	11.426	11.425
				HP. S.		HP.	12.5 °	MA. HP.	43 °	L. Hg. Hy.

a. Schwefelsaures Lithion.
b. Doppeltkohlensaurer Kalk.
c. Ab Wasserstoff 0.09.

Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône.

	Bain gradué mésotherm.		Bénédictins. S. du Nord. (?)		Bénédictins. S. du Sud.		Capucins. S. du Nord. (?)		Capucins. S. du Sud.		S. alcal. ferrug.		S. du Grand Bain.	
	Braconnot 1847.		Braconnot 1847.		Leconte 1862.		Braconnot 1847.		Leconte 1862.		Braconnot 1838.		Braconnot 1847.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.211	—	0.200	—	0.471	—	0.012	—	0.164	—	—	—	0.239
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.541	5.709	7.722	6.647	7.442	6.556	3.764	3.226	3.075	2.697	0.572	—	7.658	6.477
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.633	—	0.870	—	0.490	—	0.500	—	0.236	—	0.543	—	0.943
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.246	—	0.234	—	0.551	—	0.014	—	0.192	—	0.086	0.086	0.279	—
	1.024	0.778	1.307	1.386	1.472	0.827	0.783	0.611	0.864	0.268	0.268	0.078	1.241	1.359
	—	0.041	—	0.044	—	0.031	—	0.024	—	0.033	—	0.107	—	0.043
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.036	—	0.065	—	0.217	—	0.034	—	0.211	—	0.067	—	0.063
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.205	—	—	—	0.482	—	0.070	—	0.292	—	—	—	—
	0.553	—	0.647	0.115	0.287	—	0.226	—	0.199	—	—	0.228	0.502	0.287
	0.044	—	0.047	—	0.033	—	0.026	—	0.035	—	0.114	—	0.046	—
	0.822	—	1.130	—	0.636	—	0.649	—	0.307	—	1.521	—	1.224	—
	0.038	—	0.068	—	0.228	—	0.036	—	0.222	—	0.071	—	0.066	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.771	—	0.751	—	0.865	—	0.451	—	0.540	—	0.294	—	0.659	—
	—	1.547	—	1.507	—	1.735	—	0.905	—	1.083	—	0.590	—	1.322
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.316	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.878	—	1.072	—	0.704	—	0.566	—	0.450	—	0.912	—	0.942
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.024	0.024	0.028	0.028	0.302	0.302	0.024	0.024	0.214	0.214	0.070	0.070	0.025	0.025
	10.063	10.062	11.934	11.934	11.816	11.815	5.973	5.972	5.648	5.648	2.996	2.997	11.700	11.700
	40.3 °	Hg. Hy. L.	42.5 °	L. Hg.	37.2 °	Jo.	41.2 °	L. Hg. Hy.	34.6 °	Jo.		Hy.	51.5 °	L. Hg. Hy.

Ort		Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône.							
Name der Quelle		S. des Cuvettes.		S. des Dames.		S. ferrugineuse.		S. d. Fleurs gélatin.	
Analytiker		Braconnot 1847.		Leconte 1862.		Braconnot 1847.		Leconte 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.152	—	0.664	—	0.021	—	0.761
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	5.916	5.025	7.435	6.462	2.596	2.028	7.710	6.726
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	0.079	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.732	—	0.428	—	0.430	—	0.364
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.178	—	0.776	—	0.024	—	0.889	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.000	1.056	0.740	0.049	0.507	0.044	0.718	0.309
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.028	—	0.031	0.100	—	—	0.060
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.102	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.057	—	0.263	—	0.335	—	0.282
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.420	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.587	—	—	—	0.451
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.399	0.254	0.408	—	—	1.024	0.245	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.030	—	0.033	—	—	—	0.064	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.950	—	0.556	—	0.451	—	0.472	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.060	—	0.277	—	0.353	—	0.297	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.442	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.073	0.073	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	0.075	0.075	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.504	—	0.981	—	0.080	—	0.798	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.011	—	1.968	—	0.160	—	1.601
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.721	—	0.754	—	0.115	—	0.640
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.022	0.022	0.259	0.259	0.100	0.100	0.167	0.167
		9.059	9.058	11.465	11.465	4.903	4.904	11.360	11.361
		42. 5°	L. Hg. Hy.	42.4 °	Jo	25 °	L. Hg.	33 °	Jo

a. Fluornatrium.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.001.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.

	Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône.				Luzern, Schweiz-Luzern		Macerato, Toscana, Val di Merse.		St. Madelaine de Flourens, Frank., Garonne.		Madeleine, Frank., Hérault.		Madonna a Papiano, Toscana.	
	S. savonneuse.		**S. du Temple.**		**Lindenhof.**									
	Braconnot 1847.		Leconte 1862.		Ineichen 1839.		Giulj.		Duffoure.		St. Pierre.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.457	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.048	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.030	—	0.145	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.121	0.701	1.645	—	0.045	—	10.040	—	2.191	—	3.810	—	1.388	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	0.214	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.377	—	1.049	—	0.043	—	9.525	—	2.066	—	3.614	—	0.543
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.125	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—	—	—	0.509
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.003	—	—	—	0.335
	0.035	—	0.169	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.951	0.951	0.371	—	—	—	3.482	3.186	0.460	—	1.236	1.236	—	—
	—	—	0.485	0.355	0.048	0.036	3.737	3.737	0.443	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	0.530	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.008	—	0.475	—	0.015	—	0.909	—	1.055	—	—	—	—
	—	—	—	0.233	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.071	—	—	1.738	—	—	—	11.178	—	3.013	7.010	11.895	17.689	19.467
	—	—	0.149	—	0.032	0.045	—	—	0.051	0.523	—	—	3.172	3.172
	0.490	—	2.621	—	0.279	—	20.378	—	4.716	—	10.624	—	9.000	—
	0.008	—	0.500	—	0.016	—	0.957	—	1.120	—	—	—	0.957	—
30	—	—	0.245	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.250	—	0.312	—	0.032	—	—	—	0.117	—	—	—	—	—
	—	0.502	—	0.626	—	0.047	—	—	—	0.235	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.490	—	0.080	—	3.333	—	0.791	—	2.307	—	3.226
	—	—	0.048	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.344	—	1.094	—	0.170	—	6.422	—	1.405	—	3.628	—	4.985
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.242	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.040	0.040	—	—	—	—	0.188	0.188	—	—	—	—
			a 0.039	a 0.039										
	2.926	2.925	6.624	6.623	0.452	0.452	39.581	39.580	9.286	b 9.287	22.680	22.680	32.206	c 32.237
	33 °	L. Hg. Hy.		Jo		MA.	41.2 °	HP. S.	16.2 °	HP.		S.		S. HP.

Ort		Madonna di tre Fiumi, Toscana.							
Name der Quelle		Quelle I.		Quelle II.		Quelle III.		Quelle IV.	
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.152	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.348	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.812	—	2.119	—	2.813	0.460	2.119	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.668	—	2.011	—	2.233	—	2.011
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.694	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.586	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	7.910	11.580	6.929	9.644	7.908	10.926	5.941	8.657
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.058	0.432	1.058	1.058	—	—	2.115	2.115
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.897	—	4.896	—	2.898	—	4.896	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.948	—	0.889	—	—	—	0.889
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.880	—	1.400	—	—	—	1.400
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.080	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		18.523	18.522	15.002	15.002	13.619	13.619	15.071	15.072
		16.2 °	S.	16.2 °	S.	16.2 °	S.	16.2 °	S.

a. Angegeben sind 4.450 Kieselsäure.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Lersch giebt 1.000 kohlensaures Eisenoxydul mehr im Pfund an, entsprechend 3.150 doppeltkohlensaurem Eisenoxydul in 10.000.
d. Natronaluminat.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

	Malá, Spanien, Granada.		Malmedi, Belgien.				Malon, Frankreich, Seine-infér.		La Malou, Frankreich, Hérault.					
			Pouhon de Geromont.		Pouhon des Isles.				S. Capus.		S. chaude.		S. Petit-Vichy.	
	Carreño 1848.		Monheim 1824.		Monheim 1824.		Dizengremel.		Willm 1879.		Willm 1879.		Willm 1879.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.566	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	1.199	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.165	—	0.266	—	—	—	0.163	—	0.288	—	0.155	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—	0.018	0.018
10	0.423	0.423	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.156	—	0.239	3.426	1.677	—	0.155	—	0.271	—	0.147
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	1.150	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.471	—	0.394	—	0.827	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.535	0.535	0.632	—	0.504	—
	—	—	—	—	0.400	—	—	—	0.787	—	—	—	—	—
	1.085	1.045	—	—	—	—	—	—	—	0.041	—	0.319	—	0.294
20	0.390	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.428	—	—	—	0.743	—	0.131	—	0.068
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	—	0.017	—	—
25	—	0.256	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	7.121	5.416	3.378	4.092	—	—	0.150	—	7.215	6.290	4.627	3.672
	—	—	1.653	1.653	2.188	2.188	—	—	0.920	0.875	3.160	2.821	2.325	2.011
	0.577	—	4.638	—	8.381	—	0.822	—	1.634	—	7.137	—	5.501	—
	—	—	c 1.346	—	1.576	—	2.363	—	0.782	—	0.138	—	0.072	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.050	—	0.018	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	0.021	0.009	0.009	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	0.010	0.008	0.008	0.001	0.001
35	a 0.445	—	0.500	—	0.022	—	—	—	0.590	—	0.532	—	0.473	—
	—	—	—	1.003	—	0.044	—	—	—	0.981	—	1.067	—	0.949
	—	0.809	—	—	—	—	—	—	—	0.193	—	—	—	—
	—	—	—	1.725	—	3.139	—	0.270	—	0.466	—	2.640	—	2.065
	—	—	0.320	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.353	—	4.574	—	5.569	—	1.802	—	1.576	—	4.904	—	3.924
	—	—	—	0.135	—	0.113	—	0.236	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	b 0.034	—	d 0.610							e 1.743	e 2.403	e 0.849	e 1.377
	2.920	2.920	15.743	15.743	16.215	16.216	7.177	7.176	5.649	5.650	20.880	20.880	14.525	14.526
		Rb. 223		Hg. HP. S.		L.		HP.	21.14 °	Jo	46 °	Jo	16.5 °	Jo

	Ort		Malvern, England, Worcester.		Mamakaï-jurt, Kaukasus, am Terek.		Marbella, Spanien, Granada.		Marsching, Niederbayern.	
	Name der Quelle				Paulsq.					
	Analytiker		Philipp.		Hermann.		Ayuda.		Vogel.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.058	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	0.158	0.158	—	—	—	0.133
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.135	0.028	1.423	1.207	—	—	0.260	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.041	—	—	0.174	0.103	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.054	—	0.205	—	0.083	—	0.247
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.210	0.155	6.010	5.884	—	—	0.260	0.207
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.106	0.520	0.610	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.868	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.059	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.451	—	0.030
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.715	0.910	7.586	7.653	—	—	0.184	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.055	—	0.113	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.070	—	0.266	—	—	—	3.000	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.062	—	—	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.092	0.092	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.141	—	0.347	—	0.130	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.283	—	—	—	0.261
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.662	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	1.042
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.201	—	—	—	1.942
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.030
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			1.247	1.247	15.789	15.789	1.909	1.909	3.892	3.892
			10.5°	S.		S.	25°	Rb. 495.		HP. S.

a. Vielleicht nur eine unrichtige Umrechnung der vorhergehenden Analyse.

	St. Marie, Frankreich, Hautes-Pyrénées.				Marienbad, Böhmen.									
	(Grande-source ?)		(S. noire ?) a		Alexandrinenq.		Ambrosiusq.		Ferdinandsbrunnen.		Karolinenq.		Kreuzbrunnen.	
	Save 1812.		Save 1812.		Lerch 1874.		Gintl 1880.		Gintl 1879.		Dietl 1873.		Raysky 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.310	—	0.296	—	0.422	—	0.927	—	0.447
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.057	0.057	—	—	—	—
	—	—	—	—	4.995	1.030	0.440	—	17.708	11.543	0.928	—	16.939	10.419
	—	—	—	—	—	—	0.005	0.005	0.219	0.219	—	—	0.053	0.053
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	3.449	—	0.125	—	5.448	—	0.189	—	5.781
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.065	—	0.058	—	0.069	—	—	—	0.053
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.362	—	0.346	—	0.493	—	1.083	—	0.522	—
	—	—	—	—	14.724	9.650	3.436	—	47.308	39.054	3.225	—	49.524	42.154
	6.086	6.086	3.144	3.144	—	4.164	0.132	2.006	—	6.624	—	3.253	—	6.199
20	13.975	—	7.344	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.425	—	1.584	—	0.700	—	0.245	—	0.460
	—	—	—	—	—	0.047	—	0.024	—	0.175	—	0.033	—	0.040
25	—	8.221	—	4.321	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	8.935	17.521	—	2.977	19.549	34.288	0.734	2.690	16.610	30.766
	—	—	—	—	4.442	—	3.084	1.087	7.066	—	4.200	0.728	6.612	—
	5.672	—	2.897	—	4.477	—	3.488	—	7.074	—	3.626	—	7.506	—
	—	—	—	—	0.447	—	1.667	—	0.737	—	0.258	—	0.484	—
30	—	—	—	—	0.050	—	0.025	—	0.184	—	0.035	—	0.042	—
	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007	0.124	0.124	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.080	0.080	0.071	0.071	0.084	0.084	—	—	0.085	0.085
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.764	—	0.499	—	0.776	—	1.085	—	0.820	—
	—	—	—	—	—	1.533	—	1.001	—	1.557	—	2.177	—	1.645
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.960	—	4.150	—	—	—	1.294	—	—	—	1.315	—	—
	—	—	—	—	0.025	—	0.022	—	0.026	—	—	—	0.021	—
40	—	3.466	—	1.770	—	1.027	—	2.688	—	1.040	—	3.618	—	1.118
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.005	1.005	0.029	0.029	0.079	0.079
	25.733	25.733	13.385	13.385	39.301	39.301	13.222	13.223	102.410	102.409	15.203	15.204	99.307	99.307
	17.5 °	Jo. Laz. HP.	17.5 °	S.		Ksch. 1875.	9.6 °	Brsch.	10.3 °	Brsch.	8.7 °	Brsch.	11.8 °	Brsch. Val.

Ort		Marienbad, Böhmen.							
Name der Quelle		Marienq.		Rudolfsq.		Waldq.		Wiesensäuerling. a	
Analytiker		Reuss 1817.		Lerch 1866.		Dietl 1871.		Steinmann 1820.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.192	—	0.870	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.062	—	0.586	—	3.917	0.340	0.481	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.059	—	0.366	—	2.746	—	0.456
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.037	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.225	—	1.016	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.461	—	1.063	—	12.131	7.570	1.149	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.074	—	0.686	—	4.363	—	0.487
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.046	—	0.394	—	0.220	—	0.460
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.071	—	0.021	—	0.152
25 Schwefelsäure	SO_3	—	0.187	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	1.331	2.898	10.990	11.066	0.918	0.561
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.079	—	6.703	5.972	4.654	—	5.722	5.203
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.567	—	11.163	—	3.565	—	8.495	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.048	—	0.415	—	0.232	—	0.484	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.075	—	0.022	—	0.160	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.046	0.046	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.246	—	0.126	—	? 3.832	—	0.899	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.465	—	0.253	—	? 7.689	—	1.804
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.027	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.179	—	4.157	—	—	—	3.074
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.014	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.426	—	6.676	—	5.474	—	6.112
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.098	0.098	—	—	—	—	—	—
		1.561	1.561	21.747	21.748	40.359	40.359	18.308	18.309
		11.9°	Brsch.		Brsch.	6.6°	Brsch.	10°	L.

a. Wird z. Z. der mangelhaften Fassung wegen nicht gebraucht und ist durch Rudolfsquelle ersetzt.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.

	Marienfels, Nassau.		Marimont, Belgien.				Marlioz, Frankr., Savoie.		Marmolejo, Spanien, Jaen.				San Marziale, Toscana.	
			Fontaine St. Pierre.		Fontaine de Spa.								Quelle I.	
	Kastner.						Willm 1879.		Ayuda.		Ayuda.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.412	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.564	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.114	—	0.250	—	0.360	—	0.788	—	—	—	—	—	0.694	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.086	—	0.154	—	—	—	—	—	0.260	—	0.652	—
	—	2.954	—	0.224	—	0.492	—	0.669	—	0.075	—	0.303	—	1.420
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.023	—	0.023	—	0.063	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.056	—	—	—	—	—	0.228	—	—	—	—
	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—	0.147	—	—	—	—
	0.664	—	—	—	—	—	—	—	0.477	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.674	1.655	—	—	—	—	—	—
	—	0.297	0.176	—	0.377	0.266	0.809	0.809	—	—	21.115	21.320	0.446	0.531
20	—	—	—	—	0.012	—	0.605	—	—	—	0.868	—	1.302	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.194	—	0.158	—	0.104	—	—	—	0.416	—	0.711	—	—
	—	0.0085	—	0.065	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.367	—	—	—	—	—	—
	4.150	8.129	—	0.124	—	0.316	—	—	—	—	—	—	—	0.891
	4.097	3.779	0.153	0.457	—	0.325	—	—	6.613	6.613	—	0.131	—	0.789
	5.625	—	1.494	—	1.839	—	2.769	—	2.125	—	0.999	—	6.997	—
	0.204	—	0.248	—	0.110	—	—	—	0.857	—	0.748	—	—	—
30	0.009	—	0.069	—	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0016	0.0016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.007	—	0.080	—	0.060	—	0.260	—	0.217	—	0.260	—	—	—
	—	0.014	—	0.160	—	0.120	—	0.522	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.414	—	0.496	—	—
	—	0.696	—	0.468	—	0.472	—	0.988	—	0.591	—	0.357	—	2.541
	—	—	0.009	—	0.009	—	0.024	—	—	—	—	—	0.303	—
40	—	1.103	—	0.806	—	0.806	—	1.692	—	1.196	—	0.932	—	3.210
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.047	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	b 1.957	b2.652					d 0.295	—	b 2.920	b 4.107	e 0.087	e 0.087	—	f 1.012
	19.8286	19.8281	2.565	c 2.570	2.976	2.976	7.239	7.239	13.773	g13.787	24.337	24.337	10.394	10.394
		Hg. L. HP.	10 °	Hg.	10 °	Hg.	14 °	Jo.	21.2 °	Rb. 195.	21.2 °	HP.	27.5 °	S.

Ort		San Marziale, Toscana.							
Name der Quelle		Quelle II.		Quelle III.		Quelle IV.		Quelle V.	
Analytiker		Giulj.				Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.694	—	0.694	—	0.694	—	0.694	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.456	—	0.173	—	0.346	—	0.346	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.192	—	0.860	—	1.063	—	1.063
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.305	—	0.843
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.694	0.620	0.520	0.156	0.694	1.131	—	0.437
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.388	—	0.694	—	1.388	—	2.082	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.298	—	0.227	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.458
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.891	—	0.891	—	0.567	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.693	—	0.624	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.998	—	8.001	—	3.997	—	3.496	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.314	—	0.239	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.302	—	2.962	—	1.589	—	1.680
Thonerde	Al_2O_3	0.303	—	0.227	—	0.151	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.838	—	4.070	—	2.110	—	2.137
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
a. Schwefelsaure Thonerde.		—	a 1.012	—	a 0.758	—	a 0.504		
b. Fluornatrium.									
c. Ab Wasserstoff 0.011.									
d. Nach „Chem. Centralblatt 1846“.		9.847	9.846	10.548	10.548	7.270	7.269	6.618	6.618
e. Doppeltkohlensaures Kali.									
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.		27.5 °	S. HP.	22.5 °	S. HP.	27.5°	HP. S.	22.5 °	S. HP.
g. Laut brieflicher Mittheilung des Bürgermeisters giebt es bei Mayen keine Mineralquellen.									

	Masino, Italien, Veltlin.		Mastinitz, Ungarn, Honth.		St. Mathias, Rheinprovinz, Trier.		Mattigbad, Oberösterreich.		Mauer, Oesterreich, Wien.		St. Maurice, Frankreich, Puy-de-Dôme.		Mayen, g Rheinprovinz.	
	Bagno di S. Martino.				**Stahlbrunnen.**						**S. St. Marguerite.**			
	Bertazzi 1863.		Marikowsky.		Löhr 1846.		Langer 1872.		geolog. Anstalt.		Lefort 1879 (?).		Funke.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.702	1.702	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	10.783	7.530	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.247	—	0.578	—	1.066	—	2.288	—	0.051	—	14.183	—	6.250	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	0.469	—	—	—	—	—	—	—	5.612	—	—
	—	0.172	—	—	—	—	—	2.170	—	0.048	—	9.150	—	5.929
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.050	—	—	—	0.305	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.415	—	—	—	—	—	0.112	—	—
	—	—	—	—	—	0.799	—	—	—	—	—	0.058	—	—
	0.124	0.124	—	—	—	—	0.625	0.625	—	—	—	—	—	—
	2.935	2.945	—	—	—	—	2.075	1.217	0.275	0.278	—	—	1.693	0.498
	0.540	0.540	—	—	—	—	—	0.586	2.118	2.118	—	—	—	0.742
20	0.120	—	—	—	—	—	—	—	2.620	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.106	—	—	—	—	—	0.175	—	1.030	—	—	—	0.341
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	1.053	—	—	—	—
	—	—	—	0.036	1.399	2.442	4.067	7.529	—	—	18.980	34.912	19.899	29.178
	—	—	0.881	0.251	0.490	0.490	0.625	—	—	—	7.568	—	0.792	—
	1.002	—	—	—	3.187	—	3.532	—	4.853	—	11.879	—	20.812	—
	0.112	—	—	—	2.284	—	0.184	—	1.084	—	0.166	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.359	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.001	0.001	—	—	—	—	0.034	0.034	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022	0.022	—	—
35	0.126	—	0.289	—	0.133	—	0.157	—	0.069	—	0.930	—	—	—
	—	0.253	—	0.580	—	0.267	—	0.315	—	0.138	—	1.866	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.352	—	—	—	1.239	—	0.279	—	2.941	—	—	—	5.100
	0.019	—	—	—	0.117	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.673	—	0.412	—	2.594	—	0.657	—	3.464	—	1.284	—	8.016
	—	—	—	—	—	0.137	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.210	0.210	—	—	—	—	0.350	0.350	—	—	—	—	—	—
	b 0.001	b 0.001									—	e 3.976		
	5.437	5.436	1.748	1.748	8.676	c 8.688	13.937	13.937	11.070	11.070	66.213	f 66.224	49.805	49.804
	38 °	Schv.	12.5 °	S.		d	9 °	A. Ph. 1873.	13.7 °	HP.	26 °	A. Ph. 1879.		S. Hg.

Ort		Medewi, Schweden, Ostgothland.						Meh dia (Herkulesbäder), Ungarn.	
Name der Quelle		Gustav-Adolfsq.		Hochbrunnen.		Intendantenq.		Augenbadq.	
Analytiker		Berzelius.		Wimmerstedt.		Lychnell 1838.		Ragsky 1863.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.025	—	—	—	0.035	—	a 0.411	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.057	—	—	—	0.080	—	0.943
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.055	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.416	—	0.305	—	0.087	—	42.319	40.466
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.004	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.394	—	0.253	—	0.082	25.059	26.349
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.307
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.049	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.090	0.025	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.013	0.047	—	—	0.086	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.297	0.297	0.139	—	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.262	—	0.003	—	—	—	0.837	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.256	—	0.236	—	0.092	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	0.492
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.388	—	—	0.238	0.124	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.152	0.419	0.419	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.858	—	0.530	—	0.392	—	0.788	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.269	—	0.248	—	0.237	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_3 (SiO_3)	—	—	0.170	—	0.067	—	0.232	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.322	—	0.134	—	0.465
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	0.017	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.631	—	0.071	—	0.112	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.056	—	0.357	—	0.437	—	0.482
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.014	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.013	—	—	—	0.019	—	0.142
Organische Substanz	—	0.013	0.013	0.300	0.300	—	—	—	—
		3.153	3.152	1.800	1.799	1.561	1.562	69.646	69.646
			Hg.	8.1 ° (L.)	Ksch. 1878.		Hg. L.	51 °	L. Hg.

a. Nach HP. Dort finden sich noch einige Quellen, deren Analysen aber zu unvollständig angegeben sind.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Ab Wasser 0.129.

Mehadia (Herkulesbäder), Ungarn.

	Ferdinandsq.		Franzensq.		Heisse Q. (3).		Herkulesq.		Kaiserq.		Karlsq.		Karolinenq.	
	Schneider und Köttstorfer 1872.				Ragsky 1853.		Schneider und Köttstorfer 1872.						Ragsky 1853.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	a 0.214	—
	0.665	1.556	—	1.492	—	—	—	—	—	1.170	0.249	0.249	—	0.490
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.290	6.290	4.339	4.339	0.450	0.450	1.558	1.558	6.559	6.559	2.565	2.565	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	29.499	27.884	38.177	36.039	1.814	0.504	19.000	16.709	29.204	27.257	12.674	10.968	8.926	7.575
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.175	0.175	0.275	0.275	—	—	0.180	—	0.294	0.294	0.170	—	1.277	0.751
	22.844	22.944	27.657	27.828	—	1.242	10.539	12.923	21.341	21.563	7.368	9.184	7.697	9.222
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.940	—	1.220	—	—	—	—	—	1.068	—	—	—	0.245
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.128	—	0.017	—	1.187	—	1.719	—	0.284	—	1.191	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.227	—	—	—	0.215	—	0.666
20	0.123	—	0.016	—	1.276	—	1.903	—	0.272	—	1.384	—	0.755	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.082	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.174	—	—	—	0.103	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.206	—	0.262	—	1.080	—	—	—	0.893	—	1.179	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.443	—	0.531	—	0.176	—	0.390	—	0.441	—	0.340	—	0.324	—
	—	0.889	—	1.065	—	0.353	—	0.782	—	0.885	—	0.682	—	0.650
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.126	—	0.160	—	0.558	—	—	—	0.486	—	0.720
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	b 0.041	b 0.041	b 0.047	b 0.047					b 0.172	b 0.172				
	c 0.639	—	c 1.071	—					c 0.840	—				
	60.719	d 60.847	72.319	d 72.448	3.978	3.978	34.650	34.650	59.123	d 59.252	25.643	25.643	20.372	20.371
	51.6 °	Hg.HP.	42.2 °	Hg HP.	41 °	L.	56 °	HP.Hg.	56.6 °	Hg.HP.	41.2 °	Hg.HP.	28.4 °	L. Hg.

Ort		Mehadia (Herkulesbäder), Ungarn.				Meidling (Unter-), Oesterreich. Wien.			
Name der Quelle		Ludwigsq.		Schwarze Q.		Pfannsches Bad.		Theresienbad.	
Analytiker		Schneider und Köttstorfer 1872.		Ragsky 1853.		Schöpfer.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0022	0.0022	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.084	0.084	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.506	—	0.168	—	0.383	—
Schwefelnatrium	NaS	0.263	0.263	—	1.160	—	0.385	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	2.135	2.947
Chlorkalium	$KaCl$	2.777	2.777	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	17.099	15.886	49.714	46.548	3.190	3.190	1.640	0.811
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.174	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	9.084	10.438	22.138	23.558	—	—	—	0.787
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	1.041	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.477	—	1.072	8.489	6.167	1.028	0.204
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.220	—	—	—	—	1.237	1.237
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.184	—	1.027	—	—	—	1.263	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.281	—	—	—	1.308	—	1.207
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.504	—	0.756	—	—	—	1.312	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.432	—	0.286	—	0.703	—	0.794	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.867	—	0.574	—	1.411	—	1.593
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.308	—	0.462	—	—	—	0.802
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.012	—	0.089	—	0.203
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 0.059	a 0.059					c 2.018	c 2.018
		31.6622	31.6622	74.427	74.427	12.550	12.550	11.810	11.809
		45 °	HP. Hg.	43 °	L.	10.2 °	S. b	10.2 °	S.

a. Unterschwefligsaures Natron.
b. Die Analyse bei HP. ist ein Gemisch dieser und der des Theresienbades.
c. Unterschwefligsaurer Kalk? Angegeben als „Schwefeloxydulkalk"!?
d. Die Analysen bei Hg., S., HP., Sg. und And. weichen stark ab, da Chlormagnesium, schwefelsaures Natron und schwefelsaurer Kalk krystallisirte Salze bedeuten.
e. Titansäure.
f. Titanchlorid.
g. Nach „Repertor. für analyt. Chem. 1883 Nr. 2."

	Meinberg, Lippe-Detmold.												Melle, Hannover.	
	Alter Trinkbrunnen.		Säuerling am Bellenberge.		Neubrunnen.		Salzbrunnen bei Schieder.		Schwefelq.		Q. im Stern.		Soolq.	
	Brandes 1830.				Brandes 1831.				Brandes 1830.		Brandes 1831.		Thörner 1883.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0005	0.0005
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0043	0.0043
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.352	—	—	—	—	—
	0.035	0.035	—	—	0.021	0.021	—	—	0.088	0.895	0.007	0.007	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.020	—	0.0012	—	0.017	—	0.047	—	0.006	—	—	—	1.735
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.142	0.142
	0.547	—	0.025	—	0.789	—	58.396	37.460	0.833	—	0.196	—	216.967	179.701
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	0.023
10	0.088	—	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.604	—	0.107	—	0.737	—	19.822	—	0.762	—	0.134	—	33.806
	—	0.0004	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.362
	—	0.0003	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0011	—	0.005	—	—	—	0.004	—	0.014	—	0.042	—	0.0026
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.023	—	0.0014	—	0.020	—	0.055	—	0.007	—	0.003	0.003	2.027	—
	—	—	—	—	1.970	2.176	0.141	13.718	2.336	1.519	0.328	0.321	21.504	65.422
	1.470	1.445	0.208	0.208	2.746	2.746	5.836	5.836	2.157	2.157	2.817	2.817	10.293	10.293
20	0.091	—	—	—	3.250	—	12.971	—	8.356	—	15.521	—	40.275	—
	1.0005	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—	0.420	—
	0.0003	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.136	—	0.0008	—	0.128	—	0.011	—	0.013	—	0.021	—	0.099
	—	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022
25	—	—	—	—	—	1.738	—	—	—	5.376	—	9.124	—	—
	—	0.513	—	0.033	—	—	—	12.505	—	—	—	—	—	1.124
	—	0.144	2.784	2.887	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.925	—	9.622	—	5.308	—	12.000	—	4.240	—	2.462	—	1.244	—
	0.143	—	0.0008	—	0.135	—	0.012	—	0.014	—	0.022	—	0.104	—
30	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0015	0.0015	0.007	0.007	—	—	0.005	0.005	0.017	0.017	0.162	0.162	0.0004	0.0004
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.078	—	0.065	—	0.325	—	0.006	—	0.156	—	0.104	—	0.121	—
	—	0.156	—	—	—	0.652	—	0.012	—	0.313	—	0.209	—	0.243
	—	—	—	0.124	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.869	—	3.629	—	3.030	—	—	—	4.705	—	7.281	—	—
	0.0004	—	0.002	—	—	—	0.0017	—	0.0054	—	0.016	—	0.001	—
40	—	1.477	—	5.790	—	3.318	—	0.004	—	2.599	—	1.516	—	0.170
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.187	—	—	—	—
	0.859	0.859	—	—	—	—	—	—	—	—	1.888	1.888	—	—
													e 0.0003	f 0.0006
	6.2797	6.2783	12.7932	12.7920	14.564	14.563	89.4237	89.424	18.5714	18.572	23.526	23.525	293.1495	293.1504
	6.9 bis 13.1 °	L. d	15.9 °	L. d	6-14.9°	L. d		L. d	9.4 °	L. Val. d	6-12.4 °	L. d	15.5 °	g

Ort		Melos, Griechenland, Insel.		Meltingen-Bad, Schweiz, Solothurn.		Memelsen, Hessen, Fulda.		Ménes, Ungarn, Arad.	
Name der Quelle									
Analytiker		Landerer.		Völkel.		Weikhardt.		Sadler.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.582	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	1.336	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	23.498	21.424	0.065	—	3.536	—	11.836	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	4.488	3.882	—	—	—	—	9.469	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.675	—	0.062	—	3.354	—	22.294
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.048	0.048	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.042	0.123	—	1.207	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	7.770	8.536	4.759	4.759	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.394	—	11.589	—	1.156	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.706	—	0.048	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	6.747	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.090	—	—	—	3.261	—	15.186
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	10.820	23.589
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.937	—	5.169	—	a28.748	—	29.869	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.796	—	0.051	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	0.700	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	1.336	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	6.114	—	a 9.964	—	0.360
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.509	—	3.186	—	15.655	—	0.566
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.308	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		41.465	41.466	22.423	22.423	33.440	33.441	61.994	61.995
		31.2°	HP.	13.8 °	Brsch.		S. LH.		S.

a. Mit Magnesia.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.033.
c. Bei Valentiner irrthümlich noch kohlensaure Magnesia 4.289.
d. Nach „Höring, das Karlsbad bei Mergentheim". Mergentheim 1878.

	Meran, Tyrol.		Mercantale, Toscana. Arnothal.		Mergentheim, Württemberg, Jaxtkreis.									
					Bitterwasser. Bohrloch I.		Bohrloch II.		Concentrirtes Bitterwasser.		Karlsq.		Markt-Trinkbrunnen.	
	Ragazzini.		Giulj.		Liebig 1853.				Liebig 1852.		v. Scherer 1869.		Wrede 1860.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.0009	0.0009	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.750	0.750	0.189	0.189	0.236	0.236	0.158	0.158	—	—
	—	—	0.290	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.665	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	4.949	4.949	1.639	1.639	—	2.381	—	2.807	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	22.852	18.959	0.694	—	145.295	143.820	44.544	42.284	163.249	141.283	133.481	107.767	0.081	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.048	0.048	0.118	0.118	—	—
10	—	0.371	—	—	6.859	1.922	1.371	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.325	—	0.272	51.337	58.505	21.211	24.957	—	19.065	—	22.303	—	0.077
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.615	—	0.254	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.416	—	0.167	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.782	—	3.280	—	—	—
	0.087	0.087	—	—	—	—	—	0.466	64.492	80.659	33.694	43.762	—	—
	—	—	—	—	—	6.240	—	1.733	54.376	54.376	25.286	25.286	0.509	0.509
20	—	—	—	—	7.120	—	2.410	—	13.309	—	7.188	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.053	—	—	—	—	—	0.122	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.409	12.967	2.946	2.556	—	1.773	—	1.628	—	7.714	—	21.137	—	0.104
	0.500	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	0.078
	3.019	—	3.495	—	1.767	—	2.311	—	10.659	—	21.344	—	2.710	—
	1.189	—	0.477	—	0.055	—	—	—	—	—	0.128	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.180	—	—	—	0.049	—	0.320	—	1.392	—	0.500	—	—	—
	—	0.361	—	—	—	0.098	—	0.642	—	2.793	—	1.003	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.221	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.015
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.168	—	2.627	—	0.070	—	0.458	—	1.988	—	0.714	—	1.595
	—	—	—	0.048	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.091	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.030	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.130	0.130
	36.266	b 36.299	7.902	7.901	218.1819	218.1809	73.995	73.996	310.543	310.543	225.177	225.177	3.508	3.508
		Hg. LH.	15°	S. HP.	13.7°	Hg.		Hg.		Hg. L. c	10.5°	d	11°	d

Ort		Methana, Griechenland.		Meuselwitz,[a] Sachsen-Altenburg.		Mézières, Frankreich, Ariége.		San Michele delle Formichi, Toscana, Cecinathal.	
Name der Quelle								Badeq.	
Analytiker		Landerer.		Stoy.		Wahart-Dumène.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	2.330	—	—	—	—	—	0.303	—
Schwefelnatrium	NaS	—	5.345	—	—	—	—	—	0.463
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	0.214
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	25.765	17.753	0.122	—	46.70	49.430	0.694	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	3.524	5.743	—	—	10.72	—	0.173	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.008	—	0.116	—	9.939	—	0.860
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.148	29.14	21.330	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.710	1.904	3.570	2.956	—	13.552	—	0.219
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.182	—	—	—	7.88	—	0.519	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.580	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	3.742	—	0.021	—	—	—	0.159
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	4.749	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.132	—	2.020	—	4.56	—	1.999	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.611	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	1.116	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	1.526	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.391
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.914	—	1.570	—	—	—	1.222
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	1.234	—	—	—	—	—	0.160
Organische Substanz	—	—	—	0.837	0.837	—	—	1.388	1.388
				—	b0.523				
		42.643	42.643	8.276	8.277	99.00	99.000	5.076	5.076
		31.2 °	HP.	17.5 °	Hg.		HP.	46.2 °	S. HP.

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Angegeben sind 3.058 (nach Sadler).
d. Die Analysen bei Hg., HP. und A. Ph. 186? sind ganz unwahrscheinlich; vergl. HP. II. 93.
e. Phosphorsaurer Kalk.
f. Phosphorsäure.

	San Michele delle Formichi, Toscana, Cecinathal.		Mindelheim, Bayern, Schwaben.		Mingolsheim, Baden.		Mitterbad, Tyrol, Ultnerthal.		Moching, Oberbayern.		Möllendorf, Provinz Sachsen.		Mönchaltorf, Schweiz, Zürich.	
	Trinkq.		**Freundsberg-Q.**						**Mariabrunn.**		**Gesundbrunnen.**			
	Giulj.		Vogel.		Bolley.		Wittstein 1852.		Vogel 1829.		Rothe.		Löwig.	
	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.303	—	—	—	c 0.306	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.463	—	—	—	0.702	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	0.214	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.694	—	—	—	0.848	—	—	—	—	—	2.21	0.25	0.033	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.346	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.063	—	—	—	0.746	—	—	—	—	—	1.87	—	0.031
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.047	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.003	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.026	—	1.781	0.115	—	—	0.651	—	1.43	0.49	—	—
	—	0.437	—	—	—	1.344	—	—	—	0.550	—	—	—	—
20	1.733	—	—	—	—	0.014	2.936	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.028	—	0.065	2.909	2.909	—	—	—	1.02	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.727	—	—	—	—	1.944	3.671	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.092	—	6.538	7.593	—	—	0.737	—	3.50	2.90	0.033	0.075
	—	—	0.495	0.495	1.434	—	—	—	2.481	1.893	—	—	3.888	3.888
	1.999	—	3.787	—	0.982	—	—	—	19.688	—	2.43	—	3.513	—
	—	—	0.036	—	0.068	—	—	—	—	—	1.07	—	0.120	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.143	—	0.182	—	0.651	—	2.278	—	1.69	—	0.080	—
	—	—	—	0.097	—	0.365	—	—	—	1.174	—	3.39	—	—
	—	—	—	0.181	—	—	—	1.243	—	3.232	—	—	—	0.153
	—	0.788	—	1.386	—	—	—	0.771	—	6.118	—	—	—	1.278
	—	—	—	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.222	—	2.388	—	1.005	—	—	—	12.868	—	2.41	—	2.188
	—	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012
	—	0.160	—	—	—	0.162	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.026	0.026	0.085	0.085	—	—	1.432	1.432	—	—	—	—
							e 0.284	f 0.130						
	5.075	5.074	4.605	4.605	12.242	12.243	8.724	8.72f	27.267	27.267	12.33	12.33	7.667	7.667
	37.5 °	S. HP.		S. HP.	12.5 °	Hy.		L. d		Hg.HP. Brsch.	13.1 °	S. Hg. HP.		MA.

Ort		Moffat, Schottland.		Moggiona, Toscana.		Moha, Ungarn, Stuhlweissenburg.		El Molar, Spanien, Madrid.	
Name der Quelle						Agnesq.		Fuente del Toro.	
Analytiker		Thomson.		Giulj.		Lengyel 1880.		Lletget und Masarnau.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	1.360	—	—	—	—	—	0.944	—
Schwefelnatrium	NaS	—	3.120	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.026	0.025	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	25.224	22.496	2.938	—	0.030	—	1.898	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.618	—	2.385	—	—	1.193	0.119
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.349	—	—	—	—	—	0.710
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.340	—	—	—	—	—	1.541
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.120	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.366	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.782	—	—	—	—	0.011	1.292	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.654	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.079	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.010	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	2.827	—	—	—	—	—	0.860
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	5.287	9.054	0.622	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	4.108	0.894	5.217	5.206	0.727	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	17.821	—	1.120	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.083	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.010	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	0.068	0.068	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.0016	0.0016	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.665	—	1.085	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.544	—	2.006
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.752	—	0.162
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	6.572	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	11.253	—	1.185
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.636	—	—	—	—	—	0.119
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.240	0.240	—	—
						a 0.043	a 0.169		f 1.556
						b 0.110	b 0.110		
						c 0.011	d 0.026		
							e 0.002		
		31.386	31.386	12.333	12.333	25.0676	25.0686	8.259	8.258
			HP.	26.2 °	S. HP.	11.2 °	Brsch.	18.75 °	Jo. HP. Rb. 361

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Schwefelsaures Lithion.
c. Titansäure.
d. Titanchlorid.
e. Schwefelsaures Ammoniak.
f. Schwefelmagnesium.
g. Ab Wasser 0.034.
h. Schwefel.
i. Kohlensaures Manganoxydul.
k. Doppeltkohlensaures Magnesia ?

	Moledo da Corvaceira (od. da Rede), Portugal, Tras-os-Montes.						Molgas, Spanien, Orense.		Molina de Aragon, Spanien, Guadaljara.		Molinar de Carranza, Span., Viscaya.		Molitg, Frankreich, Pyrén.-orient.	
	Estrada.		**Lameira.**		**Banho oleoso do Rio.**								**Source Barrère.**	
							Casares.		Herguetan 1844.		Arenaza 1830.		Garrigou 1877.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.705	—	—	—	0.066	—
	0.203	0.203	0.279	0.279	0.153	0.153	—	—	—	—	—	—	—	0.151
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.493	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.074
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.588	0.198	0.371	0.138	0.350	0.298	0.44	—	—	—	11.328	3.510	0.236	0.038
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.011	—	0.036	—	0.009	—	—	—	—	1.275	—	—	—
	—	0.075	—	0.124	—	0.038	—	0.417	—	—	0.370	9.276	—	0.133
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.057	—	0.044	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.140	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.087	—
	0.355	—	0.437	0.437	0.102	0.102	—	—	—	—	—	3.149	0.361	0.084
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.612	—	0.165
20	—	—	—	—	—	—	—	—	1.682	—	4.843	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.065	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.869	—	—	—	—
25	—	0.165	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.074
	0.631	—	1.347	0.781	1.346	1.091	8.42	8.983	—	—	—	6.229	0.880	—
	0.015	—	0.048	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	0.176	—
	0.098	—	0.161	—	0.049	—	2.43	—	2.110	—	6.434	—	0.173	—
	0.068	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	k2.508	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.238	0.238
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.619	—	0.355	—	0.132	—	—	—	—	—	0.195	—	0.467	—
	—	1.242	—	0.712	—	0.265	—	—	—	—	—	0.391	—	0.937
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.735	—	0.351	—	—	—	—
	0.022	—	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.478	—	0.464	—	0.188	—	1.156	—	2.527	—	0.278	—	0.756
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.373	—	—	—	0.035
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.336	0.336	—	—
									h 0.759	h 0.759 i 0.392				
	2.599	g 2.634	3.015	3.015	2.144	2.144	11.29	11.291	7.764	7.764	24.781	24.781	2.707	2.707
	36.8 °	Ksch. 1875.	38.8 °	Ksch. 1875.	38.3 °	Ksch. 1875.		Rb. 329	20 °	Rb. 415	35.9 °	Rb. 177. Jo. HP.	25 °	Jo

Ort		Molitg, Frankreich. Pyrénées-orientalis.				Momialla, Toscana, Val d'Era.		Monastir, Türkei. Rumelien.	
Name der Quelle		Source Llupia.		S. Mamet-Massia.				Ekihi Su.	
Analytiker		Garrigou 1877.				Giulj.		della Sudda 1861.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.066	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.151	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.065	—	0.070	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.211	0.133	0.191	0.115	7.583	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.025	—	0.020	—	7.194	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.222
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.076	—	0.081	—	—	—	0.061	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.321	0.374	0.466	0.524	1.406	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.008	—	0.006	6.979	8.167	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.053
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.891	0.491	1.500	0.316	—	11.211	0.222	0.077
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.009	—	0.006	—	4.230	2.965	0.070	0.070
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.033	—	0.026	—	9.995	—	0.620	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.690	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.002	0.002	—	—	0.060	0.060
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.474	—	0.501	—	—	—	0.060	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.951	—	1.005	—	—	—	0.120
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.255	—	0.241
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.848	—	0.716	—	0.401	—	0.814
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.063
Wasser	$HO.$	—	0.035	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.234	0.234	—	—	—	—
								a 0.027	b 0.090
		3.081	3.081	3.012	3.013	30.193	30.193	1.810	1.810
		36-38 °	Jo	35-38 °	Jo	13.7 °	S.		Hg.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Arsenigsaures Natron.
c. Antimonigsaures Natron.
d. Mit Kieselsäure, Thonerde und Eisen.
e. Mit Chlorcalcium und organ. Substanz.

	Mondorff, Luxemburg.		Monestier de Briançon, Frankreich, Hautes-Alpes.				Monsummano, Italien, Lucca.		Montabaur, Hessen-Nassau.				Montalceto, Toscana, Val d'Arbia.	
			Source du Midi Badeq.		Source du Nord Trinkq.				Q. unter der Stadt.		Q. über der Stadt.		Bagni.	
	Kerkhof 1847.		Tripier.				Targioni-Tozzetti 1854.		Jacobi.				Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.001	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.107	1.107	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.059	2.059	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	86.581	77.323	6.266	—	2.404	—	2.378	—	—	—	—	—	0.978	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	4.822	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.412	—
	31.580	45.997	—	5.944	—	2.281	—	2.256	—	—	—	—	—	1.409
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.037	0.037	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	9.650	1.680	9.289	0.345	2.423	0.332	3.217	0.724	—	e0.383	—	—	—
	—	6.096	2.581	2.581	0.733	0.733	4.092	4.092	—	0.599	0.496	0.456	9.064	8.708
20	16.415	—	15.052	—	4.981	—	4.898	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.295	—	—	—	0.063	—	—	—	0.017	—	0.461	—	0.453
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	4.567	—	1.725	—	1.256	—	—	—	—	—	—
	—	1.509	—	—	—	—	—	—	e0.580	1.344	—	0.405	—	1.255
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.652	0.013	0.346	0.388	4.112	5.042
	1.336	—	7.333	—	2.873	—	7.690	—	4.313	—	0.507	—	16.873	—
	0.310	—	—	—	0.066	—	—	—	0.018	—	0.485	—	0.477	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.390	0.390	0.075	0.075	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.072	—	—	—	0.366	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.144	—	—	—	0.734	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	6.049	—	2.016	—	3.870	—	1.677	—	0.197	—	5.853
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.102	—	4.482	—	1.792	—	4.700	—	2.637	—	0.310	—	9.197
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.300	0.300	0.500	0.500	d 1.000	d 1.000	—	—	—	—	—	—
	b 0.0035 c 0.0016	b 0.0035 c 0.0016												
	144.2881	144.2881	33.602	33.602	12.380	12.379	20.390	20.391	6.287	6.287	2.217	2.217	31.916	31.917
	24.75°	L. Val. Hf.	22-30°	HP.	39-45°	HP.	30-35°	Schv. HP.		S.		S.	33.7°	S. HP. II. 105

Ort		Montalceto, Toscana, Val d'Arbia.				Mont'amiata, Toscana.			
Name der Quelle		Acq. di Noceto.		Acq. di Poggio Pinci.		Acq. solfur. del Bagnaccio.		Acq. dei Bagnoli.	
Analytiker		Giulj.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.151	—	0.978	—	0.346	—	0.346	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.238	—	0.412	—	0.346	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.370	—	1.409	—	—	—	0.328
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.483	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.670	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	1.398	—	—	—	—	—	0.177
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	5.273	5.574	3.680	2.962	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.179	—	—	—	—	—	1.388	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.453	—	0.909	—	—	—	1.362
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	0.055	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.255	—	0.443	—	0.257
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	4.760	6.077	1.058	1.526	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	11.756	—	8.183	—	—	—	2.998	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.477	—	0.957	—	1.914	—	1.434	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	4.778	—	2.471	—	—	—	1.572
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	7.446	—	3.886	—	0.470	—	2.470
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.086	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		21.074	21.074	18.970	18.969	3.664	a 3.678	6.166	6.166
		25 °	S. HP. II. 154.	21.2 °	S. HP.	16.2 °	HP. S. 59.	22.5 °	HP. S. 58.

a. Ab Wasserstoff 0.014.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.158.
c. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.142.
d. Schwefelmagnesium.
e. Ab Wasserstoff 0.012.
f. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.079.
g. Mit Magnesia.
h. Mit Humus.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.633.

	Mont'amiata, Toscana.								Montbarri, Schweiz, Freiburg.		Montbrison, Frankreich, Loire.			
	Acq. santa della Lame.		Acq. Passante.		Acq. Puzzola di S. Salvadore.		Acq. del Vivo = dei Ripacci.				S. de l'Hôpital.		S. de la Rivière.	
	Giulj.								Lüthy 1825.		Denis.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.914	—	—	—	?	?	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.389	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.694	—	1.388	—	2.082	—	0.346	—	—	—	1.750	—	1.750	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.694	—	0.694	0.023	0.694	1.402	0.346	—	0.859	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.004	—	1.270	—	0.832
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.965	—	1.382	—	0.755	—	0.482	—	—	—	0.256	—	0.546
	—	0.670	—	1.005	—	0.335	—	0.335	—	—	—	0.169	—	0.362
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.604	3.690	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	4.883	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.143	—	—	—	—
	—	0.890	—	1.780	—	—	—	0.443	—	—	38.986	38.312	28.656	29.077
	2.115	3.050	2.115	3.021	2.115	—	1.058	1.526	—	—	5.181	5.181	2.286	2.286
	—	—	—	—	—	—	—	—	g 8.077	—	2.160	—	4.824	—
	1.914	—	2.872	—	0.957	—	0.957	—	—	—	0.483	—	1.034	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	0.859	—	h 1.200	—	h 0.750	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.408	—	1.505
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.640	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.864	—	0.199	—	1.456
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	1.980	—	—	—	4.936	—	1.981	—	3.270
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.406	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.750	0.750	0.350	0.350
					—	d 0.507								
	5.417	b 5.575	7.069	c 7.211	6.762	6.774	2.707	f 2.786	17.282	17.282	50.510	k 50.526	39.650	m 39.684
	8.7 °	HP.	8.7 °	HP.	8.7 °	HP.	10 °	HP.		L. H. MH.		HP.		HP.

Ort		Montbrison, Frankreich, Loire.		Mont-Dore, Frankreich, Puy-de-Dôme.					
Name der Quelle		S. Romaine.		S. Bertrand oder dela Madeleine.		S. de César (Caroline).		S. du Pavillon No. 3. oder Saint-Jean.	
Analytiker		Denis.		Lefort 1862.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.253	—	0.174	—	0.253
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.950	—	3.685	—	3.587	—	3.630	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	0.261	—	0.455	—	0.454
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.802	—	2.637	—	2.472	—	2.420
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.292	—	0.216	—	0.245
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.689	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.473	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.296	—	0.203	—	0.296	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.518	—	0.590	—	0.518	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.486	—	0.445	—	0.466
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	—	—	0.197	—	0.245	—	0.223
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	34.316	35.237	5.618	6.868	5.536	6.978	5.688	6.790
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	6.430	6.430	1.757	0.885	1.676	0.592	1.676	0.565
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.981	—	3.423	—	3.209	—	3.142	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.352	—	0.207	—	0.258	—	0.235	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	a 0.650	—	1.654	—	1.552	—	1.686	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.304	—	3.319	—	3.114	—	3.383
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.755	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.112	—	0.083	—	0.094	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.025	—	2.071	—	2.004	—	2.166
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.250	0.250	—	—	—	—	—	—
		47.929	b47.965	17.279	17.278	16.703	16.704	16.974	16.974
			HP.	45 °	Jo. Hg.	43.1 °	Jo. Hg.	44 °	Jo. Hg.

a. Mit Humus.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.035.
c. Unterschwefligsaures Natron.

	Mont-Dore, Frankreich, Puy-de-Dôme.				Monte Alfeo, Italien, Pavia.		Montecatini, Italien, Lucca.							
	S. Ramond.		S. Rigny.				Angiolo.		Cava.		Cipollo (Bagno del Tettuccio).		Cratere.	
	Lefort 1862.				Brugnatelli 1874.		Possenti 1860.		Casanti 1854.		Piria, Targioni und Taddei 1853.		Dupuis 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.071	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.340	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	3.074	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.174	—	0.190	—	—	—	1.172	—	1.130	—	0.053	—	1.395
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.578	—	3.600	—	11.290	3.104	112.065	96.957	58.946	51.468	56.188	51.590	99.720	86.338
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.822	—	0.483	—	—	—	—	—	—	0.482	—	0.692	—
	—	2.095	—	2.382	—	7.766	—	13.460	—	6.253	—	4.888	—	12.466
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.169	—	0.263	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.203	—	0.222	—	—	—	1.370	—	1.320	—	0.062	—	1.630	—
	0.571	—	0.569	—	4.438	8.784	1.907	14.092	0.422	5.570	—	0.038	—	6.102
	—	0.385	—	0.448	8.259	8.259	1.555	1.555	4.112	4.112	8.538	9.147	6.636	7.511
20	—	—	—	—	7.191	—	10.679	—	3.900	—	0.755	—	5.562	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.301	—	0.237	—	—	—	0.089	—	—	—	0.084	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	1.782	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.537	6.958	5.567	6.763	—	—	—	6.512	—	4.156	—	5.860	—	10.359
	1.647	0.128	1.628	0.499	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.720	—	3.092	—	2.469	—	6.166	—	3.989	—	5.547	—	10.296	—
	0.317	—	0.250	—	—	—	0.094	—	—	—	0.088	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.064	0.064	—	—	0.060	0.060	—	—
	0.009	0.009	0.0096	0.0096	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.550	—	1.653	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.150	—
	—	3.110	—	3.317	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.301
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.065	—	0.101	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.046	—	2.101	—	1.510	—	—	—	—	—	—	—	0.214
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.709	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	5.500	5.500	—	—	—	—	—	—	—	—
					c 0.198	c 0.198								
	16.197	16.197	16.6916	16.6926	40.756	40.757	133.900	133.901	72.689	72.689	71.720	71.720	124.686	124.686
	42.4 °	Jo. Hg.	43.2 °	Hg.		Schv.	18 °	Hg.	17 °	Hg.	25 °	Schv.	25 °	Hg.

Ort		Montecatini, Italien; Lucca.							
Name der Quelle		Fortuna.		Leopoldine.		Martinelli.		Media.	
Analytiker		Targioni-Tozzetti 1848.		a		Targioni-Tozzetti 1848.		Buonamici 1861.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	2.285	—	3.183	—	—	—	1.540
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	111.738	105.556	185.948	166.481	86.603	78.716	98.843	93.773
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.098	6.927	—	—	—	7.375	0.527
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.711	—	24.193	—	7.482	—	11.665
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.670	—	3.719	—	—	—	1.800	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	6.550	—	—	15.516	0.509	2.884	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.185	9.563	0.609	9.366	13.190	13.190	3.710	12.368
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	22.103	—	2.275	—	8.405	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.250	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	14.391	—	8.585	—	7.562	—	6.482
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	10.703	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.222	—	8.005	—	7.305	—	6.245	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.263	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.179	0.179	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.190	—	—	—	0.020	—	0.010	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.381	—	—	—	0.040	—	0.020
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.272	—	—	—	0.028	—	0.014
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		136.258	136.257	227.753	227.753	109.902	109.902	126.388	126.389
		18 °	Hg.	31 °	Schv. Jo.	19 °	Hg.	20 °	Hg.

a. Piria, Targioni-Tozzetti und Taddei 1853.
b. Bei Hager ebenso, aber einfach kohlensaure Salze.

Montecatini, Italien, Lucca.

	Olivo.		Papo.		Regina.		Bagno regio.		Rinfresco (Acqua Medicea).		Speranza.		Tamerigi.	
	a		Giulj.		a		a		a		Mori 1861.		Giuntini-Possenti 1860.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.220	0.220	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.674	—	—	—	1.410	—	1.367	—	0.791	—	—	—	0.317
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	63.659	57.621	193.370	176.214	105.289	96.700	103.868	95.928	40.008	35.010	85.230	83.677	90.178	79.270
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	16.138	4.991	1.723	—	0.800	1.835	1.771	—	9.562	2.539	—	—
10	—	5.140	—	29.302	—	9.108	—	5.305	—	6.220	1.927	11.607	—	10.111
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.068	—	—	—	0.0044	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.787	—	—	—	1.648	—	1.597	—	0.924	—	—	—	0.370	—
	26.069	28.890	—	—	—	6.223	—	—	—	3.221	—	—	0.617	7.235
	2.646	2.646	13.163	27.254	1.910	4.088	14.274	15.230	0.225	2.464	—	8.880	2.968	2.968
20	2.385	—	15.970	—	7.211	—	—	—	4.930	—	10.064	—	6.049	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.330	—	—	—	0.080	—	0.184	—	0.034	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.564	—	22.011	—	4.291	—	10.187	—	3.009	—	1.091	—	6.784
	—	—	—	—	—	—	2.416	—	—	—	—	—	—	—
	4.148	—	21.132	—	4.190	—	6.887	—	2.855	—	1.911	—	6.722	—
	0.347	—	—	—	0.084	—	0.194	—	0.036	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.263	0.263	—	—	0.047	0.047	0.133	0.133	0.025	0.025	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.082	—	—	—	0.065	0.130	—	—	—	—	0.370	—	0.090	—
	—	0.165	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.742	—	0.181
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.026	—	—	—	0.0017	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.050	—	—	—	0.088	—	—	—	—	—	0.528	—	0.128
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.072	0.072	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	100.484	100.483	259.773	259.772	122.1687	122.1694	130.169	130.169	50.774	50.774	109.284	109.284	106.994	106.994
		Schv. Jo.	25 °	S.	19 °	Schv. Jo.	21 °	Schv. Jo.	28 °	Schv. Jo. b	18 °	Hg.	19 °	Hg.

Ort		Montecatini, Italien, Lucca.							
Name der Quelle		Acq. del Tettuccio.		Tintorini.		Torretta (Baldini).		Villino.	
Analytiker		a		Casanti 1863.		Buonamici 1861.		Bechi 1848.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.501	—	1.857	—	0.847	—	0.745
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	48.532	46.549	118.999	101.006	123.315	113.990	76.503	68.513
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	2.514	—	3.482	—	1.948	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.444	—	19.757	—	10.491	—	7.026
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.585	—	2.170	—	0.990	—	0.870	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	1.353	—	16.160	—	4.273	0.676	2.504
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.209	6.387	1.958	6.360	5.591	8.054	2.963	2.963
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	4.539	—	18.771	—	6.110	—	1.071	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.111	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.115	—	5.845	—	7.330	—	8.320
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.963	—	5.774	—	7.151	—	7.988	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.117	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.Bo_2O_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.080	0.080	—	—	0.010	0.010	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.070	—	0.050	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.140	—	0.100	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.100	—	0.071	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		60.539	60.540	151.224	151.225	145.165	145.166	90.071	90.071
		23°	Schv. Jo. b	19°	Hg.	23°	Hg.	18°	Hg.

a. Piria, Targioni-Tozzetti und Taddei 1853.
b. Bei Hager einfach kohlensaure Salze in gleichen Mengen.
c. Doppeltkohlensaures Lithion.
d. Doppeltkohlensaures Ceroxydul.
e. Cerchlorür.
f. Kieselsaures Kali.
g. Phosphorsäure.
h. Kohlensaures Lithion.
k. Schwefelsaure Thonerde.
m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.

	Montefalcone, Oesterreich, Friaul.		Montemayor y Bejar, Spanien, Caceres.		Monte Rotondo, Toscana. Val di Cornia.		Monte Perego, Italien, Cremona.		Montferrand, Frankreich, Aude.					
			Hauptq.		Acqua forte.				S. du Cercle.		Bain fort.		B. des Ladres.	
	v. Hauer 1858.		Lletget und Moreno 1845.		Giulj.		Cenedella 1872 (?).		Julia und Reboulh.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.246	0.246	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.6950	0.6950	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.088	0.0636	0.1827	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	101.380	99.656	0.3897	—	0.346	—	0.230	—	0.650	0.650	0.625	—	2.000	0.323
	—	—	—	0.1589	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	11.083	3.637	—	—	0.173	—	0.600	—	1.350	1.106	7.719	3.288	2.726	1.856
	—	8.554	—	—	0.173	0.704	—	0.357	—	0.285	—	5.770	5.486	8.093
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.182	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.370	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.256	—	—	—	—	—	—
	2.440	—	0.2255	0.0078	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.420	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.501	14.914	—	0.0684	—	0.219	0.026	0.026	1.000	1.309	2.039	1.263	—	1.100
20	8.760	—	—	—	2.082	—	—	—	0.350	—	0.439	—	2.125	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	2.775	2.775	—	—	0.620	0.620	—	1.474	—	0.982
	—	—	—	0.1030	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	0.346	1.188	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.872	0.0518	—	—	—	—	—	—	—	—	0.620	—	2.031
	—	—	0.0730	—	—	—	3.261	4.068	—	—	—	6.799	—	—
	1.830	—	0.1260	—	—	—	23.328	—	—	—	7.024	—	1.135	—
	—	—	—	—	—	—	0.731	—	—	—	1.552	—	1.034	—
30	—	—	0.1085	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.6260	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.140	—	0.6610	—	—	—	0.980	—	—	—	0.075	—	0.050	—
	—	0.281	—	1.1624	—	—	—	0.242	—	—	—	0.150	—	0.100
	—	—	—	0.1029	—	—	—	1.642	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.588	—	8.110	—	—	—	—	—	—
	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.020	—	0.5325	—	—	—	14.104	—	—	—	0.108	—	0.070
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.3030	0.3030	—	—	0.980	0.980	—	—	—	—	—	—
			c 0.4680 d 0.1297	e 0.1079 f 0.0702 g 0.2710 h 0.1552	k 1.040	k 1.040								
	131.450	131.450	3.9208	3.9209	6.935	6.934	30.136	n 30.155	3.970	3.970	19.473	19.472	14.556	14.555
	37.5 bis 38.6 °	Brsch.	42 °	Rb. 86. Jo	26.2 °	HP.	10 °	Schv.		HP.		HP.		HP.

Ort		Montferrand, Frankreich, Aude.				Montione di Piombino, Toscana.		Mont-Lignon, Frankreich, Seine-et-Oise.	
Name der Quelle		S. du Pont.		B. dela Reine.					
Analytiker		Julia und Reboulh.				Giulj.		Soc. de médecine.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.650	—	3.000	—	4.165	—	1.370	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	1.134	—	3.884	1.855	1.289	—	0.479	0.025
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.941	—	5.217	—	5.407	0.288	1.253
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.040	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.569
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.409
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.994	0.795	1.969	2.293	0.306	—	—	0.188
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.507	—	1.394	—	—	—	0.212	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.819	—	1.147	—	0.455	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.835	—	3.849	—	5.345	—	1.758
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	1.742	—	2.391	1.513	3.578	—	0.413
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.253	—	5.297	—	15.765	—	1.030	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.862	—	1.207	—	0.479	—	1.168	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.105	—	—	—	3.401	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.164	—	—	—	5.342	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
						a11.800	a11.749		
		6.400	6.401	16.751	16.752	35.317	35.317	4.547	b 4.615
			HP.		HP.	35°	S.		S.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.068.
c. Mit Phosphaten, Thonerde, Eisen u. s. w.
d. Angegeben als „Unlöslich".
e. Mit schwefelsaurem Kalk.
f. Beide Autoren geben die gleichen Mengen für 1000.
g. Fluornatrium.
h. Doppeltkohlensaures Kali.

	Montmirail, Frankreich, Vaucluse.				Montpezat, Frankreich, Ardèche.		Moosbad, Schweiz, Uri.		Morgins, Schweiz, Wallis.		St. Moritz, Schweiz, Graubündten.			
	S. sulfureuse.		S. verte purgat.								Alte grosse Mauritiusq.		Neue Paracelsusq.	
	Vauquelin.		Henry 1856.		Poggiale?		Bolley und Schulz 1859.		Franc 1852.		Husemann 1874.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.00013	0.00013	0.00002	0.00002
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0054	0.0054	0.0010	0.0010
	0.152	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.348	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.3213	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0224	0.0224	0.0195	0.0195
	—	—	12.02	—	0.080	—	0.082	—	0.8807	—	0.4130	—	0.3256	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0085	0.0085	0.0088	0.0088
10	—	—	—	0.35	—	—	—	—	0.4111	—	—	—	—	—
	—	—	—	11.00	—	0.076	—	0.078	—	1.4426	—	0.3894	—	0.3072
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0010	—	0.0011
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0905	—	0.0013	—	0.0008
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.179	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.060	0.060	0.7536	0.5301	0.1438	0.1438	0.1480	0.1480
	2.909	2.275	38.19	43.80	—	—	0.031	—	—	—	3.0732	0.5470	3.2100	0.4775
	5.678	5.678	105.09	104.65	0.141	0.141	—	0.010	—	—	—	1.8478	—	1.8955
20	10.461	—	8.30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0011	—	0.0012	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.011	—	0.1953	—	0.3143	—	0.4715
	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.0502	—	0.0531
25	—	6.511	—	2.01	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.103	0.246	—	—	0.2820	2.7511	4.9712	1.8389	3.8416
	—	—	—	—	0.531	0.531	0.647	0.636	—	0.5543	1.9710	—	2.0219	—
	7.056	—	5.50	—	1.318	—	1.781	—	e2.0950	—	12.2691	—	13.0195	—
	—	—	—	—	0.510	—	0.012	—	0.2056	—	0.3309	—	0.4963	—
30	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.0529	—	0.0559	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0033	0.0033	0.0072	0.0072
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0361	0.0361	0.0523	0.0523
	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	0.0036	0.0036	0.0033	0.0033
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	c 3.90	—	d 0.400	—	0.216	—	0.3482	—	0.4017	—	0.5345	—
	—	—	—	7.83	—	—	—	0.317	—	0.6986	—	0.8060	—	1.0725
	—	—	—	—	—	0.763	—	0.111	—	—	—	—	—	—
	—	7.052	—	—	—	0.111	—	0.601	—	0.0864	—	4.5748	—	4.9080
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0347	—	0.0005	—	0.0003	—
40	—	4.312	—	3.36	—	1.024	—	1.252	—	0.5438	—	7.7616	—	8.4752
	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.080	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.345	0.345	0.0210	0.0210	—	—	—	—
									—	h 0.6265	g 0.0063	g 0.0063	g 0.0174	g 0.0174
	26.256	26.256	173.00	173.00	2.980	2.979	3.437	3.438	5.0712	5.0711	21.49403	21.49413	21.76162	21.76152
	16 °	HP.	18 °	Jo. L.	12 °	Ksch. 1875.	12.5°	M. A. l. Hydr.	7.5 °	MA. HP. f	6.6 °	Hg. Jo. A. Ph.	5.5 °	Jo. Hg. A. Ph. 1875

	Ort		Morsleben, Prov. Sachsen.		Mortajone, Toscana.		Moskau, Russland.		La Motte, Frankreich, Isère.	
	Name der Quelle		Amalienbad. a				Neskutschnoje-Q.		S. dela Dame.	
	Analytiker		Gren.		Giulj.		Reuss.		Henry 1842.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	0.627	0.627	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	0.311	0.311	0.773	0.773	—	0.500
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	—	—	27.517	17.629	—	—	37.471	16.946
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	2.954	2.954	0.117	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	0.273	0.273	0.252	8.248	0.149	0.075	—	18.518
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.169	—	0.467
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.909	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.670	—	0.415	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.584	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	4.430	19.401
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	2.515	2.515
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.976	—	—	—	—	—	14.000	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.853	—	—	—	—	—	0.131
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.125	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	12.683	—	—	—	9.731
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.158	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.703	—	10.380	—	3.492	—	9.216	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.898	—	1.914	—	1.186	—	0.138	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.143	—	0.321	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.644
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.273	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	0.675	—	—	—	1.266	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.065	—	0.179	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.924	—	—	—	2.678	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	0.119	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			2.850	2.850	43.955	b 44.031	5.925	5.926	68.854	68.853
				S.	26.2°	S. HP. I. 165.	6.2°	S.	60°	Jo.

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.077.
c. Phosphorsaure Thonerde.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.

	La Motte, Frankreich, Isère.		Mseno (Mscheno), Böhmen.						Mühldorf, Oberbayern.		Müllaken, Oberösterreich.		Müllheim, Baden.	
	S. du Puits.		Linke Q.		Mittlere Q.		Rechte Q.		Annabrunnen.					
	Henry 1842.		Lerch 1861.						Vogel.		Effenberger 1866.		v. Babo 1857.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.200	0.200	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.600	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	40.195	15.454	0.076	—	0.068	—	0.074	—	0.102	—	0.084	—	0.421	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	22.331	—	0.072	—	0.064	—	0.070	—	0.055	—	0.059	—	0.400
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.558	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	—	—	—
	0.701	—	0.235	0.235	0.218	0.218	0.203	0.203	0.152	—	0.190	—	0.170	0.170
	5.034	22.590	1.526	0.522	1.251	0.126	1.181	0.151	0.006	—	—	—	—	—
	2.970	2.970	0.602	0.602	0.853	0.853	1.006	1.006	—	—	0.067	0.190	0.431	0.431
20	16.500	—	2.988	—	2.492	—	2.725	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.262	0.213	0.213	0.412	0.614	0.505	0.741	—	0.139	—	0.011	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	2.262	—	1.920	—	1.874	—	—	—	—	—	—
	—	12.257	—	—	—	—	—	—	0.184	0.320	—	0.108	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.794	0.794	0.430	0.299	0.363	0.363
	11.520	—	—	—	—	—	—	—	3.000	—	1.062	—	5.688	—
	0.276	—	—	—	0.213	—	0.248	—	0.179	—	0.011	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.085	—	0.100	—	0.254	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.386	—	0.427	—	0.467	—	0.343	—	—	—	0.343	—	0.240	—
	—	0.774	—	0.857	—	0.937	—	0.688	—	—	—	0.655	—	0.443
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036
	—	—	—	1.194	—	0.994	—	1.088	—	1.138	—	0.071	—	1.994
	0.214	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	—	—	—
40	—	—	—	—	—	0.118	—	0.136	—	1.776	—	0.584	—	3.476
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.130	0.130	0.340	0.340	—	—
			c 0.063	d 0.088	c 0.074	d 0.103	c 0.189	d 0.264	—	e 0.159	—	e 0.199		
	77.996	77.996	6.130	6.130	6.048	6.047	6.474	6.475	4.547	f 4.551	2.533	2.532	7.313	7.313
	60 °	Jo.		Hg.		Hg.		Hg.		S.	8.7 °	A. Ph. 1866		Hg.

Ort		Mülligen, Schweiz, Aargau.		Münchshofen, Bayern.		Münsterberg, Schlesien.		Muskau, Preussen, Liegnitz.	
Name der Quelle						Hunger- oder Zehrbr.		Badeq.	
Analytiker		Bolley.		Buchner.		Burgund 1823.		Duflos 1854.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	?	?
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	0.277	0.277	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	a 5.00	—	—	—	0.556	—	4.445	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.037	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.74	—	—	0.056	0.583	—	4.217
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.029	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.020	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.177	0.177
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	324.39	330.46	—	—	—	0.308	1.178	5.029
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	15.08	15.08	—	—	—	—	1.460	1.460
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	13.56	—	—	—	0.472	—	21.743	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.197	7.838	12.956
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.217	0.217
25 Schwefelsäure	SO_3	—	4.56	—	—	—	—	—	6.643
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.388	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.520	1.568	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	1.390	—	2.533	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.057	—	0.207	—	5.387	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	0.095	—	—	—	0.672	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	1.348
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	0.181	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.19	—	0.666	—	0.914	—	6.824
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.548	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.850	—	1.434	—	2.962
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.070	0.070	0.150	0.150	0.530	0.530
				b 0.532	b 0.532			—	f 1.831
				c 0.393	—				
				—	d 0.180				
		358.03	358.03	4.371	n 4.373	3.974	3.974	44.195	44.194
			MA. L.	15 °	HP.	12.5 °	e	12 °	L. Hg. HP.

a. Mit Eisen, Phosphorsäure, kohlens. Kalk und Kieselsäure.
b. Salpetersaurer Kalk. c. Phosphorsaurer Kalk.
d. Phosphorsäure.
e. Nach Hille, Bäder und Heilq. Schlesiens. Leipzig 1838.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Doppeltkohlensaures Kali.
h. Kieselsaure Magnesia.
i. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
k. Schwefelsaures Zinkoxyd.
n. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.

	Muskau, Preussen, Liegnitz.				Nagold, Württemberg.		Nammen, Preussen, Minden.		Nancy, Frankreich, Meurthe.		Nauheim, Hessen-Nassau.			
	Neue Schwefelq.		Trink- oder Hermannsq.		Röthenbach-Bad.		Schwefelq.				Friedrich-WilhelmsSprudel No. XII.		Karlsbrunnen.	
	Lampadius 31.		Duflos 1854.		Zeller 1829.		?		Mathieu.		Will 1871.		Uloth 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.093	0.093	0.0156	0.0156
	0.616	0.616	?	?	—	—	0.687	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.641	2.217	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	11.194	11.194	0.726	0.726
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.712	0.712	0.113	0.113
	—	—	0.566	—	—	—	4.176	—	0.400	—	292.882	271.150	98.588	90.755
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.536	0.536	—	—
10	—	—	—	—	0.094	—	—	—	—	—	5.297	5.297	2.048	0.502
	—	—	—	0.537	—	0.109	—	3.962	—	0.379	33.254	53.571	10.578	19.762
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.431	—	0.075
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.327	0.158	0.049	0.049	—	—	0.237	0.237	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.686	0.496	—	—	1.244	3.346	—	0.241	—	0.179	—	—
	0.245	0.161	0.858	0.858	0.893	1.012	8.813	8.813	—	—	—	—	—	1.954
20	0.584	—	4.602	—	0.231	—	7.546	—	0.699	—	0.282	—	2.277	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.499	—	0.087	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.906	1.987	4.351	—	—	—	—	—	0.524	—	0.470	—	0.142
	—	—	0.072	0.072	—	—	—	—	—	—	—	0.066	—	—
25	—	—	—	1.132	—	0.057	—	3.255	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.258	—	27.173	—	9.838
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.041	—	—	—	2.930	—	7.157	—	5.041	—	26.078	—	9.512	—
	0.954	—	2.488	—	—	—	—	—	0.552	—	0.495	—	0.150	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.069	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	0.006	0.0018	0.0018
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.002	0.002	—	—
35	0.325	—	0.380	—	—	—	0.043	—	—	—	0.213	—	0.087	—
	—	—	—	0.762	—	—	—	0.086	—	—	—	0.427	—	0.174
	—	0.538	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.624	—	1.180	—	3.891	—	2.057	—	—	—	—
	—	—	0.187	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.464	—	1.368	—	1.790	—	4.374	—	3.233	—	0.304	—	0.124
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.363	—	—	—	—	—	—
	0.950	0.950	0.101	0.101	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	f 1.953	f 1.953 h 0.071 g 0.178	—	f 0.625							k 0.084	k 0.084		
	5.995	5.995	11.976	11.975	4.148	4.148	30.544	30.544	6.692	6.692	371.696	371.695	124.1834	124.1824
	12 °	Hg.	12 °	L. Hg. HP.	10-11°	HP. Hy.	12.5	i		S.	39 °	HP. Val.		HP. Hf.

Ort		Nauheim, Hessen-Nassau.							
Name der Quelle		Kurbrunnen No. VIII unverdünnt.		verdünnt. b		Ludwigsbr. Alcalischer Säuerling.		Salzbrunnen No. IX.	
Analytiker		Will (1870. ?)				(Will ?)		Bromeis.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.070	0.070	0.430	0.430	—	—	0.582	0.582
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	10.349	10.349	5.269	5.269	—	—	7.130	7.130
Chlorammonium	NH_4Cl	0.371	0.371	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	154.171	144.456	73.891	64.464	5.140	—	184.330	170.882
Chlorlithium	$LiCl$	0.276	0.276	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	7.419	7.419	3.730	3.730	—	0.903	3.008	3.008
Chlorcalcium	$CaCl$	5.275	14.294	4.498	13.442	—	3.821	13.950	26.708
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.280	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.142	—	0.522	—	—	—	0.750
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.255	0.111	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.181	—	0.618	—	—	—	1.010	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.324	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.320	—	0.132	—	0.183	—	0.248
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.077
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	11.859	—	11.249	—	6.355	—	15.974
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	1.661	0.599	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	11.517	—	10.957	—	4.961	—	15.494	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.337	—	0.139	—	0.193	—	0.261	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.080	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0027	0.0027	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.0014	0.0014	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.186	—	0.122	—	0.098	—	0.200	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.373	—	0.245	—	0.197	—	0.401
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.266	—	0.172	—	0.140	—	0.286
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		a 0.067	a 0.067						
		190.5471	190.5461	99.654	99.655	12.308	12.309	226.045	226.046
		21 °	Ksch. 1871.		Brsch.	18.8°	Brsch.	24 °	Val. L.

a. Schwefelsaures Zinkoxyd.
b. Mit der gleichen Menge Ludwigsbrunnen.
c. Schwefelmagnesium.

	Nauheim, Hessen-Nassau.						Naumburg am Bober, Schlesien.				Navalpino, Spanien, Ciudad-Real.		Neapel, Italien.	
	Salzbrunnen verdünnt. b		Sprudel, grosser VII.		kleiner XI.		Mineralq. I.		Mineralq. II.				Bagnoli.	
	Bromeis.		Will 1871.				Pitsch.				Cabrera 1841.		Ricci.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.291	0.291	0.067	0.067	0.051	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.215	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.560	3.560	4.974	4.974	7.174	7.174	—	—	—	—	—	—	—	0.720
	—	—	0.550	0.550	0.433	0.433	—	—	—	—	—	—	—	—
	96.655	85.989	218.199	198.548	171.357	153.507	2.428	—	—	—	—	—	12.679	9.438
	—	—	0.492	0.492	0.323	0.323	—	—	—	—	—	—	—	—
10	3.158	3.158	4.433	4.433	3.704	3.704	—	—	0.931	0.677	2.272	1.669	—	—
	5.352	15.472	17.008	35.416	12.602	29.293	—	2.303	—	0.297	0.241	0.946	—	1.991
	—	—	—	0.317	—	0.348	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.443
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.842	—
	—	0.386	—	0.170	—	0.120	1.967	—	—	—	—	—	5.606	5.269
	—	—	—	—	—	—	2.819	2.300	1.434	0.572	—	0.292	—	0.860
20	6.690	—	0.263	—	0.129	—	—	—	—	—	1.182	—	—	—
	—	—	0.390	—	0.403	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.334	—	0.373	—	0.303	—	2.763	—	1.091	—	0.949	—	0.007
	—	0.024	—	0.063	—	0.047	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	12.840	—	24.240	—	22.310	—	5.191	—	—	—	—	10.317	13.352
	—	—	—	—	—	—	1.170	1.723	0.599	1.053	—	0.499	0.917	—
	12.408	—	23.620	—	21.533	—	3.093	—	0.385	—	0.929	—	2.585	—
	0.352	—	0.393	—	0.318	—	2.909	—	1.149	—	0.999	—	0.007	—
30	0.025	—	0.065	—	0.050	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0042	0.0042	0.0047	0.0047	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0033	0.0033	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.180	—	0.325	—	0.190	—	—	—	—	—	0.542	—	0.609	—
	—	0.361	—	0.651	—	0.381	—	—	—	—	—	—	—	1.221
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.035	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.041	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.170	—
40	—	0.256	—	0.464	—	0.272	—	0.064	—	0.556	—	0.774	—	0.430
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.114	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.390	0.390	0.325	0.325	—	—	—	—
			a 0.099	a 0.099	a 0.072	a 0.072				c 0.353				
	122.671	122.671	270.8855	270.8845	218.3437	218.3427	14.776	14.775	5.038	5.038	6.165	6.164	33.732	33.731
		Val. L.	35°	Val. HP.	27°	Val.		S.		S.	27.5°	Rb. 200	43.7°	HP. I. 122

Ort		Neapel, Italien.						St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme.	
Name der Quelle		Sta. Lucia Acq. acid. ferr.		Acq. sulfurea.		Pizzifalcone Acq. ferrata.		Boëtte chaude.	
Analytiker		Lancelotti.		Ricci.				Nivet 1854.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0006	0.0006	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.414	0.376	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.072	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	0.015	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.026	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	10.046	—	0.056	—	0.085	—	25.100	17.394
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	1.517
Chlorcalcium	$CaCl$	—	8.150	—	0.053	—	0.030	—	5.538
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	1.093	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.034	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.024	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.030	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.839	—	0.014	—	—	—	1.800	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	1.210
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.683	—	—	—	—	—	0.394
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.008	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	4.619	19.017	0.069	—	0.115	0.209	29.699	38.810
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	6.123	6.123	—	—	0.020	0.020	3.337	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.077	—	0.098	—	0.086	—	7.190	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.719	—	—	—	0.067	—	0.415	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	0.612	—	0.007	—	0.005	—	1.100	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.228	—	0.014	—	0.010	—	2.207
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.750	—	—	—	0.018	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.956	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.162	—	0.100	—	0.034	—	1.572
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.020	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	c 1.789						
		41.0216	41.0216	0.658	0.658	0.378	b 0.379	68.641	68.642
		17.5 °	HP.	18.1 °	HP. a	26.2 °	HP. a	43.5 °	Hg.

a. Ganz unwahrscheinliche Analyse.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
c. Schwefelsaure Thonerde.

St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme.

	Boëtte tempérée.		S. intermittente.		Mandon S. grande.		Mandon S. petite.		Mont-Cornadore.		S. du Parc.		S. Pauline.	
	Terreil 1858.		Lefort 1875 (?).		Terreil 1858.				École des mines 1877.		Lefort 1875.		Terreil 1858.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.848	2.350	0.487	1.882	—	1.526	—	1.214	1.216	2.558	1.069	2.831	1.489	2.406
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	22.841	13.733	19.899	8.221	23.776	8.988	24.392	15.616	20.630	13.338	24.037	14.252	21.940	10.643
	—	—	0.245	0.245	—	—	—	—	—	—	0.410	0.410	—	—
10	—	5.760	—	3.087	—	9.682	—	5.632	—	0.984	—	2.486	—	7.661
	—	0.792	—	6.077	—	1.580	—	0.841	—	4.769	—	4.483	—	1.081
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.469	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.287	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.757	—	1.630	—	1.784	—	1.419	—	1.568	—	2.059	—	1.071	—
	—	—	—	—	0.349	—	0.331	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.644	—	1.064	—	0.990	—	0.570	—	0.953	—	1.354	—	0.095
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.720	—	0.076	—	0.678	—	0.872	—	0.164	—	0.085	—	0.815
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	26.359	34.367	19.559	31.672	22.572	39.006	25.262	34.158	24.179	32.264	24.845	34.361	25.827	38.201
	8.456	—	5.300	—	14.114	—	8.201	—	2.342	—	4.800	—	10.430	—
	1.028	—	7.890	—	2.051	—	1.092	—	6.192	—	5.820	—	1.403	—
	0·758	—	0.080	—	0.714	—	0.918	—	0.173	—	0.090	—	0.858	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	0.062	—	—	—	—
35	1.511	—	1.180	—	1.195	—	1.113	—	0.523	—	1.250	—	0.869	—
	—	3.032	—	2.367	—	2.398	—	2.233	—	1.049	—	2.508	—	1.744
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.110	—	—	—	—	—	—	—	0.180	—	—	—
40	—	2.159	—	1.402	—	1.708	—	1.591	—	0.745	—	1.322	—	1.242
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.035	0.035	—	—	0.025	0.025	—	—	0.067	0.067	—	—	0.051	0.051
	63.593	63.592	56.380	56.380	66.580	66.581	62.728	62.727	56.952	56.953	64.560	64.561	63.938	63.939
	38 °	Hg.	28 °	Ksch. 1878.	36.7 °	Hg.	25.2 °	Hg.	41 °	Jo	19 °	Jo. Ksch. 1878.	31.7 °	Hg.

Ort		St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme.				Nenndorf, Hessen-Nassau.			
Name der Quelle		S. du Rocher.		S. petite rouge.		Badeq.		Gewölbeq.	
Analytiker		École des mines 1877.		Terreil 1858.		Bunsen.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.257	—	0.673	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.846	—	2.291
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.206	1.675	—	1.210	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	24.274	15.732	22.957	13.392	0.818	—	2.715	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.118	—	6.233	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.536	—	0.890	—	0.776	—	2.576
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.716	—	1.414	—	0.176	0.176	0.199	0.199
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.109	—	1.606	0.784	4.102	3.195
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.057	—	0.371	3.206	3.206	5.823	5.823
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	7.110	—	9.353	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.160	—	0.882	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	4.646	—	6.012
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	24.469	34.982	24.332	33.837	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.984	—	8.798	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.889	—	1.155	—	6.640	—	8.037	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.169	—	0.928	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.056	0.056	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.184	—	1.182	—	0.119	—	0.015	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.369	—	2.372	—	0.239	—	0.030
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	5.209	—	5.944
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.262	—	1.688	—	4.058	—	4.912
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.165	—	0.443
Organische Substanz	—	0.092	0.092	0.070	0.070	—	—	—	—
						a 0.174	—	a 0.508	—
		61.039	61.039	60.945	60.945	20.106	20.105	31.425	31.425
		43.7 °	Jo.	(23°)18°	Hg.	11.2 °	HP. L. Hg.	11.2 °	Hg. HP. L.

a. Calciumsulfhydrat.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung der Badeverwaltung (Dr. Ewe).

	Nenndorf, Hessen-Nassau.								Néris, Frankreich, Allier.					
	Soole, geringere.		Soole, stärkere.		Soole, stärkere mit Gewölbeq. 1:1		Trinkq.		César (Enfer).		Croix.		Jardin.	
	Avenarius 1868.		Bunsen.						Lefort 1857.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.057	—	0.122	—	0.692	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.305	—	0.741	—	2.649	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.04	0.04	6.240	6.240	3.205	3.205	—	—	—	0.106	—	0.098	—	0.049
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	236.20	221.92	532.840	511.403	269.465	249.447	2.937	—	1.79	0.531	1.780	0.518	2.380	1.733
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	9.36	—	18.614	—	11.614	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.74	29.22	7.516	49.606	3.170	35.733	—	2.786	—	1.117	—	1.125	—	0.578
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.441	0.441	0.12	—	0.115	—	0.057	—
	—	17.35	—	24.051	—	19.021	2.352	0.614	3.79	3.788	3.756	3.756	3.264	3.244
	—	11.83	—	23.532	—	14.683	6.057	6.057	—	0.056	—	0.056	—	0.056
20	30.02	—	49.707	—	34.858	—	10.574	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.038	—	0.029	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	7.199	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.510	—	4.154	—	—	4.28	3.167	4.269	3.380	3.289	2.337
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.06	—	0.060	—	0.060	—
	—	—	1.849	—	4.942	—	6.339	—	1.45	—	1.460	—	0.750	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.04	—	0.030	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	0.211	—	1.12	—	1.030	—	0.740	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.423	—	2.247	—	2.067	—	1.485
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	5.795	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.244	—	0.586	—	3.874	—	1.600	—	1.472	—	1.058
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.050	—	0.119	—	0.489	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			a 0.118	—	a 0.313	—	0.723							
	280.36	280.36	616.941	616.941	327.689	327.689	30.326	30.327	12.65	12.650	12.500	12.501	10.540	10.540
		b		b Hg. HP.		HP. L.	11.2 °	Hg. HP. L.	52.92 °	Jo. Hg.	50.81 °	Hg.	25 °	Hg.

Ort		Neudorf bei Petschau, Böhmen.				Neudorf bei Weseritz, Böhmen.			
Name der Quelle		Stahlq. I.		Stahlq. II.		Felsenq.		Franzensq.	
Analytiker		Gintl 1877.				Fresenius 1875.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.00006	0.00006	0.00004	0.00004
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.0033	0.0033	0.0037	0.0037
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.092	—	0.097	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.017	—	0.019	—	0.547	—	0.735	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.022	0.022	0.0216	0.0216
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.206
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	0.0028	—	0.002
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.005	—	0.0042
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.382	—	0.366
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.036	—	0.258	—	0.253
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.098	—	0.112	—	0.255	—	0.212	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.045	—	0.002	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.151	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	0.0032	—	0.0022	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.113	—	0.040	—	—	—	0.149
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.020	—	0.060	—	0.033	—	0.037
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.030	0.099	0.201	0.227	2.318	1.493	2.917	2.279
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.738	1.454	4.990	3.541	1.944	1.784	2.162	2.162
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.372	—	1.014	—	1.523	—	1.577	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.119	—	0.145	—	0.737	—	0.881	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.060	—	0.089	—	0.036	—	0.039	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.016	0.016	0.013	0.013	0.034	0.034	0.027	0.027
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.618	—	0.698	—	0.626	—	0.650	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	1.256	—	1.304
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.145	—	0.395	—	0.592	—	0.510
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.002	—	0.0016	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.115	—	1.672	—	1.767	—	1.680
Sauerstoff	O	—	—	—	0.010	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			a 0.019 b 0.012 c 1.019 d 0.102	—	a 0.021 c 1.151 d 0.117	—	d 0.380	—	d 0.341
		4.113	4.114	7.283	7.283	8.14256	f 8.16316	9.32614	g 9.34554
		7.2 °	Gintl 1877.	8 °	Gintl 1877.	9.8 °	e	9.3 °	e

a. Manganchlorür.
b. Kohlensaures Manganoxydul.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Nach „Fresenius, Bad Neudorf, Wiesbaden, Kreidel 1876."
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.

	Neudorf bei Weseritz, Böhmen.						Neuenahr (Beul), Rheinprovinz.							
	Giselaq.		Karlsq.		Sophienq.		Augustaq.		Grosser Sprudel.		Kleiner Sprudel, Kühlwasser.		Mariensprudel.	
	Fresenius 1875.						Mohr 1859.		Mohr 1861.		Mohr.		Mohr 1861.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.00006	0.00006	0.00005	0.00005	0.00004	0.00004	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0032	0.0032	0.008	0.008	0.0029	0.0029	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.078	—	0.177	—	0.097	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.534	—	0.976	—	0.781	—	0.935	—	0.900	—	1.033	—	0.69	—
	0.021	0.021	0.030	0.030	0.034	0.034	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.086	—	0.494	—	0.317	—	0.295	—	0.854	—	0.409	—	0.655
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0024	—	0.0026	—	0.003	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0073	—	0.0047	—	0.005	—	0.475	—	—	—	0.459	—	—
15	—	0.307	—	0.365	—	0.320	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.208	—	0.252	—	0.218	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.179	—	0.250	—	0.206	—	—	—	0.520	0.520	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.767	—	0.701	—	0.913	—	0.76	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.584	—	0.308	—	0.615	—	0.552
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0027	—	0.0029	—	0.0034	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.122	—	0.185	—	0.144	—	0.082	—	0.361	—	0.198	—	0.114
	—	0.037	—	0.035	—	0.037	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.255	1.493	4.000	3.545	2.979	2.395	10.849	12.297	10.957	12.260	10.425	12.554	7.95	9.173
	1.503	1.503	2.803	2.803	2.139	2.139	3.492	2.869	4.373	4.045	4.649	3.995	4.08	3.491
	1.063	—	2.491	—	1.347	—	3.182	—	3.024	—	2.664	—	2.32	—
	0.722	—	0.915	—	0.774	—	0.086	—	0.380	—	0.208	—	0.12	—
30	0.039	—	0.037	—	0.039	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.029	0.029	0.028	0.028	0.031	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.594	—	0.700	—	0.651	—	0.230	—	0.243	—	0.065	—	0.19	—
	—	1.192	—	1.404	—	1.306	—	0.461	—	0.487	—	0.130	—	0.381
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.370	—	0.720	—	0.364	—	1.089	—	0.745	—	0.830	—	0.571
	0.0028	—	0.0018	—	0.0019	—	0.182	—	—	—	0.176	—	—	—
40	—	1.380	—	2.084	—	1.453	—	1.571	—	1.519	—	0.944	—	1.172
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	d0.282	—	d0.478	—	d0.334								
	7.02576	h7.04296	12.41975	g12.43835	9.08624	h9.10294	19.723	19.723	21.103	21.104	20.133	20.134	16.11	16.109
	9.3 °	e	9.55 °	e	9.3 °	e	34 °	L. Hf.	40 °	Val. Brsch.	20 °	Ksch. 68 Brsch.	38.7 °	Ksch. 68 Brsch.

Ort		Neuenahr (Beul), Rheinprovinz.		Neuenhain, Nassau.					
Name der Quelle		Victoriaq.		Hauptq.		Nebenq. A.		Nebenq. B.	
Analytiker		Mohr 1859.		Jung.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.038	—	0.063	0.020	0.027
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.918	—	2.739	—	3.703	—	2.573	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.024	—	0.040	—	0.005	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.855	—	1.387	—	2.154	—	1.306
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.013	—	0.141	—	0.159	—	0.104
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.681	—	0.763	—	0.662
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.439	—	0.502	—	0.425
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.044	—	0.073	—	0.008	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.780	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.629	0.071	0.101	0.016	0.066	—	0.005
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	0.038	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	10.569	12.088	—	1.272	—	2.172	—	0.795
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.492	2.821	0.951	0.949	1.859	1.859	0.847	0.848
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.750	—	4.339	—	5.118	—	3.583	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.040	—	1.255	—	1.433	—	1.214	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.198	—	0.921	—	1.059	—	1.029	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.397	—	1.848	—	2.125	—	2.065
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.638	—	0.987	—	0.903	—	0.734
Thonerde	Al_2O_3	0.005	—	0.054	—	0.061	—	0.040	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.272	—	2.598	—	2.641	—	2.391
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		18.752	18.751	10.398	a 10.441	13.362	b 13.407	9.319	c 9.362
		36.2 °	L. Ksch. 68.	10.6 °	L. HP.	10.6 °	L. HP.	10.6 °	L. HP.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.043.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.045.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.042.
d. Soll eingegangen sein.

	Neuhaus bei Cilli, Steiermark.		Neuhaus bei Neustadt a. Saale, Bayern, Unterfranken.								Neumarkt, Bayern, Oberpfalz.		Neumünster, d Holstein.	
			Bonifaciusq.		**Elisabethq.**		**Hermannsq.**		**Marienq.**		**Trinkq. (Kegelbahnq.)**			
	Gottlieb.		Liebig 1856.								Buchner.		Pfaff.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.050	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.114	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0402	—	4.490	—	2.746	—	3.631	—	5.652	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036	—	—
	0.0850	—	147.715	132.010	90.219	72.969	120.806	103.930	159.482	139.942	0.087	—	0.325	—
	—	—	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009	0.009	—	—	—	—
10	—	—	13.947	6.762	7.423	4.805	10.528	1.485	12.241	1.214	—	—	0.342	—
	—	0.0471	—	19.950	—	17.378	—	23.873	—	27.212	—	0.066	0.674	1.382
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0029	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0470	—	5.246	—	3.208	—	4.242	—	6.604	—	0.344	0.344	—	—
	0.1810	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.236	0.108	—	—
	—	0.1837	12.022	21.105	11.732	15.040	11.174	22.607	9.065	23.004	9.058	9.058	—	0.190
20	—	—	6.491	—	1.367	—	9.870	—	10.734	—	8.190	—	0.260	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0021	—	0.332	—	0.139	—	0.253	—	0.111	—	0.200	—	0.051
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.777	—	—
	0.0170	0.1940	—	19.452	—	21.509	—	20.782	—	24.422	—	—	—	—
	1.2343	1.0381	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.256
	2.5571	—	19.027	—	21.114	—	20.542	—	23.962	—	5.335	—	1.910	—
	0.0022	—	0.349	—	0.146	—	0.266	—	0.117	—	0.211	—	0.054	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0035	0.0035	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.0507	—	0.286	—	0.257	—	0.356	—	0.266	—	0.012	—	0.260	—
	—	0.1017	—	0.574	—	0.516	—	0.714	—	0.534	—	0.024	—	0.344
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.170
	—	0.9706	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.414	—	0.412
	0.0011	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	—	—
40	—	1.5949	—	0.408	—	0.363	—	0.508	—	0.380	—	3.376	—	1.020
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.564	1.564	0.065	0.065
	4.1789	4.1788	205.092	205.092	135.475	135.474	177.793	177.792	222.480	222.480	25.133	25.133	3.890	3.890
	35°	HP.	8.8°	Brsch. Hg.Val.	8.7°	Brsch. Hg.Val.	8.7°	Brsch. Hg.Val.	8.8°	Brsch. Hg.Val.	8°	Brsch. 1883.		S. HP.

	Ort		Neuragozzi bei Halle, Provinz Sachsen.				Neuschwalheim, Oberhessen.		Neuselters, Hessen.	
	Name der Quelle		Quelle I.		Quelle II.				Neuer Selzerbrunnen.	
	Analytiker		Siewart 1870.				Liebig.		Fresenius.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.0001	0.0001
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.0031	0.0031
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	2.573	—	2.747	—	—	0.223	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.052	0.052
	Chlornatrium	$NaCl$	101.000	92.993	47.205	40.623	16.803	—	15.843	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.023	0.023
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.536	—	3.542	7.051	0.858	0.100
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.992	—	4.388	—	11.841	—	16.058
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.035
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.0002
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.553	—	0.349	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	3.006	—	3.210	—	—	—	0.620	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	5.008	10.499	—	3.862	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.447	1.447	0.957	1.635	1.014	0.582	—	0.259
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.224	—	2.433	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.041	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0002	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.351	—	0.532	—	0.547	—	0.217
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.030
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	3.702	—	3.632	—	19.806	—	19.933
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	20.658	16.389	3.421	4.166
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.067	—	3.120	—	15.372	—	20.847	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.370	—	0.560	—	0.576	—	0.228	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.032	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0074	0.0074
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.010	0.010
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.316	—	0.300	—	0.719	—	0.161	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.634	—	0.602	—	1.443	—	0.323
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	0.212	—	0.154	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.084	—	1.026	—	0.230
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.549	0.549	0.266	0.266	0.115	0.115	—	—
									—	b 0.922
			118.199	118.293a	58.721	58.720	58.799	58.800	42.3698	42.3688
			14.5 °	Hg.HP. A. Ph.fl.	11 °	Hg.HP. A.Ph.fl.	10 °	HP.		HP.

a. Ab Kohlensäure 0.094.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.114.
f. Natronaluminat.
g. Kohlensaures Manganoxydul.
h. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Dr. Mertitsch.
j. Ab Wasserstoff und Wasser 0.007.

	Neustädter Bad, Württemberg.		Neyrac, Frankreich, Ardèche.		Nezdenitz, Mähren.		Nidelbad, Schweiz, Zürich.		Niederbronn, Unterelsass.		Niederhall, Baden.		Niedermendig, Rheinprovinz.	
													Genovevabrunnen.	
	Gmelin.		Poggiale. ?		Ehrmann 1846.		Loewig.		Burin 1880.		Dürr.		A. Oker (1880?).	
	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.820	0.820	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.011	0.011	—	—	—	—	—	—	0.0023	0.0023
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.187	2.187	—	—	—	0.279
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.088	0.088	—	—	—	—
	0.273	—	0.160	—	12.654	4.360	—	—	30.748	27.459	206.53	194.77	0.551	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.274	0.274	—	—	0.013	0.013
10	—	—	—	—	—	3.228	—	—	2.492	1.938	1.99	—	—	—
	—	0.259	—	0.120	—	3.552	—	—	6.579	10.194	—	13.46	—	0.170
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.216	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.021	—	0.358	—	—	—	—	—	—	—	0.095
	—	—	—	0.013	—	0.219	—	0.011	—	—	—	—	—	0.059
	—	—	0.196	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.326	—
	0.127	0.143	—	—	—	—	—	—	—	—	—	11.03	0.293	—
	1.136	1.136	—	—	—	—	—	—	—	0.700	0.42	2.93	—	—
20	0.112	—	—	—	—	—	—	—	0.697	—	15.30	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.250	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.108	—	0.172	—	—	—	—	—	0.099	—	2.12	—	0.597
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0017
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.016	11.328	10.272	7.886	18.526	0.218	—	—	3.891	—	3.43	9.389	9.342
	—	—	3.460	3.460	4.353	—	0.267	0.267	—	—	—	—	7.363	7.363
	4.608	—	9.750	—	4.612	—	2.177	—	3.955	—	1.27	—	6.094	—
	0.114	—	0.220	—	0.625	—	0.032	—	0.104	—	2.23	—	0.797	—
30	—	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—	—	0.0018	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.133	—	0.520	—	—	—	0.092	—	0.135	—	—	—	0.435	—
	—	0.267	—	1.043	—	—	—	0.167	—	0.271	—	—	—	0.873
	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	—	—	—	—	—
	—	1.707	—	3.731	—	—	—	0.839	—	—	—	—	—	2.285
	—	—	—	—	—	—	0.0077	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.867	—	6.600	—	—	—	1.489	—	0.192	—	—	—	4.192
	—	—	—	—	—	—	—	0.003	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.851	1.851	—	—	1.21	1.21	—	—
			b 0.446	b 0.650			b 0.014	b 0.014						
							—	f 0.015						
							—	g 0.037						
	6.503	6.503	26.080	c 26.082	30.961	d 31.074	4.7097	4.710	47.509	47.509	228.95	228.95	25.2651	i 25.272
	10 °	HP.Hy.	20 °	Ksch. 1872.	11 °	Hg.	12.5 °	L. Hg. MA.	17.8 °	A. Ph. 1882.	15.6 °	HP.		h

Ort		Niedernau, Württemberg.							
Name der Quelle		Bergq. vordere od. Olga-Q.		Bergq. mittl. und hintere.		Karlsq.		Rasenq.	
Analytiker		Gmelin 1827.		Georgi 1814.		Sigwart 1833.		Scheffer 1848.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	b	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.210	—	0.260	—	—	—	0.086	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.471	—	0.390	—	0.279	—	0.112	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.749	—	0.702	—	0.325	—	0.213
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.414	—	—	—	—	—	0.259	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.959	2.652	1.172	0.162	0.523	0.523	0.577	0.420
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.243	—	1.279	—	—	—	0.424
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.113	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.111	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.545	1.443	1.588	3.192	3.247	3.625	1.626	1.947
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	12.975	—	6.562	—	10.888	—	13.972	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.256	—	1.346	—	—	—	0.446	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.119	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.134	—	0.091	—	—	—	0.060	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.223	—	0.182	—	—	—	0.091
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.044	—	—	—	—	—	0.029
Aetzkalk	CaO	—	4.647	—	2.199	—	4.070	—	5.312
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	7.490	—	3.582	—	6.394	—	8.432
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.521	0.521	0.013	0.013	0.103	0.103
		—	a 1.479					—	a 0.271
		19.083	19.083	11.930	11.930	14.950	14.950	17.241	17.242
		15 °	Brsch. L.		Brsch. Hg.HP.	8.5 °	Hy. Brsch.		HP. Brsch.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Bei Lersch noch 0.006 Schwefelwasserstoff.
c. Bei Hg. HP. und S. stark abweichend.

	Niedernau, Württemberg.				Niederrossbach, Hessen.				Niederselters, Nassau.		Niederwyl, Schweiz, Aargau.			
	Römerq.		Stahl- oder Hausq.		Harbmühle.		Sauerbr.				Bad altes.		Bad neues.	
	Gmelin 1838.		Strecker 1862.		Jochheim 1855.				Fresenius 1863.		Bauhof 1828.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.00033	0.00033	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0091	0.0091	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.684	—	—	—	—	0.200	0.572	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052	0.052	—	—	—	—
	0.038	—	0.500	—	5.859	—	0.312	—	23.222	16.762	0.104	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036	—	—	—	—
10	—	—	0.088	—	—	—	0.573	—	—	2.061	—	—	—	—
	—	0.020	—	0.067	—	5.558	—	0.965	—	3.419	—	0.099	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0017	—	—	—	—
	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	0.0047	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.044	0.044	0.799	—	—	—	—	—	0.435	—	—	—	—	—
	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.310	0.291	1.577	1.064	1.594	1.574	0.260	0.240	—	0.283	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.027	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.002	—	—	—	—	—
	—	0.084	—	1.348	—	0.025	—	0.025	—	0.040	—	—	—	—
	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.264	—	7.073	—	0.085	12.518	20.289	0.344	—	0.197	—
	3.554	3.572	1.254	1.920	0.440	0.460	1.341	2.135	3.081	—	0.424	0.424	0.212	0.212
	14.934	—	10.570	—	7.405	—	8.073	—	4.438	—	2.200	—	1.199	—
	0.088	—	1.419	—	0.026	—	0.026	—	0.042	—	—	—	—	—
30	0.020	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.061	0.061	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.116	—	0.155	—	0.182	—	0.130	—	0.212	—	0.278	—	0.139	—
	—	0.105	—	0.311	—	0.365	—	0.261	—	0.425	—	0.395	—	0.161
	—	0.122	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.155	—	0.112
	—	5.740	—	4.077	—	0.074	—	2.652	—	—	—	0.731	—	0.413
	0.005	—	—	—	—	—	—	—	0.0018	—	—	—	—	—
40	—	9.174	—	6.628	—	0.377	—	4.352	—	0.298	—	1.546	—	0.849
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.199	19.200	16.362	16.363	15.506	15.506	10.715	10.715	44.35223	44.35183	3.350	3.350	1.747	1.747
		Brsch. HP.			10.5 °	JH.	11 °	JH.	12-12.6°	Brsch. Val. Hg.		MA. c		MA.

Ort		Nieratz, Württemberg.		Nierstein, Hessen.		Nocera-Umbra, Italien, Perugia.		Nördlingen, Bayern, Schwaben.	
Name der Quelle				**Sironabad.** b		**Acq. bianca.**		**Johannisbad.**	
Analytiker		Sigwart 1830.		Büchner 1827.		Morichini 1807.		Frickhinger (1844?).	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.446	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	1.024	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.016	—	2.909	1.332	—	—	0.133	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	0.086	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.015	—	1.497	—	—	—	0.126
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.034	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.038	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.020	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.041	—	1.752	1.494	—	—	0.318	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.030	0.261	0.421	—	—	—	0.099
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.007	—	0.072	—	—	—	0.199
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.016
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.497	0.247	—	0.328	—	—	0.160	0.363
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.405	0.373	0.171	—	0.524	0.640	1.338	1.232
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.926	—	1.944	—	2.534	—	4.170	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.007	—	0.076	—	0.057	—	0.210	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.017	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.128	—	—	—	0.100	—	0.124	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.257	—	—	—	—	—	0.249
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.191	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.353	—	—	—	0.578	—	1.558
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.400	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.738	—	1.154	—	1.500	—	2.628
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.237	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.159	0.159	—	—	—	—
						—	c 0.704		
		2.020	2.020	7.718	7.718	3.701	d 3.705	6.470	6.470
		10°	Hy.HP. a	10.6°	JH. HP.Hg.	11.25°	Schv.		e

a. Bei HP. sind krystallisirte Salze zu verstehen.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Kalkaluminat.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
e. Nach einer brieflichen Mittheilung des Magistrats.
f. Soll in den letzten Jahren sehr an Gehalt verloren haben.
g. Angegeben sind 4.147.
h. Schwefelsaure Thonerde.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
k. Doppeltkohlensaures Kali.

	Northeim, f Hannover.		Novelda, Spanien, Alicante.		Novosselja, Russland, Twer.		Nuolen, Schweiz, Schwyz.		Oberbrambach, Sachsen.					
	Schwefelq.								Eisensäuerling.		Säuerling.		Unterbrambach, Eisensäuerling.	
	Westrumb.		Lopez.		Richter.		Löwig.		Carl.		Lampadius.		Carl.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.967	—	g 0.415	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.026	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	0.651	0.828	0.542	1.422	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.245	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.386	—	—	—	0.499	—	0.173	—	0.267	—	0.857	—	1.678	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.948	—	—	—	0.178	—	0.048	—	—	—	0.813	—	1.592
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.295	—	—	—	0.237	—	0.162	—	0.203	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.064	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.035	—	0.275	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.155	—	—	—	1.193	0.596	—	—	0.318	—	0.325	0.325	3.325	—
	3.324	3.324	1.378	—	0.834	0.954	—	—	—	—	—	—	0.084	1.354
20	8.922	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	0.252	—	—	—	0.934
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	6.462	—	—	—	0.236	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.039	0.114	1.649	1.852	1.765	2.860	—	5.550
	—	—	0.201	1.671	0.128	—	0.606	0.606	1.141	1.141	—	—	2.193	0.837
	5.674	—	3.764	—	2.916	—	3.744	—	1.922	—	2.689	—	6.120	—
	—	—	—	—	0.040	—	0.100	—	1.051	—	—	—	0.983	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.065	—	0.434	—	0.521	—	0.060	—	0.195	—	—	—	0.048	—
	—	0.130	—	—	—	1.045	—	0.120	—	0.391	—	—	—	0.096
	—	—	—	0.828	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.264	—	0.262	—	1.044	—	1.432	—	0.748	—	0.637	—	1.576
	0.113	—	0.542	—	0.091	—	0.062	—	0.098	—	—	—	0.228	—
40	—	3.468	—	1.290	—	1.893	—	2.156	—	1.634	—	1.001	—	1.957
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	—	—	—
	—	0.512	—	0.220	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.794	0.794	0.325	0.325	—	—	0.215	0.215	—	—	—	—	—	—
			—	h 1.312			—	k 0.299	—	h 0.067			—	h 0.762
			—	c 0.271										
	24.051	24.051	7.601	7.601	6.222	6.221	5.244	i 5.251	6.641	6.641	5.636	5.636	14.659	14.658
		S. HP.	20°	Rb. 416	3.8°	S. HP.	12.5°	Brsch. MA.	9-10°	HP.	9-10.°	S.	10°	HP.

Ort		Oberhergern (Oberhörgern), Hessen.				Oberlahnstein,[b] Nassau.		Obermendig, Rheinprovinz.	
Name der Quelle		Quelle I.		Quelle II.				Siegfriedbrunnen.	
Analytiker		Jochheim.				Amburger.		Oker (1880?).	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.0023	0.0023
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.279
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	91.18	79.28	91.52	84.39	3.255	1.639	9.775	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.035	0.035
Chlormagnesium	$MgCl$	4.60	4.60	4.77	4.77	—	—	—	5.672
Chlorcalcium	$CaCl$	4.42	14.30	3.80	10.58	—	1.533	—	1.991
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	1.02	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.10	—	—	—	—	—	0.293
Eisen, metallisch	Fe	—	0.05	—	—	—	—	—	0.197
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.326	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	6.276	—	0.021	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	5.135	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.214	—	0.305
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.002
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	15.27	—	8.86	13.931	22.369	9.429	21.147
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	5.477	—	8.326	0.677
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	12.83	—	8.80	—	1.991	—	2.585	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.13	—	—	—	0.225	—	0.883	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.002	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	0.12	—	0.108	—	0.347	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.24	—	0.217	—	0.696
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.39	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.17	—	0.156	—	0.452
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		113.55	a 114.62	109.01	109.01	31.263	31.263	31.7313	d31.7483
		13.6 °	JH.HP.	13.6 °	JH. Hg.		Hg. HP. S.	12-13 °	c

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 1.06.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Nach brieflicher Mittheilung des Besitzers.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
e. Ob gleichbedeutend mit Erlenbad? Brief unbeantwortet.
f. Obladis, Schwefelbrunnen siehe Ladis.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Ab Kohlensäure 1.630.
i. Doppeltkohlensaures Kali.
k. Manganchlorür.

	Oberasbach, e Baden.		Oberselters, Nassau.		Oberwyl, Schweiz, Bern.		Obladis, Tirol, Ober-Innthal. **Sauerbrunnen.** f		Oelyves (Oelves), Siebenbürgen.		Oerebro, Südschweden.		Oeynhausen, Westphalen. **Bitterbrunnen, Trinkq.**	
	Salzer.		Mohr (1874?).		Moser 1829.		Hlasiwetz 1856.		Pataki.		Berzelius.		Finkener 1874.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.008	0.451	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—
	—	—	0.047	0.047	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	17.008	9.502	23.240	17.179	—	—	0.061	—	2.08	—	—	—	120.62	114.07
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.111	—	—	2.294	0.105	—	—	—	—	—	—	—	32.44	27.07
	0.281	7.533	—	2.734	0.203	0.325	—	0.058	—	1.973	—	—	0.32	12.81
	—	—	—	0.0072	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.0012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.056	—	—
	—	—	0.518	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—
	—	6.900	—	0.369	—	—	0.355	0.367	—	—	—	—	—	—
	—	0.140	—	—	—	0.040	3.772	3.772	135.41	132.671	—	—	—	6.79
20	6.768	—	—	—	0.279	—	1.558	—	—	—	—	—	7.70	—
	—	—	0.0083	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.060	—	0.262	—	0.076	—	—	—	0.030	—	—
	—	—	—	0.0055	—	—	—	—	—	—	—	0.005	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.870	—	—	—	—	—	—
	—	2.342	11.899	18.264	—	—	—	—	—	2.668	—	—	—	8.40
	—	—	3.093	—	—	0.099	—	—	5.55	8.469	—	—	—	—
	2.249	—	3.550	—	3.439	—	15.627	—	3.18	—	0.929	—	8.06	—
	—	—	0.063	—	0.276	—	0.080	—	—	—	0.192	—	—	—
30	—	—	0.0058	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.420	—	—	—	0.027	—	—	—	0.310	—	—	—
	—	—	—	0.843	—	—	—	0.054	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.592	—	—
	—	—	—	—	—	1.390	—	6.689	—	0.242	—	0.080	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.78	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.600	—	2.186	—	9.594	—	—	—	0.654	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.52	0.520	0.173	0.173	—	—
									—	g 2.606	i 0.156	i 0.247		
											—	k 0.034		
	26.417	26.417	42.8535	42.8549	4.302	4.302	21.480	21.480	147.52	149.149	1.888	1.887	169.14	169.14
	21.2 °	HP.		Brsch.	15 °	MA.	6.5 °	Brsch. Hg. L.	13.7 °	L. HP. S. h				Ksch. 1877.

Ort		Oeynhausen, Westphalen.							
Name der Quelle		Bülowbrunnen leichte Soole.		Bülowbrunnen schwere Soole.		Thermalsoole Bohrloch I.		Thermalsoole Bohrloch II.	
Analytiker		Finkener 1873.				Finkener.		Finkener 1877.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0001	0.0001	—	—	0.001	0.001	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.087	0.087	0.112	0.112	0.047	0.047	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.761	—	3.363	—	2.731	—	2.037
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	358.909	338.969	826.887	783.892	350.135	309.024	303.219	263.818
Chlorlithium	$LiCl$	0.002	0.002	0.005	0.005	0.044	0.044	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	3.279	—	—	—	0.457	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	17.605	—	42.114	—	36.977	—	36.395
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.029	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.058	—	3.929	—	3.191	—	2.380	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	16.655	13.910	—	29.087	14.790	48.830	—	34.139
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	11.553	14.961	26.474	30.619	16.392	16.392	16.575	17.153
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	30.328	—	30.596	—	31.897	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.419	—	0.943	—	0.545	—	0.453
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	28.319	—	24.251	—	16.416	—	14.001
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.637	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	22.856	—	22.562	—	15.609	—	13.476	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.441	—	0.993	—	0.574	—	0.477	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.0025	0.0025	0.0012	0.0012	0.0018	0.0018	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.068	—	0.075	—	0.177	—	0.199	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.136	—	0.150	—	0.355	—	0.399
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.011	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.097	—	0.108	—	0.225	—	0.284
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		416.2686	416.2686	914.6452	914.6452	431.6188	431.6178	368.680	368.679
			a Ksch. 1877.		a Ksch. 1877.	33.75°	a	26.75°	a

a. Nach brieflicher Mittheilung der königl. Badeverwaltung.
b. Ab Kohlensäure 0.190.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0.314.
e. Ab Kohlensäure 1.488.

	Oeynhausen, Westphalen.		Ofen und Pest (Budapest), Ungarn.											
	Thermalsoole Bohrloch III.		**Arpad-Q.**		**Blocksbad.**		**Bruckbad.**		**Dextq. (?)**		**Elisabeth-Salzbad Badeq.**		**Trinkq.**	
	Finkener 1877.		Ritter.		Molnár 1849.		Molnár. ?		v. Hauer 1879.		Redtenbacher 1853.		Nendtwich 1853. (Redtenbacher?)	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.091	0.091	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.917	—	0.163	—	—	—	—	—	1.052	—	1.197	—	1.369
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	296.272	260.580	15.820	3.627	2.979	—	0.138	—	27.330	13.726	8.035	0.813	18.300	0.666
	—	—	—	—	0.031	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—
10	3.977	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	37.078	—	10.942	—	2.638	—	0.131	—	12.122	—	5.473	—	13.112
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.404	—	0.151	—	—	—	—	—	0.391	—	2.086
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.240	—	0.191	—	0.620	0.620	2.622	2.622	1.230	—	1.399	—	1.600	—
	—	30.201	187.701	186.632	2.990	2.742	0.012	0.173	162.279	168.579	64.133	68.947	141.800	152.286
	14.011	19.039	179.679	180.655	1.791	1.943	1.253	1.079	182.610	182.610	26.533	26.533	83.495	83.495
20	33.330	—	—	—	—	—	—	—	5.073	—	3.517	—	8.792	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.511	—	0.076	—	0.073	—	0.010	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	13.451	—	16.419	—	3.831	—	—	—	9.876	—	4.058	—	10.571
	—	—	1.041	—	0.162	—	2.382	2.571	—	—	—	—	—	—
	12.845	—	14.206	—	9.162	—	7.028	—	10.366	—	3.381	—	7.713	—
	0.538	—	0.080	—	0.077	—	0.011	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.0083	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.375	0.375	0.042	0.042	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.180	—	0.145	—	0.104	—	1.734	—	0.380	—	0.050	—	0.400	—
	—	0.361	—	0.291	—	0.209	—	—	—	0.762	—	0.100	—	0.802
	—	—	—	—	—	—	—	3.310	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	2.232	—	1.091	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.155	—	0.058	—	0.0067	—	—	—	0.150	—	0.800	—
40	—	0.256	—	—	—	3.504	—	4.177	—	0.542	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.106	0.106	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—
							—	c 0.022						
	363.393	363.394	399.109	399.300	18.455	18.455	15.2420	15.241	389.268	389.269	107.198	107.512	262.900	264.387
	26.25 °	a		HP. b	45 °	L. Hg.	42.5 °	HP.		A. Ph. 1879.	15 °	L.Hg. d	9 °	HP. Brsch.

Ort		Ofen und Pest (Budapest), Ungarn.							
Name der Quelle		Franz-Deák-Q. a.		Franz-Josefs-Q.		Heinrichs-Q. a		Hildegarde-Q. a	
Analytiker		v. Hauer 1878.		v. Bernát 1876.		v. Hauer 1878.		v. Hauer 1878.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	2.431	—	0.056	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	25.340	18.623	21.636	9.786	16.876	3.537	11.061	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.467	—	11.033	—	12.652	—	10.493
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.135	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.840	—	0.065	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	206.869	182.374	216.830	219.720	227.934	175.376	118.746	97.563
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	150.987	173.646	270.045	270.045	55.499	99.914	36.983	54.884
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	2.784	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.074	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	29.861	—	11.897	—	72.439	—	36.232
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	24.170	—	—	—	47.376	—	19.094	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.800	—	11.375	—	16.425	—	23.321	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.078	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	1.850	—	0.104	—	0.079	—	0.139	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	3.712	—	0.209	—	0.158	—	0.279
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	3.772
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.052	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.642	—	0.014	—	0.112	—	6.122
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		417.756	417.756	522.969	522.969	364.189	364.188	209.344	209.345
		12.5 °	Brsch.		Brsch. Ksch. 76.	12.5 °	Brsch.	12.5 °	Brsch.

a. Eine der sechs „Mattoni's Königs-Bitterquellen".
b. Nach der Etikette der Flaschen.
c. Schwefelsaure Thonerde.

Ofen und Pest (Budapest,) Ungarn.

	Hungaria-Q.		Janos Nr. ?		Hunyady, Janos Nr. 12.		Laszlo.		Mátyas. a		Kaiserbad. ?		Amazonenq.	
	Plósz und Ballo 1878.		Bunsen 1876.		Fresenius 1878.		Ballo.		v. Hauer 1878.		Molnar 1849.		Pohl 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.0017	0.0017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.032	—	1.137	—	1.362	—	—	—	1.050	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.014	0.014
	3.101	—	17.048	9.603	14.241	1.985	19.051	3.495	9.819	—	1.116	—	—	—
	0.023	0.023	—	—	—	—	—	—	—	—	0.390	0.390	0.582	0.582
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.774	—	—	—
	—	2.887	—	6.137	—	10.781	—	13.289	—	9.315	—	1.099	—	—
	—	—	—	0.224	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.044	—	—	—	—	—	0.365	—	—	—	0.060	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.728	0.728	1.206	—	1.329	—	1.592	—	0.255	0.255	1.239	—	0.088	0.088
	1.589	—	231.913	226.492	196.621	199.119	211.052	222.958	164.772	168.612	—	0.089	1.222	—
	2.918	4.260	217.922	223.500	194.942	194.942	261.617	261.617	101.417	101.417	0.784	1.762	0.306	1.307
20	—	—	—	—	1.379	—	10.183	—	4.705	—	0.257	—	—	—
	—	—	0.259	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.006	—	0.027	—	0.025	—	1.147	—	0.037	—	0.005
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.026	—	15.019	—	12.813	—	5.958	—	8.413	—	1.295	—	0.900
	1.549	0.117	5.950	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.707	0.640
	6.545	—	7.967	—	12.537	—	6.470	—	8.866	—	6.158	—	3.584	—
	—	—	0.006	—	0.028	—	0.026	—	1.207	—	0.038	—	0.005	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.173	0.173	0.027	0.027
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.260	—	0.106	—	0.112	—	0.584	—	0.052	—	0.017	—	0.161	—
	—	0.522	—	0.213	—	0.225	—	1.172	—	0.104	—	0.034	—	0.323
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.089	—	—	—	—	—	—	—	0.683	—	1.947	—	1.394
	0.017	—	—	—	—	—	0.140	—	—	—	0.023	—	0.008	—
40	—	2.034	—	0.151	—	0.160	—	0.474	—	1.146	—	3.022	—	2.398
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.538	0.538	0.624	0.624
													—	c 0.027
	16.7497	16.7497	482.377	482.377	421.189	421.189	510.715	510.715	291.093	291.092	11.507	11.506	8.328	8.329
	30 °	Brsch. Ksch.Sl.		Brsch.	10.6 °	Fresenius.		b	12.5 °	Brsch.	61.3 °	L. Hg. HP.	28 °	Hg.

Ort		Ofen und Pest (Budapest), Ungarn.							
Name der Quelle		Kaiserbad, Heil- od. Trinkq.		Kaiserbad, Wäscherq.		Margarethen-Inselbad, Artesische Q.		Rákóczy-Q.	
Analytiker		Pohl 1859.		Siegmund 1839.		Than.		Vohl 1878.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.0007	0.0007	0.006	0.006
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.0005	0.0005	0.079	0.079
Schwefelwasserstoff	HS	0.0023	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.0054	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.835
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.379	—	0.690	—	2.018	—	25.417	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.158	0.158	—	—	0.009	0.009	1.535	1.535
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	2.199	—	0.655	—	1.908	—	23.072
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.008	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.046	—	—	—	—	—	0.336
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.967	0.967	0.976	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.734	2.166	2.695	0.850	0.376	—	214.389	243.964
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.480	—	0.782	0.876	1.186	253.448	253.448
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	70.796	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.009	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.640
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.018	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	25.095
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	2.173	4.996	3.317	3.867	—	2.257	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.512	—	0.834	—	1.056	0.723	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.154	—	6.018	—	5.486	—	1.619	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.674	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.019	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.017	0.017	—	—	—	—	0.412	0.412
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.337	—	0.937	—	0.299	—	0.561	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.675	—	1.880	—	0.601	—	1.126
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.505	—	2.010	—	1.170	—	18.133
Thonerde	Al_2O_3	0.0175	—	0.221	—	—	—	0.129	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.236	—	3.930	—	2.268	—	1.360
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.001	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—
				—	a 0.738	b 0.046	b0.046		
		12.5238	12.5244	14.712	14.712	11.1622	11.1622	570.041	570.041
		57 °	Hg.	63.75 °	L.	43.7°	HP. Brsch.		Brsch.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Schwefelkohlenstoff.
c. Eine der sechs „Mattoni's Königs-Bitterquellen".
d. „Chem. Centralblatt 1846."

	Ofen und Pest (Budapest), Ungarn.								Offenau, Württemberg.		Offenstein (Offstein), Hessen.			
	Raizenbad.		**Stephans-Q.** c		**Szechényi-Q.** c		**Victoria-Q.**		**Soolen-Trinkq.**		**Eisenq. II.**		**Schwefelq. I.**	
	Than (?).		v. Hauer 1878.				Ballo 1878.		Riecker.		Jochheim.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.146	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.308
	—	—	—	—	—	—	—	2.522	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.995	—	25.669	19.670	9.641	0.357	21.289	5.493	32.427	25.547	—	—	—	—
	0.006	0.006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.357	—	2.740	—
	—	2.792	—	5.692	—	8.807	—	12.400	—	6.527	—	0.417	—	3.202
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.039	—	—	—	—	—	0.568	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.075	0.075	—	—	—	—	2.947	—	—	—	—	—	—	—
	1.150	—	234.692	148.338	128.929	107.242	205.209	217.156	4.810	8.777	—	—	—	—
	2.832	3.801	104.798	177.773	81.395	99.722	307.321	307.321	3.277	3.277	1.863	1.765	2.248	2.660
20	—	—	—	—	—	—	9.139	—	5.035	—	—	—	0.466	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0027	—	—	—	—	—	—	—	1.381	—	0.123	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.595	—	98.657	—	34.818	—	6.622	—	2.614	—	—	—	—
	1.478	0.444	77.839	—	19.548	—	—	—	—	—	0.691	1.277	—	3.253
	7.884	—	7.390	—	11.433	—	6.422	—	3.142	—	5.969	—	5.640	—
	0.0028	—	—	—	—	—	—	—	1.454	—	0.130	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.025	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.190	—	0.106	—	—	—	0.421	—	0.831	—	0.964	—	0.104	—
	—	0.381	—	0.213	—	—	—	0.845	—	1.667	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.840	—	0.199
	—	1.656	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.235	—	0.435
	0.015	—	—	—	—	—	0.218	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.836	—	0.152	—	—	—	0.039	—	1.186	—	3.317	—	1.210
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078
	0.010	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	16.6628	16.6627	450.494	450.495	250.946	250.946	552.966	552.966	50.976.	50.976	9.974	9.974	11.344	11.345
	42.5 °	HP.	12.5 °	Brsch.	12.5 °	Brsch.		Brsch.	12.5 °	d	10 °	JH. HP.	10 °	JH. HP.

Ort		Oftringen, Schweiz, Aargau.		Ohmenhausen, Württemberg, Reutlingen.		Okarben (Grosskarben), Hessen.		Oldesloe, Holstein.	
Name der Quelle		**Lauterbach-bad.**				**Leonhardi-Q. (Selzerwasser).**		**Soole.**	
Analytiker		Bauhof 1816.		Knaus.		Fresenius.		Pfaff.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	0.0017	0.0017	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.174	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.400	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	0.279	0.807	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.059	0.059	—	—
Chlornatrium	NaCl	—	—	0.312	—	12.650	—	305.12	301.29
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	0.021	0.021	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	2.77	2.47
Chlorcalcium	CaCl	0.372	0.372	—	0.296	—	11.578	0.88	4.87
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	0.040	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	0.0004	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.001	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.616	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.341	—	0.38
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.43	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.047	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	0.0005	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.125	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.021	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.627	0.068	0.813	16.715	—	4.91
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	2.439	2.139	4.123	3.760	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.860	—	0.825	—	18.518	—	4.72	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.132	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.022	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.0066	0.0066	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.186	—	0.078	—	0.135	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.157	—	0.271	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.355	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.554	—	0.171	—	1.356	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.0004	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.137	—	0.832	—	2.322	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	0.092	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		2.418	2.418	4.455	4.455	37.4363	37.4378	313.92	313.92
			MA.	8.7 °	HP.		Brsch.		HP.

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Natronaluminat.

	Olette, Frankreich, Pyrénées-orient.								Olmütz, Mähren.		Oloneschti, Rumänien.		St. Omobono, Italien, Bergamo.	
	St. André.		Buvette Nr. 4.		Cascade.		St. Louis.							
	Bouis 1852.						Bouis 1837.		Schrötter.		(Siller?).		Ferrario 1840.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	?1.296	?1.061	? 2.178	—	0.504	—
	0.283	0.283	0.120	0.028	0.301	0.301	—	—	—	0.432	—	? 4.997	—	1.156
5	—	—	—	0.085	—	—	—	—	—	0.099	—	—	—	—
	—	0.130	—	—	—	0.149	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.316	—	0.330	—	0.320	—	0.360	—	0.194	—	65.407	57.916	6.721	3.139
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.036	—	—	—	0.041	—	—	—	0.157	11.840	11.840	—	—
	—	0.161	—	—	—	0.145	—	—	—	—	14.879	14.879	—	3.397
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.252	—	—	—	0.274	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.672	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.152	—	0.111	—	0.174	—	0.130	0.130	—	—	—	—	—	—
	0.526	—	0.662	—	0.478	—	0.887	—	0.415	—	—	—	2.029	3.238
	—	0.169	—	—	—	0.044	—	0.066	—	0.351	—	—	4.703	4.703
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.715	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.253	—	—	—	0.320	—	—	—	—	—	—	—	0.916
	1.666	—	1.180	—	1.623	—	0.255	—	0.199	—	—	—	—	—
	0.960	—	—	—	1.344	—	0.085	0.014	2.842	2.261	—	—	—	—
	0.208	—	0.357	—	0.188	—	0.489	—	0.198	—	—	—	1.535	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.430	—	1.000	—	1.640	—	0.780	—	0.021	—	—	—	0.450	—
	—	2.164	—	2.006	—	2.091	—	1.363	—	0.042	—	—	—	0.903
	—	—	—	—	—	—	—	0.192	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.073	—	—	—	0.099	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.300	—	—	—	0.300	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.765	—	0.854	—	1.991	—	0.497	—	0.638	—	—	—	0.938
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.124	—	—	—	0.267
	0.340	0.340	0.220	0.220	0.360	0.360	0.100	0.100	0.065	0.065	—	—	0.950	0.950
	—	a 0.579	—	b 0.605	—	a0.986	—	b0.650						
			—	c 0.116										
			—	d 0.042										
	5.881	5.880	4.280	4.281	6.428	6.428	3.386	3.385	5.230	5.230	94.304	94.304	19.607	19.607
		Jo. L. Laz.		Jo	78°	Jo. L. Laz.		Jo		Hg.	11.2 °	HP.	15.5°	Schv.

	Ort		Oni, Russland, Kaukasus.		Ontaneda y Alceda, Spanien, Santander.		Oppenau, Baden.		Oppenheim, Hessen.	
	Name der Quelle				**Manantial de Alceda.**		**Traubenwirthshaus.**			
	Analytiker		Struve.		S. Ruiz 1861.		Bunsen.		Winkler.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.054	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.124	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	2.919	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	1.280	—	16.765	5.549	0.653	—	b80.000	79.424
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.045	0.045	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	5.919	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.214	—	15.332	—	0.527	b10.000	10.000
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.064	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.042	—	0.037	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.359
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.248
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	3.411	—	0.617	0.617	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	10.267	2.424	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	4.439	11.922	—	1.917	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	15.810	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.074	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.180	—	0.220	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.007	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	39.070	40.715	—	2.939	7.003	9.913	—	0.740
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.851	5.851	—	—	2.874	0.830	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.245	—	3.164	—	5.759	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.189	—	0.232	—	0.709	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.007	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.015	0.015	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.151	—	0.201	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.302	—	0.403	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	2.982	—	—	—	1.973	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.016	—	0.014	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	4.684	—	0.314	—	3.350	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	0.028	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			55.446	55.446	49.918	49.918	19.918	19.918	90.709	c90.711
			11.2°	HP.	32.8°	Schv.	11.7°	Bu.	15.6-21°	a JH.

a. Nach brieff. Mittheilung des Besitzers.
b. Richtiger wohl nur 8.000 und 1.000.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.062.
d. Lithion, Strontian, Mangan, Thonerde, Ammoniak, Borsäure und Quellsäure.
e. Ab Kohlensäure 0.420.
f. Ab Kohlensäure 1.676.
g. Ab Wasserstoff 0.09

	Orb, Bayern, Unterfranken.				Orel, Russland, Orel.								Orense, Spanien, Orense.	
	Ludwigsq.		Philippsq.		Bitterwasser, schwaches.		starkes.		Glaubersalzwasser Nr. I.		Nr. II.		Aguas de las Burgas.	
	Rummel.		Scherer 1855.		Giese und Schumlänsky.								Casares.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.001	0.001	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	0.005	0.168	0.168	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.141	—	3.837	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	284.435	250.024	179.616	160.005	13.021	11.463	21.484	17.091	2.726	0.677	10.109	1.081	1.65	1.12
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	11.695	—	9.809	7.147	2.604	—	4.557	—	—	—	—	—	—	—
	—	44.715	—	18.859	—	3.993	—	7.381	—	1.945	—	8.565	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.425	—	1.697	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.33
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.502	—	4.483	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.517	—	—	—	0.522	—	0.320	3.294	4.309	14.323	20.492	—	—
	1.320	16.105	2.196	5.562	9.765	13.057	15.625	21.386	2.059	2.059	4.791	4.791	—	—
20	22.710	—	0.529	—	4.232	—	6.836	—	0.972	—	5.909	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.794	—	0.243	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	35.792	—	25.049	—	1.447	—	5.298	—	1.557	—	5.066	3.11	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	34.005	—	23.921	—	0.703	—	2.344	—	1.496	—	4.863	—	—	—
	0.836	—	0.256	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.170	—	0.044	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.57	—
	—	0.341	—	0.088	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.15
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.163	—	0.651	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.243	—	0.064	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.82
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.325	0.325	0.163	0.163	0.325	0.325	0.488	0.488	—	—
	d 0.366	d 0.366	d 5.054	d 5.054										
	358.0495	358.0485	226.0765	226.0765	30.813	e 31.232	51.660	f 53.336	10.872	10.872	40.483	40.483	6.33	g 6.42
	15.5°	L.	15.5°	L. Hg.		HP. S.		HP. S.		HP.		HP.	66.5°	Rb. 331.

Ort		Orezza, Frankreich, Corsica.		Oroslauer Bad, Kroatien.		Osasco, Schweiz, Tessin.		Osnabrück, Hannover.	
Name der Quelle		**Sottana.**						**Goslings Eisenwasser.**	
Analytiker		Poggiale 1853.		Baumbach.		Ferrario 1843.		Kemper 1860.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.140	—	0.329	—	2.008	—	110.000	99.997
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	3.314	0.775	2.122	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.105	—	4.872	—	11.970
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.107	—	0.169	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.564	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.435	—	—	—	—	11.486
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.185	—	1.368	1.721	8.658	7.598	—	2.682
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	14.271	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.149	—	0.017	—	1.343	—	0.259
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.081	—	0.786	—	1.360	—	0.480
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.929	1.128	0.723	0.347	2.138	6.692	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.892	—	2.472	—	6.325	—	0.430	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.765	—	0.018	—	1.414	—	0.273	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.040	—	0.039	—	0.500	—	0.091	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.080	—	0.078	—	1.003	—	0.183
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.458	—	0.909	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.060	—	0.065	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	6.218	—	1.318	—	0.714	—	0.130
Sauerstoff	O	—	0.161	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	1.250	1 250	—	—
		—	a 0.064						
		12.011	12.010	5.449	5.450	25.607	25.607	127.187	127.187
		11°	Je. Schr. HP.	54.4°	HP.		M. A.	14.4°	Hg.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.

	Osterfingen, Schweiz, Schaffhausen.		Osthofen, Hessen.		Otteleuebad, Schweiz, Bern.		Ottensen, Holstein.		Paderborn (Inselbad), Westphalen.					
			Schwefelquelle (5 Quellen).						Badequelle.		Marienquelle.		Ottilienq. (Inselquelle).	
	Laffon.		Jochheim.		v. Fellenberg 1839.		Schmeiser.		Carius.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.111	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	0.234	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.024	—	—	0.134	0.295	—	0.107	0.020	0.292
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.533	—	—	—	0.039	—	0.781	—	7.685	2.994	0.612	—	7.709	3.258
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0009	0.0009
10	—	—	0.039	—	—	—	—	—	0.409	—	0.094	—	0.413	—
	—	0.506	—	0.045	—	0.018	—	0.741	—	4.495	—	0.533	—	4.473
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0004
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.250	—	0.010	—	0.023
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—
	—	—	—	—	0.028	—	—	—	0.189	—	0.125	—	0.318	—
	0.596	—	—	—	0.115	—	2.083	0.497	—	0.217	—	—	—	0.230
	—	0.480	—	0.049	—	0.004	—	0.371	—	0.517	0.096	—	—	0.522
20	—	—	0.391	—	—	—	—	—	0.683	—	0.197	—	0.609	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0005	—
	—	0.030	—	—	—	0.090	—	0.939	—	0.042	—	0.393	—	0.043
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.059	—	0.0073
25	—	—	—	0.198	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.287	—	—	0.048	—	2.210	4.888	—	5.358	—	0.440	—	5.048
	1.216	0.704	—	—	0.362	0.358	0.396	—	—	—	—	0.230	—	—
	1.583	—	2.213	—	2.906	—	5.250	—	5.112	—	3.510	—	5.162	—
	0.032	—	—	—	0.094	—	0.988	—	0.044	—	0.480	—	0.045	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	—	0.0077	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017	0.002	0.002
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.422	—	0.013	—	0.096	—	—	—	0.176	—	0.142	—	0.172	—
	—	0.847	—	—	—	0.181	—	—	—	0.353	—	0.285	—	0.345
	—	—	—	0.025	—	0.011	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.360	—	0.806	—	1.116	—	1.667	—	—	—	1.177	—	—
	—	—	—	—	0.012	—	0.065	—	0.096	—	0.004	—	0.009	—
40	—	1.169	—	1.352	—	1.858	—	2.452	—	0.004	—	2.026	—	0.223
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.059	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.070	0.070	0.091	0.091	—	—	—	—	—	—
					—	a 0.041	—	a 0.217						
	4.382	4.383	2.767	2.768	3.770	3.771	11.864	11.863	14.526	14.525	5.339	b 5.342	14.4681	14.4676
	11 °	MA. HP.	11.2 °	HP.JH.	8.1 °	MA.		Hg.	18.1 °	HP.Hf.	10-12.5°	HP.	18.1 °	HP.Hf. Val.

	Ort		Paipa, Neugranada, Bajaca.		Palazzo al Piano, Toscana, Val d'Elsa,		Paljustrowo, Russland, Petersburg.			
	Name der Quelle						Quelle I.		Quelle II.	
	Analytiker		Boussingault 1830.		Giulj.		Casselmann 1872.			
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	1.216	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	1.852	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	0.865	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	88.53	87.64	2.776	—	0.0546	—	0.0295	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	1.288	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.85	—	4.138	—	—	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.0340	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.1305	—	0.0509
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	253.70	253.70	—	—	0.2355	—	0.0852	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	5.990	7.618	0.0317	—	0.0814	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	3.298	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.909	—	0.2660	—	0.1916
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.0265	—	0.0027
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.377	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	5.38	6.53	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.1141	0.1477	0.0261	0.1126
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.11	—	19.753	—	0.2146	—	0.1739	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.957	—	0.6528	—	0.3472	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.0277	—	0.0426	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.7180	b0.4952	0.1870	b0.0601
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.2628	—	0.1053
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.1752	—	0.1420
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	6.278	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	12.598	—	0.4823	—	0.2613
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.0298	—	0.0145
	Wasser	$HO.$	—	—	—	0.644	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
									—	d0.0318
			348.72	348.72	35.278	35.279	2.0490	c2.0498	0.9729	0.9728
				I.Hydr. 343.	16.2 °	S.		a		a

a. Pharm. Zeitg. für Russland 1872.
b. Lösliche Kieselsäure.
c. Ab Wasserstoff 0.0009.
d. Manganchlorür.
e. Ab Wasserstoff 0.0010.
f. Phosphorsäure.
g. Ab Wasserstoff 0.0012.

	Paljustrowo, Russland, Petersburg.				Pandraux, Frankreich, Haute-Loire.		Panticosa, Spanien, Huesca.							
	Quelle III.		Quelle IV.				Estomago.		Herpes.		Hidago.		Laguna (Ibon).	
	Casselmann 1872.				Arnaud.		Grande, Victoriano und Usera 1853.						Herrera y Ruiz 1845.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.045	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0610	—	0.0686	—	0.878	—	0.178	0.068	0.085	0.081	0.100	0.0 4	0.198	0.071
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	0.023	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.833	—	0.079	—	0.004	—	0.035	—	0.120
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.0380	—	0.0428	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0398	—	0.3092	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.1199	—	0.1272	—	0.170	0.490	0.373	0.123	0.390	0.050	0.400	0.072	0.452	0.160
	—	—	0.0531	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	0.615	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.1010	—	0.1780	—	0.346	—	—	—	—	—	—	—	0.214
	—	0.0274	—	0.0255	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.160	—	0.191	—	0.185	—	0.052
	0.2022	0.2097	—	—	—	0.785	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0651	0.0651	0.1467	0.2033	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.4029	—	0.2416	—	6.866	—	0.102	—	0.005	—	0.045	—	0.156	—
	0.2200	—	1.0709	—	0.364	—	—	—	—	—	—	—	0.225	—
30	0.0288	—	0.0269	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.376	—	0.245	0.245	0.255	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.0810	—	1.6930	b1.4983	—	—	0.296	—	0.150	—	0.305	—	0.193	—
	—	0.1625	—	0.1832	—	—	—	0.594	—	0.301	—	0.612	—	0.387
	—	—	—	0.1973	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.5456	—	—	—	2.503	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.9898	—	0.7126	—	3.936	—	0.062	—	0.003	—	0.027	—	0.220
	—	0.0030	—	0.0790	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.024	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.256	0.256	0.110	0.110	0.165	0.165	—	—
							—	f0.163			—	f0.110		
	2.1809	e 2.1819	3.4280	g 3.4292	8.893	8.893	1.655	1.655	0.985	0.985	1.270	1.270	1.224	1.224
		a		a		HP.	31.2 °	Jo.	26.4 °	Jo.	27.5 °	Jo.	26.4 °	Rb. 344.

	Ort		Paracuellos de Giloca, Spanien. Zaragoza.		Parad, Ungarn. Heves.					
	Name der Quelle				Alaun- oder Hagimaser T.		Vitriolquellen Wasserspiegel.		Eisenquelle Nr. IV.	
	Analytiker		Moncin 1850.		Kletzinsky.				Meissner 1827.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	?	?	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	—	—	—	—	—	—	0.620	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	37.201	21.622	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	18.205	—	—	—	—	—	0.588
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	3.017
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	3.10	3.10	1.40	1.40	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	85.256	104.951	0.50	0.50	0.30	0.30	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	22.321	—	2.80	—	2.90	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	14.583	14.583	44.10	44.10	24.40	24.40	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	1.65	—	1.71	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	3.566	3.566
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	8.438	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	8.621	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_3(SiO_4)$	—	—	0.30	—	0.10	—	1.040	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.655
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	0.57	—	0.19	—	1.361
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.88	—	1.10	—	2.337
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	9.899
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.862
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					a 11.20	a 11.20	a 4.50	a 4.50		
			159.361	159.361	62.00	62.00	33.60	33.60	22.285	22.285
			12-16.2°	Rb. 156	11.2 °	L. HP.	11.2 °	L.	11 °	L. HP.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Angegeben sind 6.292 Schwefelwasserstoff.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.608.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.

	Parad, Ungarn, Heves.								Parchim, Mecklenburg.		St. Pardoux und La Trollière, Frankreich, Allier.			
	Eisenquelle Nr. V.		Schwefelquellen Nr. I.		Nr. II.		Weisser Schwefelsäuerling Nr. III.				St. Pardoux.		La Trollière.	
	Meissner 1827.								Krüger.		Henry.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.237	—	b 0.629	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.837	—	1.443	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.040	—	2.344	—	1.693	—	0.650	—	0.154	—	0.300	—	0.400	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	0.039	0.253	—	—	—	—	—
	—	0.740	—	2.224	—	1.606	—	0.570	—	0.247	—	0.285	—	0.379
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.163	—	—	—	—	—	—	—	0.128	—	—	—	—
	—	0.097	—	—	—	—	—	—	—	0.084	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.200	—	4.947	—	3.255	1.495	1.040	—	—	—	0.100	—	0.180	0.135
	—	—	—	4.180	—	1.487	—	0.879	0.164	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	0.196	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.778	—	—	—	—	—	—	—	0.426	—	0.048	—	0.048
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—
	2.575	10.353	9.580	9.825	6.816	5.853	6.439	6.789	—	—	0.254	—	0.240	0.033
	3.368	3.368	4.503	0.041	1.586	—	0.991	—	—	0.516	—	—	—	—
	9.403	—	8.437	—	8.064	—	7.488	—	0.955	—	1.144	—	1.043	—
	9.517	—	—	—	—	—	—	—	0.688	—	0.050	—	0.050	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.910	—	1.041	—	0.911	—	0.650	—	0.260	—	0.367	—	0.314	—
	—	1.826	—	2.089	—	1.828	—	1.304	—	0.164	—	0.612	—	0.630
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.342	—	0.118	—	—
	—	3.283	—	2.159	—	2.325	—	2.625	—	0.165	—	0.245	—	0.216
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	6.417	—	8.080	—	6.583	—	5.053	—	0.607	—	0.876	—	0.786
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.655	—	0.333	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	0.040	0.150	0.150	0.150	0.150
	35.013	d 35.025	32.089	32.090	22.954	22.953	17.258	17.259	2.710	c 2.719	2.365	2.365	2.377	2.377
	10.6 °	L.	11 °	L.	11 °	L. HP.	8.1 °	L.	11.2 °	Hg.HP. S.	7 °	Jo.HP.		Jo.

Ort		St. Parize, Frankreich, Nièvre.		Paros, Griechenland, Insel.		Passugg, Schweiz, Graubünden.			
Name der Quelle						Neue Belvedraq.		Theophilq. (Sauerwasser).	
Analytiker		Hassenfratz.		Landerer.		Husemann 1878.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.0002	0.0002	0.001	0.001
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.106	0.106	0.0046	0.0046
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	7.437	6.901	0.176	—	2.216	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.998	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	1.675	—	0.164	—	2.100
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.0025
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.003	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.238	0.238	1.340	1.340
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.651	0.346	—	1.967	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.851	0.851	1.524	2.786	—	0.050	—	1.555
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	13.463	—	2.054	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0029	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.286	—	0.132
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.021	—	0.007
Schwefelsäure	SO_3	—	7.919	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	3.170	3.190	19.131	23.775
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	2.235	2.181	4.332	2.672
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	19.465	—	—	—	20.865	—	10.162	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.301	—	0.139	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.022	—	0.007	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.0015	0.0015	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.234	—	0.114	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.469	—	0.229
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	13.113	—	—	—	8.032	—	2.892
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.0011	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	11.896	—	—	—	12.954	—	4.706
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		33.779	33.779	12.013	12.013	27.6958	27.6957	39.4235	39.4231
			HP. S.		HP.	9.2 °	a	14 °	a

a. Nach „Rhaetische Bäder, Chur 1878".
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Nach „Chenu, Passy", Paris 1841 und „Prochnow, die schwefelsauren Eisenoxydul-Wässer", Muskau 1878.
d. Bei Joanne: Nr. III.
e. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Paterna dela Rivera.
f. Kieselsaure Magnesia.

	Passugg, Schweiz. Graubünden.		Passy, Frankreich, Passy.										Paterna, e Spanien, Andalusien.	
	Ulricusq. (Salzwasser).		Eau dépurée.		Alte Quelle Nr. I.		Alte Quelle Nr. II.		Neue Quelle. Nr. I.		Neue Quelle. Nr. II. d			
	Husemann 1878.		Henry (Barruel?) 1832.		Henry 1832.								Ayuda.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.054	0.054	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	?	?
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.163	0.163	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.194	—	7.27	—	1.929	—	3.086	—	3.586	—	3.384	—	—	—
	0.060	0.060	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	0.395	—	—	—	—	—	—	—	0.217	0.217
	—	7.671	—	6.90	—	2.291	—	2.928	—	3.402	—	3.210	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.081	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.568	1.568	2.82	2.82	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.862	—	—	8.83	—	2.343	2.160	5.908	1.603	5.958	0.019	4.127	—	—
	—	0.649	25.89	25.89	1.436	1.935	2.655	2.655	3.011	3.011	5.857	5.857	0.910	0.550
20	—	—	48.20	—	16.200	—	28.188	—	15.360	—	27.740	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.102	1.30	1.30	0.390	0.390	0.559	0.770	0.450	0.450	4.120	4.120	—	0.455
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	23.38	—	7.877	—	14.358	—	6.582	—	14.003	—	—
	53.789	64.747	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.769	5.077	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.130	0.504
	10.260	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.597	—
	0.107	—	—	—	—	—	0.224	—	—	—	—	—	0.479	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.067	0.067	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.099	0.099	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.190	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.260	—
	—	0.381	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.488
	—	0.118	—	16.36	—	5.515	—	10.129	—	4.607	—	9.803	—	—
	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.376	—	—	—	—	—	0.124	—	—	—	—	—	0.371
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			b 5.55	b 5.55					b 1.100	b 1.100	b 2.480	b 2.480	—	f 0.008
	81.261	81.261	91.03	91.03	20.350	20.351	36.872	36.872	25.110	25.110	43.600	43.600	2.593	2.593
	8.1 °	a		L.Hydr. 411	3.88 °	c	3.88 °	c	3.88 °	c	3.88 °	c	13.7 °	HP.

Ort		Paterna dela Rivera, Spanien, Andalusien.		a Paterno, Sicilien, Val di Demona.					
Name der Quelle		Fuen Santa.		Eisenquelle.		Eisen-säuerling.		Salzquelle.	
Analytiker		Mejias 1841.		Ferrara.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.17	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.390	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	60.76	32.407	0.244	—	10.310	0.090	21.970	8.871
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	26.898	—	—	—	9.695	—	10.227
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.186	—	—	—	1.767
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	1.483	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	15.907	—	—	12.659	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	52.00	52.000	—	—	—	7.194	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	32.98	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.421	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	10.438	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	4.612	31.097	—	16.806
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	7.826	7.826	9.094	1.419	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	4.130	—	12.586	—	13.277	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	4.239	—	0.443	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	? 7.73	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	15.510	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.448	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	b 0.407	—	0.903	—	0.678	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	4.856	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	0.424	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.090	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
				—	c 0.272	—	e 3.017		
				—	d 0.351				
		153.64	153.640	16.846	16.846	50.607	f 52.933	35.925	g 37.671
		19.4 *	Rb. 158.		HP.		HP.		

a. Die drei Analysen verdienen wenig Vertrauen.
b. Angegeben ist 4.0691!
c. Natronaluminat.
d. Kalkaluminat.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Ab Kohlensäure 2.326.
g. Ab Kohlensäure 1.746.
h. Ab Kohlensäure 0.390.
i. Nach „Melchior, Bad Pausa, Zeulenroda 1880".
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.034.

	Patradschik, Griechenland.		Pattenhof, Russland, Lievland.		Pausa, Königreich Sachsen.				Peiden, Schweiz, Graubünden.				Pejo, Italien, Trentino.	
					Gottes-geschenkq. (Alte Quelle).		Sophienq. (Neue Quelle).		Frauenq.		St. Luciusq.		Fonte a sinistra.	
	Landerer.				Stöckhardt 1844.				Capeller.		v. Planta-Reichenau 1862.		Cenedella 1846.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.747	—	—	—	0.118	—	0.426	0.426	—	—	—	—	—	—
	—	4.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	0.250	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.302	1.302	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	52.083	46.074	0.216	—	—	—	—	—	3.127	—	2.195	—	3.305	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	7.751	6.157	4.122	2.588	0.206	—	0.134	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.565	—	1.153	—	0.220	—	0.144	—	2.967	—	2·082	—	1.844
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.678	—	0.016	—	0.010	—	—	—	—	—	0.209
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.678
	—	—	—	—	—	1.082	—	0.707	—	—	—	—	—	0.465
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.671	0.671	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.923	7.721	9.496	11.153	0.544	—
	2.374	4.392	—	—	—	—	—	—	12.075	12.075	3.547	3.547	—	—
20	6.086	—	—	—	—	—	—	—	6.579	—	1.783	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.391	—	0.221	—	0.583
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	2.234	—	—	—	—	—	—	—	1.524	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.561	13.316	17.742
	—	—	1.622	3.691	0.021	0.297	0.199	0.376	—	—	—	—	0.829	0.829
	3.375	—	1.688	—	1.296	—	0.540	—	21.130	—	17.945	—	2.879	—
	—	—	—	—	3.091	—	2.020	—	0.412	—	0.233	—	1.942	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.195	—	0.195	—	0.130	—	—	—	0.207	—	0.159	—
	—	—	—	0.228	—	—	—	—	—	—	—	0.415	—	0.319
	—	—	—	0.154	—	0.372	—	0.248	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.021	—	0.020	—	9.428	—	6.661	—	0.189
	—	—	0.260	—	0.006	—	0.004	—	—	—	—	—	0.080	—
40	—	2.062	—	—	—	2.303	—	1.320	—	13.140	—	10.765	—	0.231
	—	—	—	—	—	0.309	—	0.202	—	—	—	—	—	—
	—	0.925	—	—	—	0.062	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.390	0.390	0.092	0.092	0.061	0.061	0.260	0.260	—	—	0.367	0.367
	73.416	73.416	9.795	h10.184	5.025	5.024	3.514	3.514	47.506	47.506	36.077	36.076	23 421	k 23.456
		HP.		S.		i		i	16 °	MA. S. Hg.	9 °	Hg.HP.	9.10 °	Schiv.

Ort		Pejo, Italien, Trentino.		Peissenberg (Heilbad Sulz), Oberbayern.		Pelaghe di Monte Rotondo, Toscana.		Pelago (Podere del Bagno), Toscana.	
Name der Quelle		?		**Sulzbrunnen.**					
Analytiker		Ragazzini 1843.		Vogel.		Giulj.		Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.058	—	—	—	0.305	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.133	—	—	—	0.700
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	0.384	—	0.130	—	4.306	0.320	0.694	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	0.045	0.883	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	0.364	—	0.123	—	2.801	—	0.658
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.757	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.350	—	0.130	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.110	0.612	0.255	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.374	—	—	—	0.453	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	4.197	3.405	0.553	0.287	—	5.113	2.946	2.492
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.590	3.590	0.297	0.181	0.749	—	1.058	1.058
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.968	—	1.595	—	3.636	—	2.998	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	2.553	—	—	—	0.477	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.680	—	0.130	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.364	—	0.261	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.970	—	0.558	—	—	—	0.834
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.682	—	1.211	—	—	—	2.098
Sauerstoff	O	—	0.216	—	0.030	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	0.161
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		14.722	14.722	2.893	2.894	9.825	9.825	8.001	8.001
			L.		HP. S.		S.	17.5 °	S. HP.

a. Natriumsulfhydrat.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure 0.750.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.061.

	Peleikiton, Griechenland, Morea.		S. Pellegrino, Italien, Bergamo.		Penaguila, Spanien, Alicante.		Penna, Italien, Teramo.		Pergine, Toscana.		Pernikarka, Böhmen, Prag.		La Perrière, Savoyen.	
			Sorg: antica.								**Bitterwasser.**			
	Landerer.		Ferrario 1839.		Lopez 1847.				Giulj.		Lerch 1853.		Socquet.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.220	0.220	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.16	1.16	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.705	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	65.94	65.94	2.499	—	1.194	—	9.327	0.999	—	—	1.630	—	20.741	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	18.46	14.67	—	0.209	—	0.047	1.886	4.583	—	—	—	—	—	—
	—	4.43	—	2.125	—	0.321	—	4.257	—	—	—	1.546	—	19.677
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.608	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.323	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.220	—	0.167	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.710	1.710	—	—
	—	—	0.336	—	—	—	—	—	—	—	—	1.911	10.480	33.611
	6.01	10.81	3.125	2.861	1.085	—	—	—	—	—	45.040	45.040	3.509	3.509
20	5.44	—	—	—	0.434	—	—	—	—	—	11.590	—	22.513	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.694	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	0.402
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.726	—	—
	—	—	—	3.296	—	—	—	10.683	5.895	5.895	—	—	—	2.175
	—	—	—	—	—	1.091	3.637	—	2.641	2.641	—	—	—	—
	—	—	8.597	—	—	—	5.526	—	2.998	—	3.038	—	4.082	—
	—	—	0.731	—	—	—	0.628	—	0.477	—	0.029	—	0.423	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.110	—	—	—	—	—	—	—	0.030	—	—	—
	—	—	—	0.221	—	—	—	—	—	—	—	0.060	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.271	—	—	—	—	—	1.166	—	5.174	—	0.923
	—	—	—	—	0.651	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	3.721	—	—	—	—	—	2.094	—	1.872	—	1.451
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.189	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.430	0.430	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					a 1.302	a 2.447								
					—	b 1.396								
	97.01	97.01	16.048	16.048	5.371	c 6.120	21.004	d 21.065	12.011	12.011	63.067	63.067	61.748	61.748
		HP.	27°	Schv.	17.5°	Rb. 419	22.5-30°	HP.	15°	HP. S.	10°	L. Hydr. 391	37.5°	HP.

Ort		Pertino, Italien, Romagna.		Pescille, Toscana.		St. Peter, Oesterreich, Kärnthen.		St. Peter, Schweiz, Graubünden.	
Name der Quelle				Aeq. del Bagnaccio.					
Analytiker		Giulj.		Giulj.		Burger.		v. Planta-Reichenau 1875.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.984
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.013	0.013
Chlornatrium	$NaCl$	9.717	0.983	2.654	—	0.521	—	5.862	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	3.137	0.178	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.620	—	2.726	—	0.494	—	4.809
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.0033
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.0133
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.719	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.150	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.388	0.538	—	—	0.408	—	22.857	25.377
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	1.198	0.841	—	—	2.145	2.145
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	1.759	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0038	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.909	—	0.453	—	0.437	—	0.277
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	9.822	21.925	—	3.405	0.123	—	—	3.936
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.230	—	0.534	1.155	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.998	—	9.184	—	12.226	—	17.045	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.957	—	0.477	—	2.514	—	0.292	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.023	0.023
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	—	—	1.627	—	0.378	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	1.007	—	0.758
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	2.148	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	2.195	—	3.483	—	4.925
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.0055	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	3.450	—	8.926	—	8.269
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.2o5	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		32.112	32.112	14.225	14.225	17.419	17.419	51.5503	51.5496
		15 °	HP.	15 °	S.		S. HP.	10 °	a

a. Nach „Rhaetische Bäder und Curorte, Chur 1878".

	Petersquellen, Russland, am Terek.		Petersthal, Baden.								Petriolo, Toscana. Val di Merse.		Pfäffers, Schweiz, St. Gallen.	
			Petersquelle (Stahltrinkq.).		Salzquelle (Laxierquelle).		Magnesine der Salzq.		Sophienquelle (Gasquelle).					
	Herrmann.		Bunsen 1854.						Bunsen 1854.		Giulj.		v. Planta-Reichenau 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0001	0.0001
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	0.0002
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.065	—	—	—
	0.506	0.506	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.442	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.810	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.783	2.060	0.335	—	0.428	—	25.412	12.974	0.161	—	10.040	—	0.4934	—
	—	—	0.043	0.043	0.020	0.020	0.022	0.022	0.104	0.104	—	—	0.0020	0.0020
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.685	—	0.158	—	0.328	—	11.153	—	0.078	—	9.525	—	0.4406
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0163
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0068
	—	—	—	0.128	—	0.063	—	0.033	—	0.060	—	—	—	0.0099
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.746	0.746	0.785	0.785	0.946	—	0.975	0.975	—	—	0.0746	0.0746
	6.148	6.074	7.902	2.435	8.525	1.646	55.905	34.613	6.721	2.035	3.484	3.183	0.3100	—
	—	0.063	—	4.273	—	5.475	23.687	42.011	—	3.630	3.737	3.737	—	0.2606
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.524	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0189	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0076	—
	—	—	—	0.438	—	0.428	—	0.409	—	0.418	—	0.909	—	0.0225
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.400	6.191	0.605	4.611	0.367	6.029	—	36.377	0.803	3.785	—	8.501	0.0905	0.7082
	0.067	—	4.558	—	5.840	—	19.546	—	3.872	—	—	—	0.8085	0.5307
	0.890	—	15.251	—	15.079	—	14.480	—	13.773	—	20.382	—	1.8812	—
	—	—	0.461	—	0.451	—	0.430	—	0.440	—	0.957	—	0.0237	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0038	0.0038
	—	—	0.052	0.052	0.025	0.025	0.040	0.040	0.024	0.024	—	—	0.0122	0.0122
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.088	—	0.904	—	0.885	—	0.850	—	0.892	—	—	—	0.1408	—
	—	0.177	—	1.814	—	1.776	—	1.706	—	1.790	—	—	—	0.2825
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	5.852	—	5.698	—	—	—	5.317	—	3.333	—	0.5090
	—	—	0.049	—	0.024	—	0.012	—	0.023	—	—	—	0.0038	—
40	—	0.126	—	10.356	—	10.155	—	1.182	—	9.573	—	7.990	—	0.9912
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.564	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	15.882	15.882	30.906	30.906	32.429	32.428	141.330	141.330	27.788	27.789	40.189	40.190	3.8713	3.8712
	90 °?	S.	10.5 °	Bu. Hg. Val.	9.7 °	Bu. HP. Val.	9.7 °	Hf.	8.9 °	Bu. L. Val.	45 °	S.	34-37 °	Val. Hf.

Ort		Pfaffnau, Schweiz, Luzern.		Piatigorsk, Russland, Stawropol.					
Name der Quelle				Alexanderq.		Alexander-Nikolaiq.		Grosser Durchbruch: Prowal bolschoï. Bass.	
Analytiker		Weibel 1851.		Schmidt 1871.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.063	—	0.044	—	0.048	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.144	—	0.101	—	0.110
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.980	—	0.966	—	0.919
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	16.720	2.214	16.720	2.593	14.617	1.815
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	13.032	—	12.683	—	11.459
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.137	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.145	—	1.129	—	1.074	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	11.495	8.724	10.713	8.652	8.739	7.425
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.328	3.459	0.889	3.409	1.188	3.040
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	19.781	—	18.650	—	16.260
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	3.340	—	2.688	—	1.975	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.000	—	16.919	—	16.465	—	14.877	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.390	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.108	—	0.608	—	0.598	—	0.550	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	1.220	—	1.200	—	1.104
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	0.206	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.068	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.048	—	1.030	—	0.968	—	0.910
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.039	—	0.034	—	0.024	—	0.025
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefligsaures Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.078	0.078	0.161	0.161	0.090	0.090
		3.498	3.498	50.696	50.696	49.407	49.407	43.158	43.157
			MA.	45.5 °	a	45.5 °	a	38 °	a

a. Nach „Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus" Riga, Kymmel 1875.

Piatigorsk, Russland. Stawropol.

	Grosser Durchbruch: Prowal bolschoï. See.		Elisabethq.		Jermolowq.		Kalmückenq.		Kalte Quelle.		Konstantinq.		Bitterq. zu Lysogorsk.	
	Schmidt 1871.						Neljubin.		Schmidt 1871.				Fritzsche.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.031	—	0.048	—	0.069	—	1.338	—	—	—	0.095	—	—	—
	—	0.071	—	0.110	—	0.158	—	3.069	—	—	—	0.218	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.945	—	0.942	—	1.010	—	—	—	0.942	—	0.942	—	19.18
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	15.084	1.564	16.254	2.549	16.841	2.422	19.391	2.629	16.117	6.492	16.839	3.239	101.88	86.83
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.055	5.673	—	—	—	—	—	—
	—	12.123	—	12.300	—	12.927	—	9.338	—	8.428	—	12.200	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.104	—	1.101	—	1.180	—	—	—	1.101	—	1.101	—	22.41	—
	9.093	7.570	9.775	8.532	10.451	8.708	10.065	—	9.977	8.484	10.269	8.391	32.66	23.76
	1.168	3.215	1.495	3.306	1.153	3.439	—	8.417	1.353	3.375	1.053	3.403	30.57	53.54
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.113	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	17.428	—	17.259	—	18.587	—	23.699	—	12.510	—	17.544	—	26.81
	2.184	—	1.932	—	2.438	—	16.555	—	2.159	—	2.507	—	24.50	—
	15.739	—	15.968	—	16.783	—	12.123	—	10.941	—	15.839	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.119	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.571	—	0.585	—	0.595	—	1.042	—	0.582	—	0.604	—	0.78	—
	—	1.146	—	1.174	—	1.194	—	2.091	—	1.167	—	1.212	—	1.57
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.896	—	0.960	—	1.028	—	4.950	—	0.832	—	1.108	—	1.11
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.016	—	0.025	—	0.037	—	0.709	—	—	—	0.050	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.086	0.080	—	—	—	—	—	—
	0.081	0.081	0.090	0.090	0.078	0.078	—	—	—	—	0.064	0.064	—	—
	45.055	45.055	47.248	47.247	49.588	49.588	60.774	60.774	42.230	42.230	48.371	48.371	212.80	212.80
	36.7 °	a	30.6 °	a	44 °	a		S.	28.5 °	a	42.2 °	a		HP.

Ort		Piatigorsk, Russland, Stawropol.							
Name der Quelle		Michaelquelle äussere.		Michaelquelle innere.		Nikolaiq.		Sabenewq.	
Analytiker		Schmidt 1871.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.055	—	0.083	—	0.055	—	0.083	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.126	—	0.190	—	0.126	—	0.190
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.942	—	0.984	—	0.967	—	0.957
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	16.836	2.569	16.839	2.270	16.720	5.638	16.486	2.481
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	12.833	—	13.088	—	9.793	—	12.572
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.101	—	1.150	—	1.130	—	1.118	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	10.689	8.712	10.261	8.649	10.407	8.523	10.548	8.734
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.942	3.374	1.266	3.421	1.050	3.422	1.084	3.387
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	18.728	—	18.569	—	14.530	—	18.069
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.594	—	2.299	—	2.530	—	2.457	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	16.660	—	16.992	—	12.714	—	16.322	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.584	—	0.599	—	0.590	—	0.595	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.172	—	1.202	—	1.184	—	1.194
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.976	—	1.072	—	0.984	—	1.066
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.029	—	0.044	—	0.029	—	0.044
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefligsaures Natron	$NaO.SO_2$	0.180	0.180	0.071	0.071	0.078	0.078	0.091	0.091
		49.641	49.641	49.560	49.560	45.274	45.274	48.784	48.785
		29.2 °	a	39.4 °	a	43.5 °	a	42 °	a

a. Nach „Lange, die Mineralwässer des Kaukasus, Riga, Kymmel 1875."

b. Natürliches Tambucan-See-Salz s. S. 152. Anm. — Künstliches Salz besteht aus Chlorkalium 0.565, Chlornatrium 30.875, Chlorcalcium 3.752, schwefelsaures Natron 28.914, schwefels. Magnesia 34.992, Kiesels. Natron 0.461, Doppeltkohlens. Natron 0.813, Kohlensäure 0.328.

	Piatigorsk, Russland, Stawropol.										Pietrapola, Frankreich, Corsica.		Pillo, Toscana, Val d'Elsa.	
	Tambucan-See.		Warme schwefelige Quelle rein.		Warme schwefelige Quelle mit Tambucan-See-Salz 1:450.		Warwaziewquelle heisse.		Warwaziewquelle warme.					
	Schmidt 1871.								Fritzsche.		Henry.		Giulj.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025	0.025	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.005	—	0.005	—	0.098	—	0.075	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.011	—	0.011	—	0.224	0.050	0.223	0.21	0.210	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.707	—	1.153	—	1.278	—	0.967	—	0.840	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	169.647	148.526	16.488	6.871	24.348	13.753	16.780	2.428	15.179	4.405	0.60	—	93.905	80.578
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.694
	—	18.022	—	8.264	—	9.100	—	12.894	—	9.595	—	0.569	—	11.832
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.163	—	1.347	—	1.493	—	1.130	—	0.981	—	—	—	—	—
	115.998	135.404	10.599	8.844	14.849	14.290	10.056	8.647	8.879	10.600	0.80	0.800	15.329	14.481
	167.860	167.869	0.783	3.196	9.243	10.745	1.489	3.461	2.801	2.801	—	—	—	—
20	16.114	—	—	—	—	—	—	—	0.881	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.909
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.700	—	12.687	—	12.554	—	18.007	—	9.988	—	0.283	39.645	57.639
	—	—	2.574	—	1.602	—	2.104	—	—	—	—	—	0.936	—
	6.335	—	10.728	—	11.814	—	16.740	—	11.524	—	2.00	—	15.361	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.957	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.190	—	0.609	—	0.660	—	0.602	—	0.700	—	0.20	—	—	—
	—	2.387	—	1.222	—	1.324	—	1.208	—	1.405	—	0.401	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.491	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.701	—	0.882	—	0.956	—	1.111	—	1.194	—	1.056	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.003	—	0.003	—	0.052	—	0.039	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.029	0.029	0.029	0.029	0.091	0.091	—	—	—	—	—	—
	480.307	480.307	43.162	43.162	64.043	64.043	49.090	49.090	41.095	41.095	3.81	3.810	166.133	166.133
		a	37.5°	a		a. b.	43.7°	a		Brsch.		Jo. HP.	13.7°	HP.S.

Ort		Pisa (San Giuliano), Italien.						Stufe di Pisciarelli, Neapel.	
Name der Quelle		Acqua calda (Regina).		Acqua fredda.		Pozzetto.			
Analytiker		Piria 1851.				Giulj.		Giudice.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.589	—	0.455	—	2.844	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	0.076	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.507	—	0.432	—	2.787	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.090	0.090	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.881	3.695	0.617	1.170	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.102	2.102	0.941	0.941	3.036	3.036	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	11.315	—	1.684	—	—	—	5.256	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	27.344	27.344
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	5.634	—	0.678	—	—	—	3.092
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	3.648	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.768	0.872	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.096	—	3.705	—	11.940	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	0.050	—	—	—	—	—	1.367	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.100	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	2.610
Aetzkalk	CaO	—	6.269	—	1.917	—	3.237	—	0.921
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.726	—	2.264	—	5.084	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.781	0.781
		a 2.490	a 2.490	a 0.350	a 0.350			b 20.833	b 20.833
		25.523	25.523	7.842	7.842	18.664	18.664	55.581	55.581
		39 °	Schv.	24 °	Schv.	51.2 °	Hg.	56.2-62.5 °	HP.

a. Schwefelsaures Ammoniak.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.043.
d. Die Umrechnung der kieselsauren Salze auf Kieselsäure unterblieb, weil das Wasser nur sehr geringe Mengen freier Kohlensäure enthält.
e. Ab Wasser 0.008.

	Pitigliano, Toscana.		La Plaine, Frankreich, Loire-infér.		Plan-de-Phazy, Frankreich, Alpes-hautes.		d Plombière, Frankreich, Vosges.							
	Bagno del Prochio.						Aqueduc du Thalweg Nr. I.		Nr. V.		Bain des Dames.		Bain national (impérial).	
	Giulj.		Hectot.		Tripier.		Lefort 1862.				Henry und Lhéritier 1855.		Henry und Lhéritier 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.919	—	0.474	—	51.601	26.711	0.079	—	0.089	—	0.300	—	0.100	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.361	—	0.542	0.550	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.140	—	0.082	—	23.612	—	0.075	—	0.084	—	—	—	0.047
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.177	—	—	—	—	—	—	—	0.229	—	—
15	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032
	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012	0.061	0.061	0.324	0.324	—	—
	—	—	—	—	2.708	21.484	0.743	0.743	1.128	0.869	—	—	0.132	—
	2.397	1.680	0.089	0.089	7.673	7.673	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	18.170	—	—	—	—	—	0.235	—	0.162	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.909	—	—	—	0.211	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.146	—	0.039	—	0.169
	—	5.028	—	0.362	—	12.098	0.154	0.075	0.226	—	—	—	—	—
	3.183	4.432	0.164	0.155	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	23.350	—	0.107	—	11.415	—	0.406	—	0.354	—	—	—	—	—
	0·957	—	0.186	—	0.222	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.529	0.529	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.101	—	—	—	0.074	—	0.252	—	0.210	—	0.158	—
	—	—	—	0.203	—	—	0.734	0.882	0.800	1.306	0.844	1.161	0.436	0.656
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.186	0.285	—	0.092
	—	6.990	—	—	—	—	—	0.120	—	0.095	—	0.050	—	—
	—	—	0.068	—	—	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—
40	—	10.987	—	—	—	—	—	0.295	—	0.349	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.500	0.500	—	—	—	—	—	—	—	—
											—	b 0.141		
	34.167	34.166	1.731	c 1.775	92.818	92.818	2.202	2.202	2.910	2.910	2.229	2.229	0.988	e 0.996
	38.8 °	HP.		S. HP.	27,5-30°	S. HP.	64 °	Jo.		Jo.	33.2 °	Hg.	54 °	Hg. L.

	Ort		a Plombière, Frankreich, Vosges.							
	Name der Quelle		Bain tempéré.		S. Bourdeille.		S. des Capucins.		S. du Crucifix.	
	Analytiker		Henry und Lhéritier 1855.						Lefort 1862.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.300	0.173	0.045	—	0.171	—	0.100	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.120	—	0.043	—	—	—	0.095
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.130	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.021	0.021
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.407	0.008	0.123	0.023	0.220	—	1.050	1.050
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.147	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.055	—	0.056	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.308	0.254
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	0.116	—	—	—	0.364	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	0.0004	0.0004	0.020	0.020	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.240	—	—	—	0.340	d 0.188	0.075	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	0.692	1.173	0.573	0.573	—	0.305	1.061	1.211
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.022	—	—	—	0.094
	Thonerde	Al_2O_3	0.110	—	0.075	—	0.140	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.072	—	—	—	0.254
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			—	b 0.366	—	c 0.143	—	b 0.177		
							—	c 0.071		
			1.896	1.895	0.9324	0.9324	0.891	0.891	2.979	2.979
				Hg. L.		L.	25°	Hg.	47°	Jo.

a. Die Umrechnung der kieselsauren Salze auf Kieselsäure unterblieb, weil das Wasser nur sehr geringe Mengen freier Kohlensäure enthält.

b. Schwefelsaure Thonerde.

c. Natronaluminat.

d. Lösliche Kieselsäure.

e. Ab Wasser 0.095.

a Plombière, Frankreich, Vosges.

	S. des Dames.		S. ferrugineuse.		S. Godé.		S. des Romains.		S. savonneuse Nr. V.		S. Vauquelin.		S. des Yeux.	
	Henry und Lhéritier 1855.								Lefort 1862.				Henry und Lhéritier 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.093	—	0.045	—	0.030	—	0.300	—	0.065	—	0.104	—	0.400	0.143
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.088	—	—	—	—	—	0.261	—	0.062	—	0.099	—	0.243
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.034	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	0.160	0.160	—	—
	0.917	0.517	—	—	—	—	0.028	—	0.469	0.259	1.225	1.201	1.088	0.414
	—	0.063	—	—	—	—	—	—	—	0.117	—	—	—	—
20	—	—	0.118	—	0.086	—	0.462	—	—	—	—	—	0.299	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.184	—	—	—	0.051	—	—	—	0.040	—	0.014	—	0.298
	0.123	—	—	—	—	—	—	—	0.082	—	0.367	—	—	—
	0.067	—	—	—	—	—	—	—	0.125	—	—	—	—	—
	0.387	—	—	—	—	—	—	—	0.445	—	0.278	—	—	—
	—	—	0.264	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	?0.016	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	0.006	0.006
35	0.273	—	0.480	d0.431	0.226	d0.171	0.210	—	0.159	—	0.216	—	0.428	—
	0.579	1.127	0.266	0.258	0.250	0.282	1.109	1.451	0.421	0.740	1.286	1.719	0.587	1.446
	—	—	0.013	0.113	0.027	0.101	—	0.076	—	—	—	—	—	—
	—	0.106	—	—	—	—	—	0.022	—	0.142	—	0.058	—	—
	—	—	0.075	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	0.110	—
40	—	0.354	—	0.146	—	—	—	—	—	0.406	—	0.385	—	—
	—	—	—	0.027	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			—	b0.099			—	b0.410					—	b0.368
			—	c0.061										
	2.451	2.451	1.277	1.277	0.619	e0.624	2.239	2.239	1.766	1.766	3.636	3.636	2.918	2.918
	52 °	Jo.		Hg.		L.	67.2 °	L.	59.5 °	Jo.	68.4 °	Jo. Hg.		L.

Ort		a Po-Csevicze, Ungarn, Oedenburg.		Pötschnig, Ungarn, Oedenburg.		Poggio-bonsi, Toscana.		Poggio Curatele, Toscana, Val di Fiori.	
Name der Quelle								Mineralwasser oberes.	
Analytiker		Marikowsky.		Jaquin.		Giulj.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	—	—	0.763	—	6.941	3.539	3.470	1.583
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	0.642	0.160	2.473	2.473
Chlorcalcium	CaCl	—	—	—	0.724	—	3.789	0.238	2.029
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	1.116	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	4.562	0.910	—	—	—	0.302
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	1.146	3.111	3.391	4.000	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.690	—	0.694	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	1.420	—	—	—	0.453
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.415	—	4.364	—	2.103
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.644	2.644	2.096	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.665	—	7.790	—	4.188	—	1.591	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	3.190	—	1.495	—	—	—	0.477	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.289	—	0.173	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.347	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.552	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.384	—	2.664	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.773	—	4.434	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	0.319	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.144	0.144	—	—	—	—	—	—
		7.932	7.932	18.025	18.025	15.852	15.852	8.943	8.943
		12.5 °	HP. S.	13.7 °	Hg.	6.2 °	S. HP.	15 °	S. HP.

a. Vielleicht gleichbedeutend mit Várgede.
b. Nach „Denarowsky, Dorna-Watra und Pojana-Negri, Wien 1868, Braumüller".
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Nach „Lehmann, Polzin, Polzin, Krauel 1874."
e. Bei Lehmann nur 0.091.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Natronaluminat.
h. Phosphorsäure.
i. Doppeltkohlensaures Kali.

	Poggio Curatele, Toscana, Val di Fiori.		Pójan, Siebenbürgen, Haromszeck.		Pojana Negri, Oesterreich, Bukowina.		Polzin, Pommern.							
	Mineralwasser. unteres.						Bethanienq.		Friedrich-Wilhelmsq.		Gatzkesche-Q.		Luisenq.	
	Giulj.		Pataki.		Torosiewicz.		Mohr.		John.		Sonnenschein.		Werner (1870?).	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.082	—	1.823	—	0.541	—	—	—	—	—	0.288	—	0.020	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.085	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.385	—
	0.932	4.176	—	1.729	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.049	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.219	—	0.377
15	—	—	—	—	—	0.319	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.205	—	0.352	—	0.112	—	0.144	—	0.643
	—	—	—	—	0.023	0.032	—	—	—	—	—	—	0.362	—
	—	—	2.604	—	—	0.037	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.372	—	1.123	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—
20	2.775	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.170	—	—	—
	—	—	—	—	0.057	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.363	—	1.365	—	—	—	—	—	—	—	0.186	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.670	23.585	28.043	5.964	5.172	0.245	0.052	—	—	—	0.004	—	—
	—	—	3.174	1.976	0.843	0.843	0.588	0.588	0.436	0.436	—	—	0.145	0.685
	1.591	—	11.249	—	11.274	—	2.945	—	3.112	—	3.076	—	2.495	—
	1.435	—	1.437	—	0.585	—	1.004	—	0.320	—	0.605	—	e 1.837	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.134	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.260	—	0.596	—	0.079	—	0.286	—	0.150	—	0.320	—
	—	—	—	0.521	—	1.196	—	0.158	—	—	—	0.301	—	0.125
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.546	—	—	—	0.492
	—	0.123	—	3.503	—	4.385	—	1.145	—	0.949	—	1.266	—	0.736
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	0.245	—
40	—	0.196	—	5.872	—	7.674	—	2.465	—	2.079	—	2.210	—	1.985
	—	—	—	—	—	—	—	0.101	—	—	—	0.041	—	0.184
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.650	0.650	1.216	1.216	0.586	0.586
											—	f 0.003	—	f 0.249
													—	g 0.050
													—	h 0.058
													—	i 0.379
	9.900	9.900	44.132	44.132	19.891	c 19.912	4.861	4.861	4.804	4.804	5.590	5.590	6.558	6.559
	15 °	S.	11.2 °	S. HP.	17.5 ° (7.5 °)	b		d HP. Ksch. 81.		S.		d		Ksch. 1872.

	Ort		Polzin, Pommern.						Pongyelok, Ungarn-Honth.	
	Name der Quelle		Reichowsche Q.		Risqenq.		Weissigsche Q.			
	Analytiker		Birner.		Sonnenschein 1868.		Birner.		Marikowsky.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.157	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.578	0.128
	Chlornatrium	$NaCl$	0.126	—	0.032	—	0.823	—	—	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	0.110	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.120	—	0.030	—	0.769	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.375
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.305	0.305	—	—	1.058	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.355	0.370	1.521	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.124	0.124	—	0.580	—	0.346	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.714	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.871	—	0.832	—	0.487	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.061	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.542	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	1.503	0.597	1.455	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.117	0.496	0.515	—	0.881	0.881
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.327	—	3.816	—	4.355	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.917	—	0.876	—	0.513	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.064	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.060	—	0.060	—	0.090	—	0.867	c 0.867
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.120	—	0.120	—	0.181	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.549	—	1.469	—	1.306	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.144	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.927	—	2.395	—	2.178	—	—
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	1.294	1.294	1.030	1.030	0.340	0.340	0.144	0.144
							—	b 1.297	—	d 0.590
			7.222	7.222	8.516	8.516	8.448	8.449	2.614	e 2.985
				a HP.		a HP.		a HP.	15 °	Hg.HP.

a. Nach „Lehmann, Polzin, Polzin, Krauel 1874".
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Lösliche Kieselsäure.
d. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
e. Ab Kohlensäure 0.571.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
h. Phosphorsaurer Kalk.
i. Unterschwefligsaurer Kalk.
k. Phosphorsäure.

	Pont-à-Mousson, Frankreich, Meurthe.		Ponte a Manzone, Italien, Ravenna.		Ponte dell' Annunziata, Italien, Massa.		Pontedera, Toscana, Arnothal.		Pont-Gibaud, Frankreich, Puy-de-Dôme.				Ponts-de-Martel, Schweiz-Neuenburg.	
	Fontaine rouge.						**Casino delle Curigliane.**		**Châteaufort.**		**Javelle.**		**Schwefelq.**	
	Grandeau 1860.		Giulj.						Henry und Blondeau.				Kopp 1862.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.098	0.225
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.892	—	23.679	16.849	7.513	5.319	2.918	—	1.58	—	1.20	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.096	—	1.388	—	0.549	—	9.387	—	—	—	—	—	0.043	—
	—	3.805	3.538	11.639	0.204	2.927	64.283	77.303	—	1.499	—	1.138	—	0.018
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026
15	—	—	—	—	—	—	—	0.473	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.335	—	—	—	—	—	—
	0.177	0.177	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.513	—	1.395	—	0.694	—	—	2.04	—	1.32	—	—	—
	18.567	18.688	—	1.755	—	0.694	—	0.612	—	1.724	—	1.115	0.804	0.774
20	10.056	—	3.324	—	1.451	—	0.694	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.346	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.038
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	2.156	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	7.288	—	2.082	—	3.743	5.71	8.433	8.79	9.655	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	12.006	5.46	3.621	1.69	0.501	0.348	0.437
	7.409	—	6.997	—	1.999	—	20.638	—	7.53	—	4.49	—	3.179	—
	0.364	—	—	—	—	—	0.957	—	—	—	—	—	0.040	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.092	—	—	—	—	—	—	—	0.60	—	0.85	—	0.324	—
	—	0.185	—	—	—	—	—	—	—	1.204	—	1.705	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.619
	—	5.101	—	—	—	—	—	1.737	—	2.093	—	1.172	—	0.858
	0.408	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—
40	—	4.727	—	—	—	—	—	2.688	—	4.146	—	3.054	—	1.904
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.05	1.050	0.096	0.096
	—	f 1.363											h 0.044	k 0.020
													i 0.014	i 0.014
													—	—
	41.061	41.061	38.926	38.926	11.716	11.716	98.877	g 98.897	22.72	22.720	19.39	19.390	5.060	5.061
	11 °	Hg. APh.62.	12.5 °	HP.	12.5 °	HP.	12.5 °	HP.		Hg.HP.		Hg.HP.	9 °	M. APh. 112.

Ort		La Porretta, Italien. Bologna.							
Name der Quelle		Bove.		Donzelle.		Leone.		Marte.	
Analytiker		Sgarzi 1866.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.120	0.120	0.300	0.300	0.802	0.802	0.112	0.112
Bromnatrium	$NaBr$	0.005	0.005	0.010	0.010	0.016	0.016	0.005	0.005
Schwefelwasserstoff	HS	0.016	—	0.016	—	0.010	—	0.020	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.037	—	0.037	—	0.023	—	0.046
Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	75.221	74.062	69.002	67.440	82.444	80.622	65.267	63.804
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.196	—	0.163	—	0.329	—	0.156
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.633	—	1.110	—	1.094	—	1.004
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.156	—	0.110	—	0.156	—	0.096
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.028	—	0.030	—	0.036	—	0.054
Eisen, metallisch	Fe	—	0.019	—	0.020	—	0.025	—	0.038
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	5.826	7.179	4.214	6.035	3.891	6.063	9.004	10.723
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.264	—	0.220	—	0.444	—	0.210	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.822	—	1.441	—	1.420	—	1.304	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.054	—	0.057	—	0.071	—	0.110	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_4$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	0.026	—	0.046	—	0.050	—	0.029	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.052	—	0.092	—	0.100	—	0.058
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.060	—	0.042	—	0.060	—	0.037	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	0.007	—	0.007	—	0.004	—	0.009
Wasser	$HO.$	—	0.001	—	0.001	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.536	0.536	0.633	0.633	0.623	0.623	0.445	0.445
		82.950	a 83.031	75.981	b 75.988	89.831	c 89.893	76.543	d 76.550
		38.6 °	Schv. Jo.	33 °	Schv.	35 °	Schv. Jo.	38.7 °	Schiv. Jo.

a. Ab Kohlensäure 0.081.
b. Ab Kohlensäure 0.096.
c. Ab Kohlensäure 0.062.
d. Ab Kohlensäure 0.007.
e. Ab Kohlensäure 0.130.
f. Doppeltkohlensaures Ammoniak. Angegeben sind 0.8749, aber die Summe stimmt nicht um 0.6000.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.007.

	La Porretta, Italien, Bologna.								Porla, Schweden.		Pornic, Frankr., Loire-infér.		Portovia, Spanien, Orense.	
	Porretta vecchia.		Puzzola.		Reale.		Tromba.		Alte Quelle.					
	Sgarzi 1866.								Waller (?).		Hectot (Landé?).		Casares.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.278	0.278	0.125	0.125	0.120	0.120	0.090	0.090	—	—	—	—	—	—
	0.010	0.010	0.006	0.006	0.005	0.005	0.004	0.004	—	—	—	—	—	—
	0.204	—	0.190	—	0.020	—	0.019	—	—	—	—	—	—	—
	0.019	0.487	0.008	0.444	—	0.046	—	0.044	—	—	—	—	0.190	0.190
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	25.699	24.961	30.010	29.463	65.702	64.259	62.521	61.812	0.0962	—	0.633	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	0.0002	—	—	—	—
10	—	0.350	—	0.165	—	—	—	0.163	—	—	0.144	—	—	—
	—	0.246	—	0.313	—	0.164	—	0.170	—	0.0793	—	0.605	—	—
	—	—	—	—	—	1.003	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.036	—	0.010	—	0.068	—	0.208	—	0.0096	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.059	—	0.035	—	—	—	0.108	—	—
	—	—	—	—	—	0.043	—	0.024	—	0.2219	—	0.069	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0314	0.0314	—	—	—	—
	0.021	0.021	0.104	0.104	—	—	—	—	0.0845	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0559	0.064	0.064	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0195	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.976	1.976	1.338	1.177	9.222	10.936	6.222	6.995	0.0070	0.1456	—	0.108	—	—
	0.472	—	0.222	—	0.221	—	0.220	—	0.1423	0.0827	0.924	1.119	—	—
	0.319	—	0.407	—	1.302	—	0.220	—	0.8397	—	1.123	—	—	—
	—	—	—	—	0.122	—	0.069	—	0.6340	—	0.199	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0205	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0008	0.0008	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.019	—	0.010	—	0.020	—	0.022	—	0.3456	—	0.289	—	—	—
	—	0.038	—	0.020	—	0.040	—	0.044	—	0.0614	—	0.580	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.6014	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.132	—	—
	0.014	—	0.004	—	0.026	—	0.080	—	0.0037	—	—	—	—	—
40	—	0.519	—	0.496	—	0.009	—	—	—	0.8329	—	0.598	—	—
	—	—	—	—	—	0.009	—	0.007	—	0.0634	—	—	—	—
	—	0.108	—	0.101	—	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—
	0.125	0.125	0.120	0.120	0.500	0.500	0.500	0.500	0.4538	0.4538	0.144	0.144	—	—
									f0.2749	f0.2749				
	29.156	29.155	32.544	32.544	77.260	77.261	69.967	e70.097	2.9346	2.9347	3.520	g3.527	0.190	0.190
	35 °	Schv. Jo.	27.5 °	Schv.	37.5 °	Schv.	35.9 °	Schv.	7 °	Ksch. 1878.		S. HP.	35 °	Rb. 100

Ort		Portugos ó Pitres, Spanien, Granada.		Poschitz, Böhmen.				Pougues, Frankreich, Nièvre.	
Name der Quelle				Sauerbrunnen A.		B.		St. Leger.	
Analytiker		Ayuda.		Kachler 1874.				Moissenet 1864.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.059	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.050	—	0.069	—	1.881	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.114	0.114
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.217	0.217	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	—	—	0.009	—	1.784
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.038	—	0.010	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.253	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.197	0.197	0.141	0.074	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.448	—	—	—	1.801	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.451	0.068	0.024	—	—	—	—	1.342
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.486	—	0.247	—	0.059	—	0.228
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	0.549	—	7.242	10.947
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.027	0.239	2.032	2.057	2.739	2.739	3.749	2.317
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.387	—	4.134	—	4.188	—	16.456	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.512	—	0.982	—	0.062	—	0.240	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.260	—	0.793	—	0.757	—	0.250	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.443	—	0.524	—	0.502
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.317	—	1.092	—	0.947	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.089	—	1.173	—	5.500
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.074	—	0.004	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.372	—	3.049	—	2.915	—	8.999
Sauerstoff	O	—	—	—	0.072	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.321	0.321
		—	a 0.155	—	b 0.197				
		1.854	1.854	8.734	8.734	8.509	8.509	32.054	32.054
		16.2 °	Rb. 448.	6-7 °	c.	6-7 °	c.	12. °	Jo.

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Nach den Sitzb. d. k. Akad. d. Wiss., Wien 1874. Dec.

	Pouillon, Frankreich, Landes.		Pozzuoli, Italien, Neapel.				Pré-St.-Didier, Italien, Turin.				Preblau, Oesterreich, Kärnthen.		Préchac, Frankreich, Landes.	
			Acqua dell' Antro.		Acqua di Serapide.		Bad (untere Q.).		Quelle.					
	Meyrac.		Cassola.		Giudice.		Abbene 1845.				Mitteregger 1871.		Meyrac.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	?	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	?
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.194	0.231	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	13.590	9.222	20.538	12.150	10.417	8.856	1.133	—	0.844	—	1.094	—	4.888	2.199
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.430	—	—	1.256	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.645	—	3.896	—	1.481	—	1.075	—	0.801	—	0.880	—	2.552
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.083	—	—	—	—	—	—	—	0.104	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.495	5.990	—	11.719	9.336	1.935	1.794	0.752	0.787	0.987	0.944	—	—
	—	0.544	—	4.349	—	2.014	1.100	1.100	0.700	0.700	—	—	1.470	4.365
20	4.920	—	—	—	—	—	0.085	—	0.170	—	—	—	1.509	1.509
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.982	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.904	—	—	—	0.190	—	0.114	—	0.038	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.057	—	0.038	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.123
	—	0.855	4.262	14.377	5.527	9.922	—	1.115	—	0.659	31.180	31.943	—	—
	—	—	6.332	—	2.148	—	—	—	—	—	0.832	0.832	—	—
	0.821	—	5.058	—	1.922	—	5.785	—	3.678	—	3.240	—	0.156	—
	—	—	0.952	—	—	—	0.200	—	0.120	—	0.040	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.060	—	0.040	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	2.864	—	0.052	—	0.200	—	0.160	—	0.262	—	0.161	—
	—	—	—	5.746	—	0.104	—	0.401	—	0.321	—	0.526	—	0.323
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.742	—	1.096	—	0.816	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—
40	—	—	—	2.034	—	0.073	—	3.024	—	1.948	—	1.555	—	0.095
	—	—	0.799	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.065	0.065	0.400	0.400	0.340	0.340	0.290	0.290	—	—
	19.761	19.761	46.795	46.795	31.850	31.851	10.898	10.898	6.804	6.804	38.159	38.159	11.166	11.166
	20 °	HP.	42.5 °	HP.	31.2 °	HP.	34 °	Schv. Jo.	34 °	Schv. Hg.	10 °	HP.	53-57.5°	HP. S.

	Ort		Prelo, Spanien, Oviedo.		Prenzlau, Ukermark.				Presburg, Ungarn, Weidritzthal.	
	Name der Quelle				**Elisabethbad.**		**Kranichsq.**		**K. Ferdinands-Eisenbad.**	
	Analytiker		Trabanco 1851.		Hermbstädt.		Loewe.		Wesselsky und Bauer.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	?1.051	0.633	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	?0.217	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	?0.348	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	—	—	1.172	—	0.260	—	0.046	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	0.521	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	—	0.390	0.823	—	0.247	—	—
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.035
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.846	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.566	—	—	—	0.076
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.069	1.069	—	—	1.036	0.835	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.264	—	—	—	0.196	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.473	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.155	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.333	0.536	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	0.702	—	1.168	0.588	0.588
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.468	—	3.937	—	3.132	—	1.328	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	1.617	—	0.498	—	0.216	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.176	—	0.651	—	—	—	0.274	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.345	—	1.239	—	—	—	0.472
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.008	—	0.065	—	—	—	0.074
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.282	—	0.756	—	0.482
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.023	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.285	—	2.812	—	1.190	—	1.244
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.022
	Wasser	HO.	—	0.042	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.911	0.911	0.651	0.651	—	—
			—	a 1.056			c 1.107	d 1.227	e 0.110	e 0.110 f 0.018
			3.593	3.593	9.199	b 9.246	6.880	6.880	3.121	3.121
			17.5 °	Rb. 363	6.8 °	Hg. HP. S.		HP.	11.5 °	Hg.

a. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.434 Schwefelcalcium.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.047.
c. Salpetersaure Magnesia.
d. Salpetersaurer Kalk.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Natronaluminat.
g. Unterschwefligsaures Magnesia.
h. Ab Wasser 0.027.
i. Manganchlorür.

	Le Prese, Schweiz, Graubünden.		La Preste, Frankreich, Pyrén. orient.		Pretiolo, Italien, Cecinathal.		Provins, Frankreich, Seine-et-Marne.		Prutzer-Bad, Tirol, Oberinnthal.		La Puda, Spanien, Barcelona.		Puente viesgo, Spanien, Santander.	
	Caddea.		**Source grande.**				**S. Sainte-Croix.**							
	Wittstein 1858.		Anglada.		Giulj.		Vauquelin und Thénard 1813.		Albaneder.		Munner 1863.		Iniguez.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.088	—	—	0.052	1.064	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.127	0.008	—	2.441	—	—	—	—	0.430	0.430	—	—
5	—	0.186	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.025	0.025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.014	—	30.714	23.869	0.425	—	0.548	—	11.300	4.646	10.332	7.407
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.069	—	—	—	5.077	6.062	—	—	—	—	0.780	—	1.203	0.870
	—	0.081	—	0.013	—	5.343	—	0.166	—	0.520	2.140	9.004	—	3.164
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.287	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.532	—	—	—	—	—	—
	0.218	0.218	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.213	—	—	—	—	—	1.417	—	—	4.596	—	—
	0.755	0.842	—	—	12.479	11.761	—	—	6.229	7.426	—	0.986	3.992	4.412
20	0.506	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.586	—	0.476	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.029	—	—	—	0.909	—	—	—	—	—	0.076	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.225	—	0.120	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.555	—	—	4.085	—	—	—	2.201	—	3.156	—	3.569
	—	—	—	—	0.560	—	0.343	0.343	9.361	8.085	—	—	—	—
	1.066	—	0.023	—	6.936	—	7.956	—	8.598	—	2.996	—	3.603	—
	0.030	—	—	—	0.957	—	1.520	—	—	—	0.080	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	0.341	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.066	0.066	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.126	—	0.421	—	—	—	0.250	—	—	—	0.215	—	0.076	—
	—	—	—	0.845	—	—	—	0.449	—	—	—	0.431	—	0.152
	—	0.240	—	—	—	—	—	0.052	—	—	—	—	—	—
	—	0.323	—	0.002	—	—	—	2.986	—	3.081	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.110	—	—	—
40	—	0.668	—	0.340	—	2.754	—	5.885	—	4.840	—	0.025	—	0.108
	—	—	—	—	—	—	—	0.152	—	—	—	—	—	—
	—	0.046	—	—	—	0.563	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.591	0.591	0.103	0.103	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	g 0.198	g 0.198					—	i 0.270						
	3.738	3.738	1.456	h 1.483	57.787	57.787	10 835	10.835	26.153	26.153	23.637	23.637	19.682	19.682
	8.12 °	Hg. MA. Jo.	43.5 °	L. Jo. Laz.	45 °	HP.	7-8 °	Jo.	12.5 °	LH. S. HP.	28 °	Hg.	35 °	Rb. 298

Ort		Puertolano, Spanien, Ciudad Real.		Püllna, Böhmen.				Puzzichello, Corsica.	
Name der Quelle				Bitterwasser.		Hegrat's Rudolfsq.			
Analytiker		Moreno 1832.		Struve 1826.		Lerch 1880.		Loetscher 1842.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.471	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	1.081
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	5.349	—	1.212	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.617	—	26.729	18.441	20.343	16.217	0.846	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.012	—	3.878	—	2.959	—	0.802
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.076	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	0.300	0.300	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.344	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.236	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	6.250	—	1.416	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	128.729	123.266	84.277	88.711	1.127	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	151.631	160.556	90.304	90.304	1.447	2.007
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	3.628	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.088	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.325	—	0.262
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.860	2.935	—	15.845	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	9.094	9.094	9.520	—	—	—	0.597	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.657	—	5.034	—	—	—	4.190	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.673	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.004	0.004	0.369	0.369	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.229	—	0.250	—	0.100	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.459	—	0.502	—	0.161
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.038
Aetzkalk	CaO	—	0.522	—	—	—	—	—	1.207
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.776	—	0.328	—	—	—	2.971
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.249
Organische Substanz	—	—	—	—	—	3.120	3.120	0.045	0.045
		14.901	a14.919	328.126	328.126	204.095	204.095	8.823	8.823
		20 °	Rb. 202		Brsch. Hg.HP.		Ksch. 1882.	16.8 °	Jo. HP.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.

	Pyrawarth, Oesterreich.		Pyrmont, Waldeck.											
	(Q. unter verschiedenen Namen.)		Augenbrunnen.		Badequelle.		Brodelbrunnen.		Helenenq.		Haupt-Trinkq.		Neubrunnen.	
	Kletzinsky.		Brandes und Krüger 1824.		Wiggers 1861.		Fresenius 1864.						Wiggers 1857.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—	0.0002	0.0002	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0008	0.0008	0.0005	0.0005	0.0009	0.0009	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.012	—	0.137	—	0.131	—	0.141	—	0.594
	—	—	—	—	—	—	0.029	0.029	0.033	0.033	0.021	0.021	—	—
	0.303	—	—	—	95.366	70.625	1.810	—	1.744	—	1.589	—	11.598	—
	—	—	—	—	0.008	0.008	0.0026	0.0026	0.007	0.007	0.010	0.010	0.018	0.018
10	—	—	—	—	5.879	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.287	—	—	—	30.323	—	1.561	—	1.528	—	1.378	—	10.002
	—	—	—	—	—	—	—	0.069	—	0.037	—	0.031	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0028	—	—	—	0.0027	—	—
	—	—	—	—	—	0.007	—	0.0031	—	0.001	—	0.0008	—	0.448
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.014	—	0.160	—	0.153	—	0.165	—	0.694	—
	7.072	3.970	0.987	0.987	—	18.183	0.423	1.798	0.359	1.766	0.417	1.612	2.890	2.085
	2.290	4.061	3.419	3.419	3.081	10.513	6.162	6.162	5.632	5.632	5.285	5.285	4.104	4.104
20	—	—	4.212	—	25.935	—	8.543	—	9.000	—	7.079	—	0.323	—
	—	—	—	—	—	—	0.080	—	0.043	—	0.036	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0031	—	—	—	0.003	—	—	—
	—	1.077	—	0.222	—	—	—	0.707	—	0.348	—	0.732	—	0.566
	—	—	—	—	—	0.120	—	0.071	—	0.032	—	0.059	—	1.257
25	—	—	—	2.361	—	—	—	3.951	—	4.391	—	3.167	—	—
	—	3.238	—	—	—	12.399	—	—	—	—	—	—	—	14.820
	1.889	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.372	—	7.152	—	11.906	—	12.608	—	10.890	—	11.370	—	14.420	—
	1.134	—	0.234	—	—	—	0.744	—	0.366	—	0.771	—	0.596	—
30	—	—	—	—	0.126	—	0.075	—	0.034	—	0.062	—	1.323	—
	—	—	—	—	—	—	0.0037	0.0037	0.006	0.006	0.0016	0.0016	0.0009	0.0009
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	0.003	0.003	0.0016	0.0016	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.175	—	—	—	0.055	—	0.358	—	0.310	—	0.318	—	0.374	—
	—	0.351	—	—	—	0.110	—	0.718	—	0.622	—	0.638	—	0.750
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.334	—	4.516	—	—	—	7.632	—	7.169	—	6.640	—	0.692
	—	—	—	—	0.0026	—	0.0012	—	0.0004	—	0.0003	—	0.172	—
40	—	3.917	—	4.499	—	—	—	8.157	—	6.875	—	7.408	—	1.177
	—	—	—	—	—	0.072	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.062	0.062	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	19.297	19.297	16.004	16.004	142.3726	142.372	31.01141	31.01301	28.5809	28.5815	27.1306	27.1298	36.5129	36.5139
	10 °	Hg.HP.	11.9 °	Brsch.	10 °	Brsch.	12.7 °	Brsch. Val.	12 °	Brsch. Val.	12 °	Brsch. Val.	11.6 °	L.

Ort		Pyrmont, Waldeck.							
Name der Quelle		Nebenq. des Neubrunnens.		Bohrlochsoole (neuerbohrte Quelle).		Säuerling.		Salzbrunnen (Trinkq.).	
Analytiker		Wiggers 1857.		Wiggers 1861.		Brandes und Krüger 1824.		Wiggers 1861.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	0.165	—	—	—	—	—	0.015
Chlorammonium	NH_4Cl	0.002	0.002	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	10.161	—	320.055	276.806	0.090	—	70.575	49.918
Chlorlithium	LiCl	0.023	0.023	0.009	0.009	—	—	0.062	0.062
10 Chlormagnesium	MgCl	—	—	13.366	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	9.432	—	56.640	—	0.085	—	19.580
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.068	—	0.008	—	—	—	0.005
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.193	—	—	—	—	—	0.017	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	3.227	1.340	—	35.805	0.468	0.179	1.205	9.175
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.862	6.094	0.428	17.326	0.521	0.765	9.929	9.929
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	54.016	—	—	—	7.796	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.567	—	0.571	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.062	—	0.067	—	—	—	0.197
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	14.335	—	17.647	—	0.420	—	17.970
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.314	—	—	—	0.261	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	21.249	—	16.338	—	3.762	—	17.166	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.597	—	0.601	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.065	—	0.070	—	—	—	0.207	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.0009	0.0009	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.285	—	0.006	—	—	—	0.046	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.572	—	0.012	—	—	—	0.092
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.501	—	—	—	1.420	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.026	—	0.003	—	—	—	0.002	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	5.843	—	0.002	—	2.233	—	0.052
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		42.0049	42.0049	404.892	404.893	5.102	5.102	107.005	107.005
		14.6 °	L.		Brsch.	10 °	L. a	10 °	Brsch. Val.

a. Aehnlich bei Simon; es sind aber dort krystallisirte Salze zu verstehen.

b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.

c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.056.

	Pyrmont, Waldeck.				Pystjan, Ungarn.		Querzola, Italien, Calab. ulter.		Quinto, Spanien, Zaragoza.		Rabbi, Tirol, Veltlin.			
	Trampel's Quellen östliche.		westliche.		Hauptquelle.						Alte Q.		Neue Q.	
	Wiggers 1857.				Ragsky 1856.		Merosi.		Mereno und Lletget 1846.		Ragazzini.		Cenedella 1846.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.233	—	0.040	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.534	—	0.092	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.414	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.576	—	0.632	—	1.868	—	2.082	—	0.347	—	2.990	—	2.873	—
	0.009	0.009	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	0.884	0.884
10	—	—	—	—	—	—	1.977	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.513	—	0.246	—	1.772	2.499	6.785	—	0.329	—	2.035	—	0.555
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.027	—	0.036	—	—	0.488	0.488	—	—	—	—	—	0.313
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.527	—	1.171
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.377	—	0.815
	0.419	0.419	0.483	—	0.280	0.280	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.255	0.932	0.725	1.380	2.050	2.149	—	2.361	4.800	4.970	0.100	—	0.170	—
	2.566	2.566	2.787	2.787	1.752	1.752	—	2.500	3.339	3.339	—	—	—	—
20	1.523	—	2.778	—	4.716	—	10.035	—	18.084	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.317	—	0.172	—	0.005	—	—	—	—	—	0.108	—	0.182
	—	0.022	—	0.060	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.336	—	1.364	—	2.716	—	2.906	—	10.541	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	11.901	15.405	16.263	19.230
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.526	0.526	1.216	1.216
	5.124	—	8.201	—	3.552	—	—	—	—	—	3.020	—	3.298	—
	0.334	—	0.181	—	0.005	—	—	—	—	—	1.190	—	2.520	—
30	0.023	—	0.063	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0005	0.0005	0.0006	0.0006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—	0.020	0.020
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.011	—	0.050	—	0.520	—	—	—	0.108	—	0.180	—	0.370	—
	—	0.022	—	0.100	—	1.043	—	—	—	0.217	—	0.361	—	0.742
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.360	—	4.208	—	2.429	—	1.968	—	7.282	—	0.147	—	1.002
	0.011	—	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.120	—
40	—	3.328	—	5.147	—	2.172	—	—	—	—	—	0.443	—	1.660
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.124	—	0.021	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	0.060	0.540	0.540
	10.8515	10.8515	15.9216	15.9216	15.000	15.000	17.121	17.121	26.678	26.678	19.967	b 19.989	28.289	c 28.345
	11 °	L.	11 °	L.	57.5 - 63.8 °	L. Val. Sg.		HP.	13 - 17 °	Rb. 326	8.75 °	L.	6.2 °	L.

Ort		Rabka, Oesterreich, Galizien.						Radein, Steiermark.	
Name der Quelle		Krakusq.		Marienq.		Raphaelq.		Sauerbrunnen.	
Analytiker		Alexandrowicz.						Mitteregger 1872.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.459	0.459	0.456	0.456	0.379	0.379	0.384	0.384
Bromnatrium	$NaBr$	0.730	0.730	0.738	0.738	0.651	0.651	0.250	0.250
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.908	1.557	1.337	1.551	0.987	1.596	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	229.282	222.150	229.562	224.876	229.555	222.966	5.427	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.198	0.198	0.182	0.182	0.187	0.187	0.473	0.473
Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.103	—	0.958	—	1.903	—	0.081
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.749	—	3.096	—	3.499	—	5.006
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.052	—	0.051	—	0.053	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.039	—	0.034	—	0.037	—	0.038
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.758	—	0.251	—	0.712	—	1.779	1.779
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.605	—	0.200	—	0.579	1.841	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	1.469
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.058	—	0.057	—	0.059	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.039	—	0.030	—	0.030	—	0.114
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.013	—	0.011	—	0.011	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	11.371	19.333	11.662	16.848	12.646	19.911	43.375	51.823
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.836	—	1.292	—	2.566	—	4.513	2.836
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.867	—	4.020	—	4.542	—	6.499	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.041	—	0.032	—	0.032	—	0.120	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.014	—	0.012	—	0.011	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.048	0.048	0.042	0.042	0.046	0.046	0.047	0.047
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.225	—	0.253	—	0.237	—	0.190	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.451	—	0.508	—	0.475	—	0.381
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.015	—	0.013	—	0.014	—	0.015	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.283	—	0.328	—	—	—	0.233
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.301	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		251.810	251.809	249.909	249.909	252.624	252.624	64.913	64.914
		7.5-8.7°	Ksch. 187l. HP.	7.5-8.7°	Ksch. 187l. HP.	7.5-8.7°	Ksch. 187l. HP.	13°	Brsch. HP.

a. Phosphorsaurer Kalk.
b. Phosphorsäure.
c. Die Analyse einer Schwefelquelle ist Unsinn (HP).
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Vielleicht nur eine neuere Analyse der vorhergehenden Quelle.
f. Manganchlorür.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.

	Raggal, Tirol. Walserthal.		Ragusa, Sicilien.		Rakos, Siebenbürgen, Czik.				Ramlösa, Schweden, Helsingborg.		Ranigsdorf, Mähren.		Rank-Herlein, Ungarn.	
			c **Salzquelle.**				e **(Felsö-Rakos)**						**Springquelle.**	
	Kofler.		Ferrara.		Pataky.		Solymosi (1880?).		Berzelius.		v. Lukawetz.		Lengyel (1880?).	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.282	0.282	—	—	—	—	—	0.366
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.031	—	89.120	76.737	0.781	—	1.241	—	0.282	—	0.368	—	9.075	1.704
	—	—	—	—	—	—	0.080	0.080	—	—	—	—	0.107	0.107
10	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025	—	—	—	—	0.764
	—	0.010	—	11.747	—	—	—	0.927	—	0.252	—	0.349	—	5.726
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.015	—	—	—	0.595	—	—	—	0.036	—	—	—	0.081
15	—	—	—	—	—	—	—	0.082	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.139	—	0.060	—	—	—	—	—	—
	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	0.045	0.045	—	—	0.428	—
	0.071	—	—	—	1.562	—	—	—	—	—	0.499	—	0.466	0.187
	—	0.060	—	—	—	—	—	—	0.179	0.012	—	0.377	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.375	—	—	—	0.204	—	0.056	—	0.621
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.029	—	—	—	0.051
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.031	0.126	26.203	42.089	7.739	10.389	5.463	5.615	—	—	0.092	—	13.958	22.157
	0.807	0.743	—	—	2.778	2.778	3.628	3.628	—	0.211	0.561	0.157	1.030	—
	0.678	—	15.250	—	9.187	—	13.290	—	1.042	—	2.062	—	7.434	—
	—	—	—	—	0.792	—	0.172	—	0.215	—	0.059	—	0.654	—
30	—	—	—	—	—	—	0.180	—	0.030	—	—	—	0.054	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	?3.248	?3.248	—	—	—	—	0.033	0.033
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.008	—	—	—	—	—	0.591	—	0.233	—	0.564	—	0.637	—
	—	0.016	—	—	—	—	—	1.187	—	0.298	—	0.900	—	1.278
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.160	—	0.220	—	—
	—	0.593	—	—	—	3.573	—	4.700	—	0.211	—	0.521	—	—
	0.006	—	—	—	0.520	—	—	—	0.014	—	—	—	0.031	—
40	—	0.404	—	—	—	4.496	—	8.227	—	0.628	—	1.624	—	0.831
	—	—	—	—	—	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.340	0.340	—	—	—	—	—	—	—	—	1.605	1.605	—	—
	a 0.618	—			—	d 0.974	—	f 0.143						
	—	b 0.283												
	2.630	2.630	130.573	130.573	23.359	23.359	28.175	g 28.179	2.086	2.086	5.810	5.809	33.907	33.906
		A. Ph. 1867.		HP.		HP.		Ksch. 1881.		Hg. Ksch. 73.	12.5-15°	HP. S.	15 °	Ksch. 1881.

Ort		Rapolano, Toscana, Ombronethal.							
Name der Quelle		Säuerling.		Schwefel-therme.		Mofeta Säuerling.		Mofeta Therme.	
Analytiker		Giulj.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	2.206	—	0.305	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	4.088	—	0.700	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	0.898	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	7.394	—	6.128	—	11.295	—	12.816	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.359	0.180	0.179	—	0.076	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	7.224	—	6.023	—	10.803	—	12.158
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	2.784	5.559
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	6.265	6.490	4.075	4.301	2.257	1.540	5.225	5.225
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.660	—	2.564	—	—	—	3.471	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.453	—	0.453	—	0.909	—	0.909
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	1.119	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	9.486	—	—	—	13.145	—	13.510
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	2.272	3.142	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.339	—	14.969	—	22.202	—	29.998	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.477	—	0.477	—	0.957	—	0.957	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.590	—	3.137	—	3.179	—	6.958
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	4.070	—	9.410	—	5.785	—	10.932
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	1.168	—	0.161	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		30.494	30.493	30.598	30.597	39.364	39.364	55.251	55.251
		25 °	HP. S.	39.5°	HP. S.	27.5 °	HP. S.	38.8 °	HP. S.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Manganchlorür.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
d. Schwefelsaures Ammoniak.
e. Schwefelsaure Thonerde.

	Rastenberg, Sachsen-Weimar.				Ratko-Szuha, Ungarn.		Ratzes, Tirol.		Reckling-hausen, Westphalen.		Rocoaro, Italien, Vicenza.			
	Friedensq.		**Segensborn.**						**Grullq.**		**Amara.**		**Capitello (Mariana).**	
	Ludwig 1868.				Marikowsky.		?		Bischof 1859.		Bizio 1862—64.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.131	0.131	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.056	—	—	—	—	—	—	—	3.445	3.445	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.017	—	0.069	—	—	—	—	—	153.150	152.085	0.021	—	0.041	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.019	—	—	—	—	—	—	—	13.824	13.824	—	—	—	—
	—	0.074	—	0.038	—	—	—	—	12.258	12.956	—	0.018	—	0.036
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0009	—	0.0008
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.811	0.811	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.083	—	0.001	—	0.0016
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.138	—	—	—	—
	—	—	—	0.033	—	—	—	—	—	0.078	—	—	—	—
	0.148	—	0.091	—	—	—	—	—	—	—	0.174	0.174	0.204	0.204
	—	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	0.316	0.078	0.336	—
	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	6.476	6.476	1.550	1.375
20	—	—	—	—	0.867	—	1.510	—	—	—	11.215	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.001	—	0.0009	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.128	—	0.119	—	—	2.982	2.982	—	—	—	0.432	—	0.535
	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030	—	0.048
25	—	—	—	—	—	0.510	—	0.888	—	—	—	6.487	—	—
	—	0.022	—	0.101	—	—	—	—	—	0.806	—	—	—	—
	0.650	0.675	0.495	0.518	—	—	—	—	—	—	—	—	2.466	2.653
	1.530	—	1.099	—	0.832	—	—	—	0.906	—	10.750	—	6.993	—
	0.135	—	0.219	—	—	—	—	—	0.222	—	0.455	—	0.563	—
30	0.011	—	0.040	—	—	—	—	—	—	—	0.032	—	0.050	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.021	0.021	0.030	0.030	—	—	—	—	—	—	0.0013	0.0013	0.0019	0.0019
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.092	—	0.094	—	—	—	0.234	—	0.230	—	0.116	—	0.246	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.461	—	0.233	—	0.336
	—	0.176	—	0.179	—	—	—	0.447	—	—	—	—	—	0.150
	—	0.474	—	0.323	—	0.680	—	0.409	—	—	—	8.790	—	2.630
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032	—	0.0004	—	0.0006	—
40	—	0.877	—	0.693	—	0.509	—	—	—	0.202	—	6.837	—	4.482
	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.112	0.112	0.118	0.118	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	a0.223	—	a0.095			e0.651	e0.651			d0.050	d0.050	d0.065	d0.065
	—	b0.008	—	b0.032										
	2.791	2.791	2.288	2.288	1.699	1.699	5.377	5.377	185.009	185.020	29.6077	29.6082	12.5174	12.5183
	15 °	Brsch. k. Ph. 1868.	16.5 °	Brsch. k. Ph. 1868.	15 °	HP. S.		Ksch. 1875.		c Hg. HP.	11 °	Schv.	11 °	Schv. Jo

Ort		Recoaro, Italien, Vicenza.							
Name der Quelle		Franco.		Giausse.		Giuliana.		Lelia oder Regia.	
Analytiker		Bizio 1862—64.		Cenedella 1834.		Bizio 1862—64.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.022	—	0.061	—	0.022	—	0.063	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.051	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.018	—	0.118	—	0.005	—	0.056
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.0008	—	—	—	0.0004	—	0.0014
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0018	—	—	—	0.001	—	0.0018
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.227	0.057	—	—	0.115	—	0.156	0.156
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.357	—	—	—	0.256	—	0.247	0.030
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	3.580	3.645	—	—	6.727	6.727
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.716	—	—	—	12.367	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.0009	—	—	—	0.0005	—	0.0016	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.487	—	0.692	—	0.370	—	0.605
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.044	—	—	—	0.005	—	0.042
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.014	—	—	—	7.057
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.294	—	—	—	0.062	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.666	3.666	—	—	2.470	2.470	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.124	—	6.660	—	2.689	—	11.147	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.513	—	0.728	—	0.389	—	0.637	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.046	—	—	—	0.026	—	0.044	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0023	0.0023	—	—	0.0012	0.0012	0.0023	0.0023
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.607	—	0.046	—	0.231	—	0.127	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.576	—	0.064	—	0.298	—	0.255
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.611	—	0.027	—	0.158	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.693	—	2.813	—	0.968	—	9.399
Thonerde	Al_2O_3	0.0007	—	—	—	0.0004	—	0.0007	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.525	—	4.469	—	1.850	—	7.187
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	1.736	1.736	—	—	—	—
a. Schwefelsaures Ammoniak.		a 0.091	a 0.091			a 0.031	a 0.031	a 0.081	a 0.081
b. Doppeltkohlensaures Kali.			b 0.178				b 0.120		
c. Manganchlorür.							c 0.016		
d. Schwefelsaures Eisenoxyd.									
e. Schwefelsaure Thonerde.		10.9509	10.9509	13.578	13.578	6.2931	6.2936	31.6006	31.6005
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.									
g. Michaelis, Bad Rehburg, Hannover 1875.		11 °	Schv.	11 °	L.	11 °	Schv.	11 °	Schv.

	Recoaro, Italien, Vicenza.						Régal, Frankreich, Ardèche.		Redruth, England, Cornwall.		Rehburg, Hannover.			
	Lorgna.		Prato di Crovole.		Vigiliana.				Lithionq.		Badeq.		Trinkq.	
	Bizio 1862—64.		Mazzoni.		Pisanello 1862.		Poggiale (?).		Miller (1865 ?).		Westrumb 1838.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.120	2.120	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.022	—	1.571	—	—	—	0.15	—	51.944	50.439	0.457	—	0.450	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.721	3.721	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	1.266	1.266	—	—	—	—
	—	0.019	—	1.490	—	—	—	0.142	30.881	32.311	—	0.170	—	0.216
	—	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.211	—	0.170
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.154	—	—	—	—	—	—
	0.140	0.140	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.251	—	6.267	—	—	—	—	—	—	0.624	0.184	0.139	0.870	1.191
	6.097	6.097	—	5.296	2.172	2.172	—	—	—	—	2.337	2.337	1.032	1.032
20	10.400	—	—	—	4.277	—	—	—	1.753	—	2.764	—	2.959	—
	0.0012	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.483	—	—	17.176	17.176	—	—	—	—	—	0.052	—	0.062
	—	0.034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	5.988	—	—	6.090	8.606	—	—	—	0.679	—	1.623	—	1.528
	—	—	2.685	10.089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	18.273	12.624	—	—	0.80	0.800	—	—	—	—	—	—
	10.521	—	37.070	—	—	—	2.70	—	—	—	5.849	—	5.482	—
	0.508	—	—	—	—	—	0.44	—	—	—	0.055	—	0.065	—
30	0.036	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0016	0.0016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.169	—	0.505	—	—	—	0.38	—	0.521	—	0.260	—	0.098	—
	—	0.242	—	1.013	—	—	—	0.158	—	1.045	—	0.522	—	0.197
	—	0.093	—	—	—	—	—	0.574	—	—	—	—	—	—
	—	8.320	—	13.664	—	1.761	—	0.706	—	—	—	3.327	—	3.241
	0.0005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.081	—	0.065	—
40	—	6.728	—	22.194	—	—	—	1.892	—	—	—	3.606	—	3.385
	—	—	—	—	—	—	—	0.044	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047	0.047	0.055	0.055
	a 0.067	a 0.067			d 19.232 e 3.578 f 0.332	d 19.232 e 3.578 f 0.332								
	28.2143	28.2149	66.371	66.370	52.857	52.857	4.47	4.470	92.206	92.205	12.034	12.034	11.076	11.077
	11 °	Schv.		S.		Hg.	11.5	Ksch. 1875.		A. Ph. 1867.	12.5 °	S. Hg.	12.5 °	g S. Hg.

Ort		Reiboldsgrün, Sachsen.		Reichenau bei Pausa, Sachsen.		Reinerz, Schlesien.			
Name der Quelle				Neues Bad.		Kalte Quelle.		Laue Quelle.	
Analytiker		Flechsig.		Förster 1882.		Drenkmann 1868.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	0.085	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.0008	0.0008	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.026	—	0.0440	—	0.093	—	0.107	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.0027	0.0027	0.0023	0.0023
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.0090	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.014	—	0.0524	—	0.152	—	0.101
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.007	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.277	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	1.017	—	1.089	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.1677	—	0.588	—	0.436
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.3550	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.1843	—	0.126	—	0.356
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.017	—	0.043
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	3.270	2.462	8.497	6.591
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.167	—	0.3010	0.1344	2.191	1.564	3.206	2.741
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.251	—	0.2620	—	6.537	—	11.964	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.791	—	0.1940	—	0.133	—	0.375	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.018	—	0.045	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.0172	0.0172	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.0008	0.0008	0.001	0.001
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	0.0019	0.0019	0.0016	0.0016
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.192	—	0.1150	—	0.381	—	0.839	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.027	—	0.0467	—	0.765	—	1.683
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.191	—	0.1751	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.1383	—	2.466	—	4.602
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.702	—	0.3812	—	4.418	—	8.429
Sauerstoff	O	—	0.079	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.487	0.487	0.0220	0.0220	—	—	—	—
		—	a 0.130			—	d 1.168	—	d 1.139
		1.914	1.914	1.3200	1.3201	13.7304	13.7314	26.1259	26.1259
			Brsch.		b	11 °	c	18.4 °	c

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
c. Dengler, Jubelschrift, Reinerz 1869 und Scholz, Schlesischer Bädertag 1878.
d. Doppeltkohlensaures Kali.

	Reinerz, Schlesien.						Reps, Siebenbürgen.		Reuthe, Tirol, Bregenzwald.		Reutlingen, Württemberg.			
	Ulrikenq.		Wiesenquelle Grosse.		Kleine.				Eisenq.		Badebr.		Oeffentlicher Br.	
	Drenkmann 1868.		Duflos 1851.				Schwarz.		Kofler.		Vöhringer 1835.		Sigwart 1831.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	? 2.731	—	—	—	0.448	—	0.228	—
	—	—	—	—	—	—	—	? 6.264	—	—	—	1.029	—	0.524
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.136	—	0.143	—	29.400	32.729	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.064	—	—	—	—	—	219.370	205.004	—	—	0.534	—	0.325	—
	0.0028	0.0028	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	7.186	—	0.028	—	—	—	—	—
	—	0.057	—	0.102	—	0.106	—	9.656	—	0.018	—	0.506	—	0.308
	—	—	—	—	—	—	—	8.461	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.003	—	—	—	—	—	—	—	0.011	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.180	—	—	—	—
	0.958	—	0.600	—	0.571	—	3.888	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.232	—	—	0.638	—	0.195	—
	—	0.253	—	0.134	—	0.206	—	—	0.025	0.025	—	0.512	—	0.139
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.503	—	0.343	—	0.228	—	3.148	—	—	—	0.034	—	0.034
	—	0.014	—	0.012	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.136	2.663	2.498	1.585	2.222	1.005	—	6.136	—	—	1.713	0.620	2.155	1.581
	3.324	3.055	1.310	1.165	0.850	0.630	1.720	—	0.032	0.071	2.083	1.536	0.238	0.092
	10.245	—	4.176	—	3.960	—	12.535	—	4.098	—	0.657	—	1.744	—
	0.529	—	0.361	—	0.240	—	3.314	—	0.514	—	0.036	—	0.036	—
30	0.015	—	0.012	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026	—	—	—	—
	0.0016	0.0016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	1.460	—	0.375	—	0.500	—	—	—	0.018	—	0.195	—	0.078	—
	—	2.929	—	0.752	—	1.003	—	—	—	—	—	0.391	—	0.156
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.034	—	—	—	—
	—	3.955	—	1.572	—	1.487	—	—	—	1.568	—	—	—	0.522
	0.0012	—	—	—	—	—	—	—	0.0044	—	—	—	—	—
40	—	8.297	—	3.009	—	3.049	—	7.068	—	2.760	—	1.439	—	1.523
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.446	—	—	—	0.237	—	0.120
	0.824	0.824	—	—	—	—	—	—	0.125	0.125	—	—	—	—
	d0.106	d1.109	—	d0.794	—	d0.772								
	23.6716	23.6714	9.468	9.468	8.496	8.496	280.144	280.144	4.8704	4.869	6.304	6.304	4.999	4.999
	13.7 °	c	12.5 °	L.	11.2 °	L.	7.5–11 °	HP.		A Ph. 1867.	12 °	L. Hy.	12 °	L.

	Ort		Rheinfelden, Schweiz, Aargau.				Rhense, Rheinprovinz, Coblenz.		Riestedt, b Preussen, Merseburg.	
	Name der Quelle		Badesoole.		Bohrloch I. a					
	Analytiker		Bolley.				Mulder 1865.		Trommsdorff 1814.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	1.33	—	0.506	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	2584.65	2543.65	840.26	801.78	12.677	7.588	0.364	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	2.69	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	42.04	—	35.22	—	4 451	—	0.117
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	5.29	5.29	—	0.24	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.150
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.108
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	1.55	—	0.591	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	47.63	6.24	39.96	9.717	5.670	0.081	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	3.40	19.51	19.51	—	3.797	0.513	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	49.47	—	31.85	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.86	—	0.039	—	0.736
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.53	—	12.97	10.486	21.026	—	0.552
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	4.050	—	0.589	1.136
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.19	—	12.01	—	5.779	—	1.814	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.91	—	0.041	—	1.084	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.28	0.28	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.72	—	0.32	—	0.109	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.44	—	0.64	—	0.219	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	0.647
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.09	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	1.03	—	0.23	—	0.154	—	1.005
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			2645.01	2645.01	913.02	913.02	43.450	43.450	4.445	c4.451
				Hf. Brsch.		MA.		Hg. Ksch. 1869.		HP. S.

a. Vielleicht nicht in Gebrauch.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
d. Chemisches Centralblatt 1847.
e. Vielleicht sind alle Zahlen im Verhältniss von 3 : 4 zu erhöhen (vergl. HP. u. S.).
f. Angegeben sind 2.278 Kieselsäure.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
h. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.065.
i. Ab Wasserstoff 0.020.

	Rietenau, Württemberg, Marburg.		Rieu-Majou, Frankreich, Hérault.		Riga, Russland.		Rigi-Kaltbad, Schweiz, Luzern.		Rigi-Scheideck, Schweiz-Schwyz.		Riguardio, Toscana, Erathal.		Rima-Brezó, Ungarn, Honth.	
					Klein-Jungfernhof.		**Schwestern-born.**							
	Zwink 1836.		Mialhe und Figuier.		Grindel 1817.		?		Schweizer 1846.		Giulj.		Marikowsky.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.501	—	0.070	—	0.345	—	1.822	—	—	—	9.797	4.176	1.156	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.169	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.300	—	—
	—	0.619	—	0.066	—	0.327	—	1.599	—	—	—	4.263	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.085	—	—	—	0.473	—	0.721
	—	—	—	0.103	—	—	—	0.063	—	0.107	—	0.335	—	0.558
	0.083	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.290	—	0.732	0.259	—	—	—	—	0.724	—	—	—
	2.266	2.480	—	—	0.345	0.345	—	—	—	—	—	0.612	—	—
20	9.349	—	—	—	0.669	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.310	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	5.395	—	—	—	0.660	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	3.028	1.699	—	—	—	1.660	—	—	1.288	9.262	—	1.485
	—	—	0.914	0.914	—	—	—	—	0.133	0.133	1.057	—	—	—
	4.922	—	11.088	—	2.513	—	3.882	—	3.676	—	5.534	—	8.332	—
	—	—	0.620	—	—	—	0.179	—	0.306	—	0.957	—	1.595	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.286	—	0.710	—	0.387	—	f0.278	—	0.060	—	—	—	—	—
	—	0.529	—	1.424	—	0.776	—	0.558	—	—	—	—	—	—
	—	0.042	—	—	—	—	—	—	—	0.114	—	—	—	—
	—	5.432	—	4.278	—	1.088	—	0.703	—	1.375	—	—	—	3.240
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.008	—	7.898	—	1.536	—	1.497	—	2.415	—	—	—	5.098
	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—	0.031	—	—	—	0.001
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.345	0.345	—	—	0.173	0.173	—	—	—	—
	17.576	17.576	16.720	16.721	5.336	e 5.336	6.161	g 6.165	4.348	4.348	19.357	h 19.421	11.083	i 11.103
	11.2-13.7 °	Hy. Ksch. 1872.	12 °	d		S.	5 °	MA.	7.25 °	MA. HP.	15 °	HP.	12.5 °	S. HP.

Ort		Rio, Italien, Elba.		Riolo, Italien, Ravenna.					
Name der Quelle		Acq. forte ferrata.		Acqua marziale della Chiusa.		Acqua marziale del Rio Vecchio.		Acq. salina I.	
Analytiker		?		Sgarzi 1865.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	6.420	6.420
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	1.755	1.755
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	7.628	7.628
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	9.80	9.72	3.096	—	9.020	6.591	154.319	125.313
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.40	0.40	—	0.983	—	—	17.340	22.329
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.08	—	1.269	—	1.980	—	21.183
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.261	—	0.130
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.341	—	—	—	0.225
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.234	—	—	—	0.145
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.10	0.951	—	9.438	4.877	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.660	—	—	3.007	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.10	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	9.20	9.20	—	1.854	—	1.074	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	11.40	11.40	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.927	0.103	7.794	—	32.589
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	4.213	3.592	3.208	—	6.728	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	1.647	—	2.570	—	27.501	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	2.621	—	1.131	—	0.414	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	0.020	—	0.100	—	1.900	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.040	—	0.201	—	3.812
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.100	—	0.050	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	2.541
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.310	0.310	0.200	0.200	5.000	5.000
		b 6.20	b 6.20						
		37.10	37.10	13.518	c 13.550	25.870	d 25.985	229.055	229.070
		21.2 °	a		Schv.		Schv.	17 °	e Schv.

a. Prochnow, die schwefelsauren Eisenoxydulwässer, Muskau 1878.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.032.
d. Ab Kohlensäure 0.115.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
f. Ab Kohlensäure 0.120.
g. Hier schwefels. Lithion.
h. Hier schwefels. Thonerde.
i. Hier arsenige Säure.
k. Hier kieselsaure Magnesia.
m. Hier schwefels. Ceroxyd.
n. Schwefels. Kupferoxyd.
o. Schwefels. Zinkoxyd.
p. Schwefels. Berylloxyd.
q. Schwefels. Ytteroxyd.

	Riolo, Italien, Ravenna.						Rio meo, Italien bei Vernio.		Rio tinto, Spanien, Huelva.		Rippoldsau, Baden.			
	Acq. salina II.		Acqua solforosa I.		II.				Cämentationwasser.		Badeq.		Josephsq.	
	Sgarzi 1865.						Giulj.		Bordiu 1849.		Bunsen 1871.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.220	0.220	0.020	0.020	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.051	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.022	—	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.050	0.010	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	79.747	63.356	22.123	19.260	23.243	12.886	2.813	—	—	—	0.743	—	1.044	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	g 3.071	g 3.071	—	—	—	—
10	11.807	6.977	—	1.368	—	7.269	—	—	—	—	—	—	—	—
	80.835	101.697	—	1.117	—	1.331	—	2.669	—	—	—	0.555	—	0.846
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.266	—	—	—	—	—	—	h 2.718	h 2.718	—	0.120	—	0.115
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	5.009	—	9.605	—	—	—	—	—	12.765	11.767	10.862	10.166
	—	6.106	—	4.233	—	8.117	—	—	3.187	2.750	2.346	2.848	3.992	4.164
20	6.920	—	—	—	—	—	—	—	1.302	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	43.788	43.788	—	0.432	—	0.488
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.041
25	—	—	—	—	—	—	—	—	?	1.057	—	—	—	—
	—	20.785	4.234	12.882	6.096	29.282	8.885	12.492	—	—	—	0.574	—	0.681
	—	—	6.360	—	18.460	—	—	—	—	—	0.536	—	0.183	—
	19.757	—	1.450	—	1.728	—	6.898	—	—	—	16.788	—	17.437	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.455	—	0.514	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.043	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	i 0.488	i 0.488	—	—	—	—
35	0.100	—	0.090	—	0.080	—	—	—	0.814	—	0.588	—	0.572	—
	—	0.201	—	0.180	—	0.160	—	—	—	k 0.369	—	1.180	—	1.148
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.126	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.336	—	—	—	6.250	—	6.355
	0.102	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.046	—	0.044	—
40	—	—	—	0.186	—	0.145	—	2.099	—	—	—	10.542	—	10.687
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.012	—	0.006	—	—	m 0.944	m 0.944	—	—	—	—
	0.950	0.950	1.000	1.000	0.903	0.903	—	—	—	—	—	—	—	—
									n 5.402 o 2.170 p 2.474 q 3.255	n 5.402 o 2.170 p 2.474 q 3.255				
	200.489	200.609	40.308	40.308	60.177	60.177	18.596	18.596	69.613	69.612	34.942	34.943	35.296	35.296
		f Schv.	18 °	Schv.		Schv.	12.5 °	HP.	22.5 °	Rb. 211	8 °	Bu.Val.	10 °	Bu.Val.

Ort		Rippoldsau, Baden.							
Name der Quelle		Natroine der Josephsq. a		Leopoldsq.		Schwefelnatroine der Leopoldsq. a		Prosperschachtq.	
Analytiker		Will.		Bunsen 1871.		Will.		Bunsen 1871.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	? 2.250	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	? 5.163	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.050	0.050
Chlornatrium	$NaCl$	0.910	—	0.538	—	0.540	—	0.325	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.863	—	0.425	—	0.512	—	0.272
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.012
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.068	—	—	—	0.023
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.500	0.500	0.353	0.353	0.240	0.240	0.176	0.176
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	24.560	20.587	7.915	3.551	17.370	12.980	4.609	4.087
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	3.286	1.109	4.275	—	3.400	1.129	1.431
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.014	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	0.092	—	0.562	—	0.393	—	0.163
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.097	—	—	—	0.024
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	23.030	27.173	—	3.202	21.863	16.020	—	0.222
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	3.505	—	3.377	—	3.627	—	0.321	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	12.024	—	19.901	—	15.840	—	7.474	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.097	—	0.592	—	0.414	—	0.172	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.102	—	—	—	0.025	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.021	0.021
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.187	0.187	—	—	0.012	0.012
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.500	—	0.863	—	0.510	—	0.307	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.003	—	1.732	—	1.023	—	0.616
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	4.241	—	7.525	—	5.901	—	2.769
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.026	—	—	—	0.009	—
Kohlensäure	CO_2	—	7.381	—	12.986	—	15.830	—	4.766
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	1.191	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		65.126	65.126	34.963	34.963	62.654	62.653	14.644	14.644
		12.5 °	L. Brsch.	8 °	Bu.Val.	12.5 °	L. Brsch.	10.5 °	Bu.Val.

a. Künstlich.
b. Wasserstoff.
c. Calciumquinquiessulfuret, CaS_5.
d. Nach Frz. Bley, Taschenbuch, Leipzig 1831, dieselben Mengen in 1000 Theilen, nach HP. dagegen in 7680. Vielleicht nicht mehr in Gebrauch.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.

	Rippoldsau, Baden.		Rivanazzano, Italien, Voghera.		Rivera, Spanien, Jaen.		Roche-Pozay, Frankreich, Vienne.		Rodenberg, Hessen-Nassau.		Rodna (Radna), Siebenbürgen.			
	Wenzelsq.								**Soole.**		**Dombhátq.**		**Szent-Gyorgy.**	
	Bunsen 1871.		Pavesi 1871.		Barraca.		Joslé.		Wöhler.		Folbert.		Pataki.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.170	0.170	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.365	0.365	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	? 2.918	—	? 4.457	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	5.384	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	4.468	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.111	2.011	2.011	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.846	—	100.519	90.111	—	—	1.628	—	76.486	57.254	10.397	—	37.500	8.317
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	3.362	0.407	0.394	—	—	3.624	—	—	—	—	7.870
	—	0.241	—	5.945	—	0.015	—	1.545	—	22.397	—	9.689	—	18.487
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.451	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.114	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	—	—
	0.464	0.464	—	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—
	9.559	7.885	—	—	—	—	10.852	3.025	—	14.833	—	—	1.823	—
	3.200	3.667	0.864	0.864	1.985	1.985	—	1.557	11.894	16.475	—	—	—	0.464
20	—	—	—	—	—	—	—	—	19.297	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.168	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.365
	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	3.372	—	—	—	—	—	—
	—	0.486	—	13.353	—	—	—	—	—	8.372	25.854	38.364	31.692	70.426
	0.499	—	4.534	—	0.288	0.304	1.661	—	—	—	6.781	6.781	11.111	—
	15.152	—	7.718	—	2.618	—	10.941	—	8.644	—	21.025	—	24.000	—
	1.229	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.171	—	1.437	—
30	0.030	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.973	—	—	—	0.054	—	—	—	0.260	—	0.342	—	0.260	—
	—	1.952	—	—	—	—	—	—	—	0.522	—	0.686	—	0.522
	—	—	—	—	—	0.103	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	5.771	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.284	—	—
	0.173	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	10.010	—	—	—	1.588	—	7.828	—	0.372	—	5.604	—	0.372
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.310	—	2.360	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	b 0.138								
					—	c 3.433								
	32.125	32.124	114.170	114.170	8.340	8.340	29.539	29.539	120.335	120.336	66.581	e 66.593	107.823	107.823
	9.8 °	Bu.Val.		Schiv.	18.8 °	Rb. 159		S. HP.		Hg. d	12.6 °	HP. l. 271	14 °	Hg.

Ort		Rodna (Radna), Siebenbürgen.		Roggendorf, Oesterreich. Banat.		Rohitsch-Sauerbrunn, Untersteiermark.			
Name der Quelle		Vale Ursuluy.		Bitterwasser.		Brunner'scher Säuerling.		Ferdinandsbr.	
Analytiker		Pataki.		v. Hauer 1853.		Ludwig 1880.		Kauer 1862.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.154	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	2.850	—	1.331	—	0.351	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	2.271	—	1.263	—	0.236
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.257	—	—	—	0.078
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.172	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.180	—	0.607	0.607	0.539	0.539
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.521	—	39.310	42.285	13.203	6.862	7.302	0.566
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	62.210	62.210	—	5.187	—	5.534
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	16.822	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.557	—	0.105	—	0.218	—	0.201
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	8.247	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.657	2.207	—	—	26.453	34.226	7.388	14.328
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	5.533	—	5.903	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.374	—	0.075	—	8.866	—	10.594	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.077	—	0.110	—	0.230	—	0.212	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.210	—	0.260	—	0.257	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.421	—	0.522	—	0.516
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.146	—	5.809	—	2.810	—	4.001
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.099	—	—	—	0.030	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.498	—	0.106	—	4.788	—	6.576
Sauerstoff	O	—	0.049	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.260	0.260	—	—	—	—	—	—
		3.889	3.889	121.866	121.865	56.483	56.483	32.576	32.575
		9°	Hg.		L.		a	9°	A. Ph. 1862. Hg.

a. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Prof. Glax in Graz.
b. Nach „Schüler, Rohitsch-Sauerbrunn, Graz 1878".
c. Hierher gehört auch Kostreinitz (S. 239). Der Name der dort angegebenen Quelle ist aber in Königsbrunnen umzuändern.

Rohitsch-Sauerbrunn, Untersteiermark.

	Gotthardsq.		Moritzbrunn.		Tempelbr.		Kostreinitz. c Ignatzbr.		Obergabernigg Marienbrunnen Fröhlichs.		Vosou's.		Windischgrätz-brunnen.	
	v. Vest 1821.		Buchner 1875.		Buchner 1876.		Hruschauer 1847.		Geol. Reichsanst.		Gottlieb 1859.		Ragsky 1847.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.0013	0.0013	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.376	—	—	—	0.200	—	2.045	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.390	—	0.462	—	1.695	—	3.126	—	3.285	—	0.277	—	0.285	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	0.905	—	—	—	—	—	—
	—	0.370	—	0.120	—	1.595	—	1.518	—	1.110	—	0.227	—	0.270
	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—	—
	—	—	—	0.029	—	0.010	—	0.177	—	0.388	—	0.021	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.014	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.439	—	0.362	0.362	0.234	—	2.389	—	—	—	—	—
	12.500	11.864	5.180	—	19.607	16.518	0.075	—	3.848	2.695	1.778	—	13.349	4.248
	—	—	—	4.635	—	—	—	—	—	2.562	—	1.471	—	7.597
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—
	—	0.681	—	0.063	—	0.065	—	0.285	—	0.076	—	0.052	—	0.118
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	17.505	18.675	3.119	8.660	10.835	32.918	86.041	89.317	71.382	75.838	76.010	78.176	15.801	25.718
	—	—	8.480	3.536	34.350	16.733	4.712	3.488	2.733	—	5.041	3.471	8.104	—
	11.246	—	12.996	—	10.357	—	1.971	—	4.141	—	2.242	—	10.496	—
	0.717	—	0.066	—	0.068	—	0.310	—	0.080	—	0.055	—	0.124	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.034	0.034	0.119	0.119	—	—	—	—	0.405	0.405	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.041	0.041	0.023	0.023	0.219	0.219	—	—	0.025	0.025	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.214	—	0.331	—	0.335	—	0.402	—	0.028	—	0.026	—
	—	—	—	0.429	—	0.664	—	0.672	—	0.806	—	0.056	—	0.052
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.187	—	4.994	—	3.223	—	—	—	1.050	—	0.757	—	3.947
	—	—	0.011	—	0.004	—	0.068	—	0.149	—	0.008	—	—	—
40	—	6.581	—	8.128	—	5.522	—	0.294	—	1.838	—	1.209	—	6.236
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	42.358	42.358	31.048	31.049	77.7523	77.7533	97.091	97.093	88.409	88.408	85.888	85.887	48.185	48.186
	10.7 °	b	11.25 °	b Hg.	11.6 °	Brsch. b		L. a		K.sch. 1877.		Hg. L. Brsch.		L. a

Ort		Rohitsch-Sauerbr., Untersteiermark.		Roigheim, Württemberg.		Roisdorf, Rheinprovinz.			
Name der Quelle		Untergabernigg Römerq.		Schwefelq.		Stahlq.		Trinkq.	
Analytiker		Reibenschuh.		Häuffel.		Bischof 1825.		Freytag 1876.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.157	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.360	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.237	0.270	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	4.550	2.737	0.410	—	5.030	0.663	18.423	14.406
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.690	—	—	—	0.703	—	0.387
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.844	—	0.169	—	3.161	—	3.042
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.177	—	0.130	—	0.255
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.030	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.020	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.039	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.033	0.338	0.040	1.540	—	4.638	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.934	1.104	—	1.026	—	3.891
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.078	—	0.349	—	0.034
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.014	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	37.813	39.727	—	—	2.561	7.551	12.409	22.241
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.931	—	0.181	—	2.042	—	4.675	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.096	—	3.817	—	4.104	—	3.950	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.058	—	0.082	—	0.367	—	0.036	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 ($Si O_3$)	0.156	—	0.061	—	0.920	—	0.092	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.313	—	0.122	—	1.846	—	0.185
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.399	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.068	—	0.050	—	0.098	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.218	—	2.502	—	1.186	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.083	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.181	0.181	—	—	—	—
		44.880	a 44.882	6.229	6.229	16.614	16.615	44.321	b 44.441
		11 °	Brsch.	12.5 °	Hg.HP.	11.8 °	L. HP.	11.8 °	Brsch.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
b. Ab Kohlensäure 0.120.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Wasserstoff 0.007.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Arseniksäure.
g. Schwefelsaures Nickeloxydul.
h. Schwefelsaures Cobaltoxydul.

	Rolle, Schweiz, Waadt.		Rom, Italien.		Rombole, Toscana, Siena.		Roncegno, Südtirol, Valsugana.		Ronneburg, Sachsen-Altenburg.				Ronneby, Schweden.	
	Fontaine de Jouvence.		**Acqua santa? (Acqua acetosa?)**						**Eulenhöferq.**		**Urquelle.**		**Alte oder Vitriol-Q.**	
	Peschier.		Commaille und Lambert 1855.		Giulj.		Manetti 1858.		Reichardt.				Hamberg 1860.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0054	0.0054
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0009	0.0009
	—	—	—	—	2.190	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	4.085	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	0.866	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.109	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.044	0.044	—	—	—	—	0.580	0.580
	0.359	—	0.298	—	6.123	—	0.374	—	—	—	—	—	0.458	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	0.178	—	—	—	0.069	—	0.061	—	—	—
	0.065	—	—	0.283	—	6.018	—	0.355	—	—	—	0.072	—	0.434
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.267	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.235	—	—	—	—	—	—	—	0.083	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	7.500	7.500	0.135	0.008	0.176	0.176	0.142	0.142
	—	—	0.390	—	—	—	0.058	0.512	—	—	—	—	0.553	—
	—	—	—	0.330	2.741	2.966	5.963	5.963	0.038	—	0.222	0.085	1.448	1.448
20	—	—	—	—	4.641	—	8.300	—	—	—	—	—	2.402	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.453	42.600	42.600	—	0.159	—	0.174	3.282	3.282
	—	—	—	—	—	—	1.420	1.420	—	—	—	—	0.283	0.283
25	—	—	—	—	—	2.341	—	4.627	—	—	—	—	0.599	2.324
	—	0.460	1.279	0.085	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.585	0.235	—	—	—	—	0.665	0.798	0.452	0.681	—	—
	5.040	—	4.320	—	11.779	—	—	—	1.801	—	3.284	—	—	—
	0.672	—	—	—	0.477	—	—	—	0.403	—	0.183	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.816	—	—	—	2.910	—	0.110	—	0.106	—	0.988	—
	—	—	—	1.637	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.965
	—	—	—	—	—	—	—	5.555	—	0.210	—	0.202	—	0.968
	—	1.992	—	1.537	—	2.780	—	0.592	—	0.600	—	1.144	—	0.309
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.180	—	3.581	—	7.460	—	—	—	1.230	—	1.950	—	—
	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	0.024	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.160	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	16.300	16.300	0.017	0.017	0.201	0.201	0.183	0.183
	e 0.348	e 0.348					e 12.790	e 12.790					e 3.835	e 3.835
							e 0.270	e 0.270					g 0.016	g 0.016
							f 0.670	f 0.670					h 0.009	h 0.009
	6.484	d 6.491	7.688	7.688	28.129	28.129	99.199	99.198	3.238	3.238	4.685	4.685	14.7843	14.7843
		HP.	14 °	Schv.	37.5 °	HP. S.	10	Schv. (Koch 1858.)	10°	Brsch. L.	10°	Brsch. L. Hg.	6°	A. Ph. 1862.

Ort		Ronneby, Schweden.		Roselle, Italien, Grosseto.		Rosenau (Rosnau), Ungarn, Gömör.		Rosenheim, Oberbayern.	
Name der Quelle		Eckholzq.						Küpferling.	
Analytiker		Hamberg 1860.		Giulj.		Marikowsky.		Buchner 1867.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.073	0.073	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.004	0.004	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.0004	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.0009
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.890	0.890	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.198	—	0.694	—	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.188	—	0.658	—	—	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.279	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.268	0.268	—	—	—	—	0.121	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.111	—	3.471	3.151	—	—	0.032	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.046	3.046	4.363	4.363	—	—	—	0.031
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	4.702	—	0.099	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	24.961	24.961	—	0.455	10.417	10.417	—	0.098
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	1.442	1.442	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	1.052	4.444	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.328	0.171
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	1.226	—	—	0.332	0.299
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	22.560	—	—	—	3.290	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.479	—	0.797	—	0.103	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.963	—	—	—	—	—	0.078	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.177	—	—	—	—	—	0.156
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.720	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.498	—	8.483	—	—	—	1.280
Thonerde	Al_2O_4	—	—	—	—	—	—	0.0009	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	13.330	—	0.438	—	2.119
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.080	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.0002
Organische Substanz	—	0.384	0.384	—	—	—	—	0.304	0.304
		a 15.038	a 15.038					d 0.011	d 0.011
		b 0.070	b 0.070					—	a 0.003
		c 0.070	c 0.070					—	e 0.127
		54.272	54.273	31.666	31.666	11.214	11.214	4.6003	4.6001
		6.1 °	A. Ph. 1862.	38.8 °	HP.	12.5 °	S. HP.	15.6 °	HP.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Schwefelsaures Nickeloxydul.
c. Schwefelsaures Cobaltoxydul.
d. Essigsaures Kali.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Gsell-Fels, die Bäder und Kurorte der Schweiz, Zürich 1880.
g. Schwefelsaures Lithion.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.

	Rosenlaui, Schweiz-Bern.		Rosheim, Elsass.		Rossbad, Oesterreich, Bregenzwald.		Rosswein, Sachsen.		Rostona, Toscana, Val di Chiana.		Rothbad, Schweiz-Bern.		Rothenbrunnen, Oesterreich, Bregenzwald.	
	Pagenstecher 1824.		Coze u. Persoz.		Kofler.		Lampadius.		Giulj.		Müller 1862.		Kofler.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	?	?	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.093	—	0.013	—	0.031	—	—	—	1.388	—	—	—	0.010	0.010
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.059	—	—	—	0.188	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.076	—	0.081	—	0.030	—	0.221	—	0.930	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.254	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.541	—	0.167	—	0.147	—	—
	—	—	—	—	0.054	0.054	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026
	0.114	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.080	0.022
	—	—	—	—	—	—	0.601	—	—	—	—	—	3.630	3.630
20	—	—	—	—	—	—	0.296	—	—	—	—	—	9.418	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.092	—	—	—	—	—	0.017
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.523
	2.734	2.641	—	—	0.084	0.124	—	—	4.912	6.691	—	—	—	—
	0.084	0.084	1.317	1.392	0.425	0.425	—	0.891	0.527	0.527	—	—	—	—
	0.187	—	2.295	—	3.240	—	0.802	—	1.498	—	3.806	—	1.984	—
	—	—	—	—	—	—	?2.694	—	0.477	—	0.419	—	0.018	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.103	0.103	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.056	0.056
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.136	—	0.090	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.026	—
	—	0.273	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.052
	—	—	—	0.158	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.035	—	0.777	—	1.245	—	0.322	—	0.113	—	1.480	—	4.649
	0.031	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	—
40	—	0.169	—	1.353	—	1.956	—	1.359	—	0.135	—	2.556	—	1.222
	—	—	—	—	—	—	—	0.155	—	—	—	0.042	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.062	0.062	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—	0.133	0.133
	—	a0.092	g0.191	g 0.191									—	a 0.057
	3.441	3.441	4.080	4.080	3.852	3.852	4.581	4.581	8.802	h 8.817	4.225	4.225	15.398	15.397
	6°	f	15°	Hy.HP.		A. Ph. 1867.		HP.	12.5°	HP.	11°	f		A. Ph. 1867.

Ort		Rothenbrunnen, Schweiz, Graubündten.		Rothenburg a. d. Tauber, Bayern, Mittelfranken.				Rothenfelde, Hannover, Osnabrück.	
Name der Quelle				**Stahlquelle.**		**Wildbad Schwefelq.**		**Badesoole.**	
Analytiker		v. Planta-Reichenau.		Vogel.		v. Bibra 1864.		Streng 1864.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.002	0.002	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.146	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.335	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	10.78
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.128	—	—	—	0.288	—	531.50	487.20
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.325	—	—	—	8.92	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.380	—	0.273	—	43.97
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.098	—	—	—	—	—	0.36
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.122	0.122	—	—	1.196	1.196	12.60	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.017	—	—	—	1.108	0.593	—	29.17
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.021	5.163	5.574	1.301	1.301	0.36	11.64
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	5.195	—	10.829	—	31.14	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.166	—	0.085	—	0.149	—	0.31
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	2.737	—	6.582	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.680	1.249	—	—	—	—	—	25.61
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.339	1.317	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.738	—	12.835	—	2.057	—	24.11	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.175	—	0.090	—	0.157	—	0.33	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.228	0.228	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.273	—	—	—	0.110	—	0.17	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.548	—	—	—	0.221	—	0.34
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.232	—	6.938	—	5.121	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.239	—	—	—	—	—	0.14	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.284	—	7.894	—	1.344	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.078	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.195	0.195	—	—	—	—
		—	a 0.673						
		9.941	9.940	23.803	23.803	17.192	17.193	609.27	c 609.38
		16.2 °	b		Hg.HP. S.	11.52 °	Hg. Brsch.		Brsch. Val.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Gsell-Fels, die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich 1880.
c. Ab Kohlensäure 0.11.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Magnesiumsulfhydrat.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.178.

	Rothenfelde, Hannover, Osnabrück.		Rothenfels, Baden.		Rotzloch, Schweiz, Unterwalden.		Rovio, Schweiz, Tessin.		Royat, Frankreich, Puy-de-Dôme.					
	Trinksoole.		**Elisabethq.**		**Schwefelq.**				**César.**		**Source grande (Eugenie).**		**St. Mart.**	
	Koke 1877.		Bunsen.		Ineichen 1857.		Ferrario.		Lefort 1857.		Truchot 1878.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	?0.681	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.224	1.224	—	—	—	—	1.134	2.341	1.073	3.118	—	1.392
	—	—	0.056	0.056	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	153.010	137.643	40.727	38.457	—	—	—	—	6.769	—	16.298	4.417	15.655	1.782
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.090	0.090	0.350	0.350	0.350	0.350
10	—	—	1.587	—	—	—	5.038	—	—	0.205	—	1.718	—	3.983
	—	14.578	1.486	5.471	—	—	—	0.455	—	5.284	—	7.741	—	7.469
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	3.571	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	? 2.462	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.357	0.357	—	—	1.410	—	2.389	—	1.626	—
	8.329	11.487	—	0.038	0.242	0.012	—	—	—	—	—	—	0.136	—
	6.757	6.757	—	2.006	—	—	—	—	—	0.784	—	1.332	—	1.064
20	3.244	—	2.330	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.171	—	0.023	—	—	—	—	—	0.238	—	0.399	—	0.219
	—	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	16.104	—	2.432	1.804	—	—	—	6.277	10.895	14.420	26.449	9.405	25.046
	—	—	—	—	0.498	—	1.642	8.435	3.970	2.856	3.740	—	6.508	—
	15.491	—	2.706	—	0.042	—	8·762	—	6.860	—	10.050	—	9.696	—
	0.180	—	0.024	—	—	—	? 7.034	—	0.250	—	0.420	—	0.230	—
30	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.027	0.027	—	—	—	—	0.140	0.140	0.080	0.080	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.113	—	0.181	—	0.464	—	—	—	1.670	—	1.320	—	0.945	—
	—	0.227	—	0.363	—	0.931	—	—	—	3.351	—	2.648	—	1.896
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.016	—	3.178	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.162	—	0.240	—	1.426	—	4.554	—	2.386	—	1.887	—	1.350
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.180	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	d 0.686								
					—	e 0.350								
	187.210	187.211	50.373	50.373	4.088	4.088	22.476	f 22.655	28.570	28.570	50.140	50.139	44.551	44.551
		Brsch.	19.3 °	Brsch. Bu. HP.	10 °	b MA.		MA. b	29 °	Hg. Jo.	35.5 °	Jo.	31 °	Jo.

Ort		Royat, Frankreich, Puy-de-Dôme.		Roye, Frankreich, Oise.		Rudolstadt, Schwarzburg.		Rückershausen, Nassau.	
Name der Quelle		St. Victor.							
Analytiker		Truchot 1878.		Lassone.		Tromsdorff 1810.		Döring.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	5.533	4.239	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	12.152	—	0.333	—	7.402	4.415	1.367	—
Chlorlithium	$LiCl$	0.350	0.350	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	4.018	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	7.796	0.333	—	—	2.833	—	1.297
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.427	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.483	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.030	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	2.364	4.973	3.971	2.402
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.980	—	—	—	—	—	0.652
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	2.499	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.532	—	—	—	—	—	0.853
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	16.210	29.488	—	0.427	—	0.379	4.054	7.308
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	6.464	—	—	—	—	—	0.695	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.121	—	1.920	—	1.031	—	6.094	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.560	—	1.379	—	—	—	0.898	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.950	—	—	—	0.286	—	0.065	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.906	—	—	—	0.574	—	0.130
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.911	—	—	—	1.715
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.357	—	1.684	—	0.408	—	2.786
Sauerstoff	O	—	—	—	0.044	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 3.705						
		54.370	54.371	3.965	b 3.976	13.582	13.582	17.144	17.143
		20°	Jo.		HP.		Jo.		HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff 0.012.
c. Nach „Bley, Taschenbuch, Leipzig 1831".
d. Nach „Gsell-Fels, die Bäder der Schweiz, Schmidt, Zürich 1880".

	Ründeroth, Rheinprovinz.		Rütihubelbad, Schweiz, Bern.		Ruhla, Thüringen.						Ruillé, Frankreich.		Sacedon, Spanien, Guadalajara.	
					Mühlbrunnen.		**Schenk's Q.**		**Trinkq.**		**S. Tortaigne.**		**Fuente de Maria.**	
	Marda.		Pagenstecher 1833.		Wackenroder 1851.						Dessaignes.		Utor und Soler 1875.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.456	—	0.093	—	0.058	—	0.510	—	0.015	—	1.590	—	0.872	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.298	—	—	—	0.103	—	—	0.148	0.011	—	—	—	—	—
	—	0.099	—	0.088	—	0.175	—	0.311	—	0.027	1.830	2.882	—	0.698
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.547	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.365	—	0.104
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.312	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.911	0.911
	—	—	0.601	—	—	—	0.061	—	—	0.018	—	0.439	0.627	0.684
	0.051	—	0.052	0.540	0.057	0.007	0.155	0.181	0.086	0.100	—	—	3.217	3.217
20	0.089	—	—	—	—	—	—	—	0.113	—	0.420	—	0.105	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.164	—	0.025	—	0.063	—	0.031	—	0.010	—	—	—	0.057
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—	—	—
	—	0.585	—	0.757	—	0.075	—	0.716	—	—	—	0.920	—	0.642
	—	0.456	0.786	0.267	0.045	0.237	0.309	0.085	—	—	—	—	—	—
	1.640	—	3.014	—	0.742	—	0.404	—	0.505	—	1.397	—	2.588	—
	1.065	—	0.026	—	0.066	—	0.033	—	0.010	—	—	—	0.060	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.270	—	0.170	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.542	—	0.341
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.625	—	1.127	—	0.200	—	—	—	0.228	—	0.185	—	0.697
	0.210	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.140	—	0.040	—
40	—	0.931	—	1.768	—	0.314	—	—	—	0.315	—	0.314	—	1.239
	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.010	0.010	0.223	0.223	0.029	0.029	0.050	0.050	0.023	0.023	0.240	0.240	0.500	0.500
	3.819	3.818	4.795	4.795	1.100	1.100	1.522	1.522	0.763	0.763	5.887	5.887	9.090	9.090
	8.8 °	c		d		L. Hg. Pf.		L. Hg. Pf.		L. Hg. Pf.		HP.	29.35 °	Jo.

Ort		Sachsenfeld, Sachsen.		Sadschütz, Böhmen. Saaz.		Säckingen, Baden.			
Name der Quelle						Schwächere Q.		Wärmere Q.	
Analytiker		Flechsig.		Reuss.		Bunsen.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.072	0.072	0.117	0.117
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	1.360	—	1.526
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.071	0.071	0.296	0.296
Chlornatrium	$NaCl$	0.042	—	0.128	—	24.342	20.207	24.198	20.103
Chlorlithium	$LiCl$	0.0034	0.0034	—	—	0.119	0.119	0.271	0.271
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	0.150	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.040	—	0.122	—	3.023	—	2.734
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.054	—	0.022
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.021	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.078	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.054	0.054	—	—	1.589	—	1.783	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.019	—	0.289	—	—	1.744	0.855	1.791
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.010	1.823	1.417	0.334	0.524	0.213	0.637
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.130	—	0.653	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.062	—	0.026	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.239	—	0.036	—	0.040
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.007	—	—	—	0.023	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.384	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.109	—	—	—	—	2.711	—	3.492
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.164	0.155	—	—	—	—	0.452	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.286	—	0.150	—	3.233	—	3.549	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.223	—	0.251	—	0.038	—	0.042	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.007	—	—	—	0.024	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.027	0.027	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	0.108	0.108
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0085	0.0085	—	—	0.025	0.025	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.156	—	0.456	—	0.308	—	0.317	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.152	—	0.387	—	0.618	—	0.636
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.153	—	0.107	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.017	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.008	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.372	—	0.230	—	0.420	—	0.453
Sauerstoff	O	—	0.022	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.279	0.279	0.013	0.013	—	—	—	—
				—	a0.341				
		1.3509	1.3509	3.240	3.240	31.055	31.055	32.227	32.226
		15°	Hg.		S. HP.	28.1°	Bu.	29.56°	Bu.

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Salpetersaurer Kalk.

	Sätra, Schweden.		Saidschütz, Böhmen.				Sail-les-Bains (Sail-lès-Château-Morand), Frankreich, Loire.							
	Dreifaltigkeitsquelle.		Hauptbrunnen.		Kosebrunnen.		S. Duhamel.		S. d'Urfé.		S. des Romains.		S. sulfureuse.	
			Berzelius 1839.		Struve 1827.		Henry 1850.							
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.052	0.052	—	—	0.030	0.030	—	—	—	—	0.020	0.020
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	4.433	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.100	—	3.480	—	3.095	—	0.903	—	0.400	—	0.720	—	0.950	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.030	—	—	—	2.876	—	0.740	—	0.032	—	0.336	—	0.612
	—	—	—	—	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.052	—	—	—	0.020	—	0.094	—	0.279	—	0.279	—	0.232
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.084	0.084	5.335	0.156	5.982	5.982	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.174	—	25.242	31.835	16.901	16.595	0.800	0.800	1.440	1.440	0.460	0.460	1.280	1.280
	0.027	—	149.313	149.313	121.554	121.818	—	—	—	—	—	—	—	—
20	—	—	2.295	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.060	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.091	—	0.032	—	0.042	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	11.856	—	14.345	0.482	1.484	1.357	1.400	0.490	0.944	0.360	1.148
	0.032	0.061	—	—	0.282	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.237	—	11.462	—	14.865	—	1.122	—	0.700	—	1.830	—	1.880	—
	0.096	—	0.034	—	0.044	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	37.647	21.246	11.825	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.044	0.044	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.160	—	0.047	—	0.156	—	0.064	—	0.193	—	0.193	—	0.161	—
	—	0.258	—	0.094	—	0.313	1.032	1.160	1.001	1.388	0.816	1.203	0.830	1.153
	—	0.059	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.449	—	—	—	0.434	—	0.063	—	0.256	—	0.542	—	0.422
	0.050	—	—	—	0.008	—	0.036	—	0.107	—	0.107	—	0.089	—
40	—	0.806	—	0.069	—	0.886	—	0.098	—	0.403	—	0.852	—	0.686
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005
	—	—	1.189	1.189	—	—	0.070	0.070	—	—	—	—	—	—
	—	b 0.099	—	c 15.822	—	c 11.408								
	1.990	1.989	236.096	236.097	174.816	174.815	4.539	4.539	5.198	5.198	4.616	4.616	5.579	5.579
		Ksch. 1878.	15°	L. Hg. Brsch.		HP. S. Brsch.	34°	Jo.	26.5°	Jo.	27°	Jo.	23°	Jo.

Ort		Sail-sous-Couzan, Frankreich-Loire.				Salceti, Toscana.		Saleich, Frankreich, Haute-Garonne.	
Name der Quelle		S. Fontfort. (?)		S. Rimaud.				S. ferrugineuse.	
Analytiker		Viry u. Tamain.		Lefort 1866.		Giulj.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.70	—	0.876	—	0.694	0.097	0.040	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.66	—	0.831	—	0.566	—	0.038
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.01	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.595	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.20	—	—	—	0.725	0.725	0.273	0.321
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.278	—	—	1.348	1.348
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	2.332	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.28	—	0.168	—	—	—	0.095
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.042
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	1.272
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	25.33	27.52	19.509	19.634	2.180	2.946	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.28	2.28	3.436	3.140	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.76	—	4.362	—	0.735	—	3.322	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.38	—	0.177	—	—	—	0.100	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.044	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_4)$	—	—	0.410	—	—	—	0.300	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.823	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.573
Aetzkalk	CaO	—	1.90	—	1.277	—	—	—	1.960
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	3.00	—	2.592	—	—	—	2.110
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	1.60	1.60	—	—	—	—	—	—
				a 2.412	a 3.034				
		38.25	38.25	31.777	31.777	4.334	4.334	7.759	7.759
		13°	HP.	12°	Jo.	16.2°	HP.		Laz.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Kohlensäure 0.200.
c. Ab Kohlensäure 9.81.
d. Unvollständige Analyse.

	Salerno, Neapel.		Salies, Frankreich, Haute-Garonne.				Salies-de-Béarn, Frankreich, Basses-Pyrénées.		Salina, d Nordamerika.		Salins, Frankreich, Jura.			
			Salinische Quelle.		Schwefelquelle.		Le Raillat.				S. de Salins.		Bohrlochsoole.	
	Ferrati.		Filhol.				Garrigou.		Beck. (?)		Reveil 1865.		(Reveil?)	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.04	0.04	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	4.39	4.39	—	—	0.266	0.266	3.90	3.90
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	1.135	1.135	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.600	—	—	—	4.43	—	—	2.759	8.586	41.21	120.89
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	301.202	275.871	—	—	1957.29	1944.26	1400.2	1365.91	227.299	221.263	2389.89	2389.89
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	4.380	—	—	—	55.81	2.37	5.1	—	8.701	—	85.30	15.88
	—	—	—	27.890	—	—	—	59.15	10.4	48.89	—	11.554	—	21.78
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.652	—	—	—	9.93	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.701	—	—	—	5.17	—	—	—	6.808	—	93.10	—
	—	—	0.139	28.654	—	—	—	—	—	41.65	—	7.331	—	—
	19.53	17.59	—	5.537	3.066	3.066	34.13	101.69	—	6.45	—	—	—	87.77
20	3.91	—	33.038	—	11.784	—	72.53	—	47.2	—	14.167	11.000	26.70	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	6.83	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	6.932	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.622	—	—	—	16.72	—	—	—	—	—	—
	—	2.09	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.63	—	1.226	—	2.400	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	? 7.19	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.309	—	0.150	—	2.10	2.10	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.620	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.286	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.79	—	—	—	5.650	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.250	—	—	—	? 3.81	—	—	—	—	—	—	—
40	—	5.96	—	—	—	1.466	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	36.26	36.26	341.245	341.446	18.535	18.535	2135.27	2145.08	1462.9	1462.90	260.000	260.000	2640.10	2640.11
	22.5-30°	HP.	15 °	b HP. Laz.	15 °	HP. Laz.	15 °	c Jo.		L.Hydr.	11.5°	Jo.	14.2°	L.Hydr.

	Ort		Salins-Moutiers, Frankreich, Savoie.		Salsomaggiore, Italien, Parma.		Salzbrunn, Schlesien.			
	Name der Quelle						**Heilbrunnen.**		**Heinrichs-brunnen.** b	
	Analytiker		Bouis 1863.		Gibertini 1871.		Valentiner 1859.		Fischer 1814.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	0.74	0.74	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	2.34	2.34	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	6.33	6.33	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	111.939	100.046	1309.88	1309.88	0.286	—	1.720	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	1.68	1.68	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	50.88	50.88	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	11.284	138.08	138.08	—	0.271	—	1.632
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	6.340	19.964	—	—	0.651	—	5.625	2.378
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	7.438	7.438	—	—	—	0.321	—	2.704
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	13.768	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.290	—	0.051
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	0.422	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	2.616	3.672	15.771	20.462
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	0.535	0.192	2.884	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.072	—	—	—	3.301	—	5.495	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.305	—	0.054	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(Si_3)$	0.356	—	—	—	—	—	0.390	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.714	—	—	—	—	—	0.782
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	1.147	—	1.310
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.044	—	—	—	1.801	—	2.619
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	37.60	37.60	—	—	—	—
					h 0.69	h 0.69				
			139.913	139.912	1548.22	1548.22	7.694	7.694	31.939	31.938
			35 *	Jo.	14 *	Schv.		a		L.

a. Valentiner, die Kurmittel von Ober-Salzbrunn, Breslau 1863.
b. Wird z. Z. nicht mehr gebraucht.
c. Phosphorsaure Thonerde (?).
d. Natronaluminat.
e. Phosphorsäure.
f. Journal f. prakt. Chemie 1883.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
h. Eisenchlorür.

Salzbrunn, Schlesien.

	Kramer-brunnen		Kronenquelle.		Luisenquelle (Neue Quelle).		Mühlbrunnen.		Oberbrunnen.		Sonnen-brunnen.		Wiesenbrunnen (Annahöhe).	
	Heller 1831.		Poleck 1881.		Ziureck 1869.		Valentiner 1866.		Fresenius 1882.		Fischer 1814.		Valentiner 1859.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.00005	0.00005	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0078	0.0078	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.021	—	0.069	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—
	0.689	—	0.492	—	0.943	—	0.789	—	1.632	—	0.258	—	0.299	—
	—	—	0.071	0.071	0.060	0.060	0.048	0.048	0.094	0.094	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.483	—	—	—	—
	—	—	—	0.432	—	0.879	—	0.647	—	0.960	—	—	—	0.284
	—	—	—	0.021	—	—	—	0.066	—	0.036	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.525	—	0.016	—	—	—	0.003	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.161	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.119	—	—
	—	—	0.408	0.408	0.025	—	0.081	—	0.528	0.528	—	—	—	—
	0.525	—	1.782	—	4.018	—	3.349	—	4.561	—	0.352	—	0.807	—
	0.147	0.181	—	1.449	—	3.181	—	2.928	—	3.833	—	—	—	0.549
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0245	—	—	—	0.077	—	0.042	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.520	—	0.078	—	0.292	—	0.010	—	0.053	—	0.377	—	0.170
	—	—	—	0.015	—	—	—	—	—	0.0082	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	7.931	9.601	12.960	17.462	16.243	20.007	21.729	27.894	0.125	—	2.911	4.148
	3.479	3.440	3.548	2.003	6.148	2.756	5.105	1.982	4.740	—	0.245	0.245	0.635	0.050
	2.373	—	6.335	—	5.472	—	5.194	—	4.383	—	2.251	—	3.056	—
	0.547	—	0.082	—	0.307	—	0.010	—	0.057	—	0.737	—	0.179	—
30	—	—	0.016	—	—	—	—	—	0.0086	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.060	0.060	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.221	0.0048	0.0048	—	—	0.004	0.004	0.0006	0.0006	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.245	—	0.346	—	0.391	—	0.323	—	0.307	—	0.518	—	—	—
	—	0.492	—	0.694	—	0.784	—	0.648	—	0.616	—	0.680	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.323	—	—
	—	0.923	—	2.245	—	1.684	—	1.693	—	1.220	—	0.721	—	1.044
	0.157	—	0.0062	—	—	—	0.0012	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.776	—	4.008	—	3.206	—	3.119	—	2.356	—	1.856	—	1.642
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.104	0.104	—	—
	c 0.687	d 0.466												
	—	e 0.304												
	8.849	8.848	21.0465	21.0458	30.324	30.325	31.2242	31.224	38.15505	38.15465	4.580	g 4.586	7.887	7.887
		L.	10.5 °	f		Val. Brsch.	6-7 °	Val. Brsch.	8.5 °	Frese-nius.		S.		a

Ort		Salzburg, Siebenbürgen.						Salzhausen, Hessen, Nidda.	
Name der Quelle		Aszonyto (grüner Frauenteich).		Tökely.		Vöröstó (rother Teich).		Quelle I.	
Analytiker								Liebig 1843.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.83	0.83	2.50	2.50	1.10	1.10	0.77	0.77
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	6.78	—	19.69	2.07	9.32	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	562.54	562.54	1661.71	1661.71	742.06	742.06	95.64	91.42
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	69.17	40.93	230.70	142.20	84.99	50.10	4.94	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	27.95	—	88.74	—	35.36	3.35	15.21
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	7.92	—	23.00	—	8.48	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	5.13
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.15	37.85	3.36	115.23	—	44.11	—	6.24
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	34.27	—	108.80	—	43.35	—	14.54	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	2.85
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
								a 2.38	—
		676.88	676.88	2030.07	2030.07	882.05	882.05	121.62	121.62
			HP. L.		HP. L.		HP. L.	15 °	HP.

a. Eisenchlorür.
b. Hierher ist auch das Bitterwasser von Grosslüder S. 190 zu rechnen.
c. Wahrscheinlich z. Z. sehr viel weniger, da der Brunnen im Winter 1877—78 gereinigt worden ist.
d. Ab Kohlensäure 2.123.
e. Ab Kohlensäure 2.875.

	Salzhausen, Hessen, Nidda.		Salzig, Rheinprovinz.				Salzschlirf, Hessen-Nassau. b							
	Quelle II.		**Bohrbrunnen.**		**Stollenbrunnen.**		**Bonifaciusquelle.**		**Kinderbrunnen.**		**Schwefelbrunnen.**		**Tempelbrunnen.**	
	Liebig 1843.		Oker.				Fresenius und Will 1844.		Leber.		Dannenberg.		Leber.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.053	0.053	0.027	0.027	—	—	0.059	0.059
	0.04	0.04	—	—	—	—	0.053	0.053	0.024	0.024	—	—	0.065	0.065
	—	—	?	?	—	—	—	—	—	—	0.091	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.209	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.87	0.87	—	10.849	—	0.335	—	1.371	—	0.556	—	0.489	—	1.973
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	94.33	87.53	16.458	5.308	21.059	11.573	102.365	92.329	43.573	30.537	13.537	3.575	113.411	96.262
	—	—	—	—	—	—	2.182	2.182	—	—	—	—	1.634	1.634
10	8.00	2.53	—	—	—	5.679	9.908	—	4.110	—	—	—	12.125	—
	—	12.84	—	2.498	—	2.114	—	20.078	—	13.919	—	9.088	—	25.213
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.279	—	—	—	3.016
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	12.676	—	0.391	—	1.602	—	0.649	—	0.571	—	2.305	—
	—	—	10.662	19.737	5.325	—	—	2.512	—	2.177	2.626	4.411	—	0.049
	—	6.92	—	1.073	—	4.770	1.536	14.062	0.683	5.879	1.629	1.629	2.594	17.923
20	8.03	—	—	—	—	—	15.463	—	7.532	—	1.602	—	16.221	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.21	—	—	—	—	—	0.125	—	0.073	—	0.379	—	0.674
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	8.45	5.049	9.251	10.606	27.885	—	9.945	—	14.205	—	10.495	—	21.771
	—	—	1.144	—	12.745	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.17	—	3.243	—	2.745	—	9.694	—	10.094	—	10.102	—	15.557	—
	0.22	—	—	—	—	—	0.132	—	0.077	—	0.399	—	0.709	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.11	—	0.212	—	0.212	—	0.114	—	0.090	—	—	—	0.073	—
	—	0.22	—	0.425	—	0.425	—	0.229	—	0.181	—	—	—	0.147
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	c 0.874	—	—	—	1.157	—
40	—	0.16	—	0.303	—	0.303	—	0.162	—	—	—	0.235	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.048	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	c 1.103	1.103	2.170	2.170	—	—
	119.77	119.77	49.444	49.444	53.083	53.084	143.102	143.101	68.836	d 70.960	32.727	32.728	165.910	168.786
	15 °	L. Val. Brsch.		Brsch.		Brsch.	10.6 °	A. Ph. 1880. L. HP.	12 °	A. Ph. 1880.	10.2 °	A. Ph. 1880.	10.8 °	e A. Ph. 1880.

Ort		Salzuflen, Lippe-Detmold.							
Name der Quelle		Hollenhagen. b		Losse. b		Paulinenquelle, leichte.		schwere.	
Analytiker		Brandes 1835.							
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	4.28	—	5.99
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	15.216	2.137	50.438	39.656	362.25	336.99	538.24	489.51
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	0.198	—	4.053	—	0.93	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	12.455	—	14.965	—	21.85	—	41.78
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.149	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	5.00	—	7.00	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	8.862	—	10.472	—	22.59	0.06	39.30
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.756	3.006	0.931	6.055	23.54	24.73	18.27	18.27
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	8.979	—	15.837	—	19.18	—	32.35	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.232	—	—	—	0.13	—	0.26
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	7.405	—	2.772	—	7.55	—	19.86
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.663	—	2.661	—	8.06	—	19.98	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.244	—	—	—	0.14	—	0.28	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.003	0.003	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.006	—	—	—	0.40	—	0.50	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.012	—	—	—	0.80	—	1.00
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.057	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	0.58	—	0.71
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		34.122	a 34.261	73.920	73.920	419.50	419.50	616.68	616.68
			HP.		HP.		Brsch.		Brsch.

a. Ab Kohlensäure 0.138.
b. Findet, laut briefl. Mitteilung der Direction, keine Verwendung.
c. Wagner, das Soolbad Salzungen. Salzungen 1877.

	Salzuflen, Lippe-Detmold.		Salzungen, Sachsen-Meiningen.											
	Sophien-Trinkquelle.		**Bernhardsbrunnen.**		**Berth's-Brunnen.**		**Bohrbrunnen II. gesättigte Soole.**		**Bohrbr. II. seitlicher Abfluss.**		**Bohrbr. III. seitlicher Abfluss.**		**Stadtbrunnen.**	
	Brandes 1835.		Bernhardi.		Trommsdorff.		Wöhler (Knothe).		Bernhardi.		Wöhler.		Bernhardi.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.14	0.14	—	—	0.38	0.38	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.71	—	3.26	—	—	3.44	7.39	0.718	1.848	3.00	3.00	0.27	4.12
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	120.39	111.24	2617.62	2580.54	229.09	229.09	2564.80	2561.52	516.720	512.311	416.50	413.92	439.14	431.54
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	2.47	—	10.90	6.60	31.52	—	6.651	—	8.52	0.91	10.50	—
	—	7.41	—	35.64	2.21	7.23	—	37.01	—	11.112	1.92	13.27	—	16.62
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.00	—	3.80	—	—	—	4.62	—	1.320	—	—	—	4.50	—
	1.02	7.58	—	43.97	—	—	—	2.32	—	2.886	—	—	—	4.01
	7.73	7.73	1.60	4.72	—	5.42	—	39.85	—	8.408	—	9.62	—	13.27
20	4.84	—	42.96	—	6.14	—	43.86	—	11.261	—	11.04	—	15.37	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.13	—	0.32	—	—	—	0.10	—	—	—	0.14	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.32	—	1.07	—	—	—	1.60	—	2.608	—	3.32	—	5.45
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.49	—	0.78	—	—	—	1.61	—	2.503	—	3.05	—	5.30	—
	0.14	—	0.34	—	—	—	0.10	—	—	—	0.15	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.20	—	0.03	—	—	—	0.07	—	—	—	—	—	0.03	—
	—	0.40	—	0.05	—	—	—	0.14	—	—	—	—	—	0.06
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.29	—	0.04	—	—	—	0.10	—	—	—	—	—	0.04
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	140.81	140.81	2669.74	2669.75	248.34	248.34	2650.40	2650.41	539.173	539.173	444.18	444.18	475.11	475.11
		Brsch.	13 °	L. Hg.		Val. HP.	13.8 °	L. Val. c		c		L. Val. c	12.2°	Val.

	Ort		Salzungen, Sachsen-Meiningen.		Sandefjord, Norwegen.		Sandrocks, Insel Wight.		Sangerberg, Böhmen.	
	Name der Quelle		**Trinkquelle.**		**Schwefelquelle.**				**Rudolfsquelle.**	
	Analytiker		Hoffmann.		Strecker 1853.		Marcet.		Kletzinsky 1870.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	0.35	0.35	0.715	0.715	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.176	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.405	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.86	0.86	—	4.521	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.0006	0.0006
	Chlornatrium	$NaCl$	118.79	116.18	168.474	151.839	4.582	—	0.094	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	2.61	0.43	22.476	23.679	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	12.51	17.53	—	10.787	—	4.346	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.177	—	—	—	0.072
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.107
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	5.282	—	—	—	0.071	0.071
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	18.281	22.002	0.895	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.75	5.136	8.214	4.115	4.115	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.15	—	—	—	11.544	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.04	—	0.611	25.872	25.872	—	0.886
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.104	—	—	—	0.014
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	4.694	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	3.35	—	19.897	—	—	0.488	0.677
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	4.907	—	—	—	0.648	0.648
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.18	—	14.004	—	—	—	4.558	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.04	—	0.643	—	—	—	1.239	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.110	—	—	—	0.015	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0011	0.0011
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.083	0.083
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.274	—	0.800	—	0.360	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.550	—	1.607	—	0.722
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	2.559	—	1.772
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.068	—	—	—	0.041	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.674	—	—	—	3.364
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.031
	Wasser	$HO.$	—	—	—	0.093	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	2.271	2.271	—	—	0.010	0.010
							a 36.120	a 36.120	—	a 0.045
			141.49	141.49	224.536	224.537	101.314	101.315	8.5037	8.5037
			12.5 °	Brsch. HP.	10.3 °	Hg. Brsch.		S. HP.	6.9 °	b Brsch. 1880.

a. Schwefelsaure Thonerde.

b. In den älteren Ausgaben der Brunnenschriften und bei Kisch 1875 stark abweichend nach demselben (!) Gutachten Kletzinsky's.

	Sangerberg, Böhmen.		Santenay, Frankreich, Côte-d'Or.		Sarepta, Russland, Saratow.		Sarteano, Toscana, Val-di-Chiana.		Sasso di Maremma, Italien, Grosseto.		Saturnia, Italien.		Saubuse, Frankreich, Landes.	
	Vinzenzquelle.				**Katharinenquelle.**		**Ponticello.**		**Acqua acidula.**				**Bains de Joannin.**	
	Kletzinsky 1870.		Masson-Four.		Grebel.		Giulj.		Giulj.		Giulj.		Meyrac.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.373	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.149	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0006	0.0006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.1043	—	48.598	38.803	18.027	10.378	1.553	—	3.542	—	6.250	—	4.717	4.298
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	0.665	—	2.958	—	4.883	4.883
	—	0.0926	—	9.292	—	7.068	—	1.473	—	4.138	0.940	10.327	0.977	1.375
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0052	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.6260	0.3438	27.105	32.753	16.125	20.623	1.623	3.509	—	—	—	—	—	0.509
	—	0.0886	1.696	1.696	6.015	6.015	6.670	6.670	9.557	9.199	—	1.224	—	—
20	—	—	5.409	—	4.311	—	6.637	—	—	—	1.388	—	0.488	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.1703	—	—	—	—	—	1.818	—	0.453	—	—	—	—
	—	0.0196	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	1.597	—	—	—	—	—	—
	0.0525	0.3991	—	6.600	—	4.804	—	—	—	4.542	—	1.963	—	—
	0.0945	—	—	—	—	—	—	—	0.315	1.595	—	2.680	—	—
	0.8698	—	6.336	—	4.612	—	18.687	—	16.314	—	22.380	—	—	—
	0.1793	—	—	—	—	—	1.914	—	0.477	—	—	—	—	—
30	0.0207	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0011	0.0011	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0070	0.0070	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.0350	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0702	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.2915	—	—	—	—	—	9.258	—	4.254	—	4.536	—	—
	0.0020	—	—	—	—	—	0.208	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.5032	—	—	—	—	—	12.472	—	6.688	—	10.682	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.728	—	—
	0.0030	0.0030	0.800	0.800	—	—	—	—	—	—	—	—	0.108	0.108
							—	a 0.694						
	1.9958	1.9958	89.944	89.944	49.090	49.090	37.292	37.291	30.870	30.869	35.289	35.289	11.173	11.173
	5.3 °	b Brsch. 1880.		HP.	12.5 °	HP.	15 °	S.	15 °	S.	37.5 °	HP.	31.2 °	HP. S.

Ort		St. Sauveur, Frankreich, Hautes-Pyrénées.				Saxon, Schweiz, Wallis.		Scarborough, England, Yorkshire.	
Name der Quelle		**Dames.**		**Hontalade.**		**Kreuzquelle.**		**North Wells.**	
Analytiker		Filhol 1855.		Bérard 1854.		Heidepriem 1853.		Thompson.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	1.750	1.750	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.218	0.218	0.316	0.316	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.695	0.512	0.760	0.485	0.260	—	1.033	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.029	—	0.051	0.007	—	4.646	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.059	—	0.045	—	0.255	—	6.409
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.065	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.103	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.472	0.472	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.400	0.400	—	—	—	0.062	—	1.254
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.063	0.063	1.754	1.763	9.259	15.134
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.620	—	13.464	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.324	—	3.297
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.854	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.039	—	0.069	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.076	—	0.058	—	3.277	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.448	—	0.145	—	0.110	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.897	—	0.291	—	0.221	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	1.400	—	2.309
Thonerde	Al_2O_3	0.025	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.574	—	0.082	—	2.003	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.320	0.320	0.260	0.260	—	—	—	—
		—	—						
		3.075	3.074	1.671	a 1.696	8.250	8.250	28.402	28.403
		34.2	Jo Val.	20.9 °	Jo.	24-25 °	L. MA.Sg.		HP.

a. Ab Wasser 0.025.
b. Mosse, Bäderalmanach, Berlin 1882.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.0010.
d. Originalmittheilung des Herrn Hofrath Fleck.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
f. Unterschwefligsaures Natron.
g. Doppeltkohlensaures Kali.

	Scarborough. England, Yorkshire.		Schachenbad, Lindau, Bayern.		Schäftlarn, Oberbayern, Starnberg.		Schandau, Sachsen.		Scharo-Dorna, Moldau.		Schillingsfürst, Bayern, Mittelfranken.		Schimberg Schweiz, Luzern.	
	South Wells.		**Eisenquelle.**				**Stahlquelle.**						**Trinkquelle.**	
	Thompson.		Lintner.		Vogel.		Fleck 1881.				Zängerle 1864.		Müller 1875.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.103	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.292	0.528
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.031	0.171	—	—	—	—	—	—	—	0.008	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.623	—	0.391	—	0.013	—	0.0458	—	2.962	—	0.081	—	0.045	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.554	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	4.085	—	0.371	—	0.012	—	0.0109	—	2.506	—	0.070	—	0.043
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.0216	—	0.200	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0152	—	0.126	—	—	—	—
	—	—	0.164	—	—	—	0.0256	—	—	—	0.009	—	0.034	0.034
	—	4.400	—	0.150	0.065	0.021	0.0259	—	—	—	0.071	—	0.058	0.058
	3.201	3.901	—	0.113	—	0.037	0.0735	—	—	—	—	0.017	—	—
20	21.017	—	1.162	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.171	—	—	—	0.1431	—	—	—	0.062	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	9.417	—	0.510	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.092	0.153	—	—	2.537	6.195	1.664	1.562	6.831	6.339
	—	—	—	—	0.040	—	0.0098	0.0880	2.513	2.513	0.204	0.184	0.176	0.176
	2.051	—	1.041	—	2.043	—	0.6303	—	5.486	—	1.958	—	0.250	—
	—	—	0.180	—	—	—	0.1940	—	0.359	—	0.065	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.141	—	—	—	0.1211	—	0.058	—	0.115	—	0.039	—
	—	—	—	0.283	—	—	—	0.0707	—	0.116	—	0.231	—	0.078
	—	—	—	—	—	—	—	0.1641	—	—	—	—	—	—
	—	7.389	—	0.696	—	0.790	—	0.1616	—	0.868	—	0.727	—	0.076
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.254	—	0.735	—	1.240	—	0.4250	—	1.403	—	1.306	—	0.441
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.055
	—	—	0.090	0.090	—	—	—	—	0.087	0.087	0.076	0.076	—	—
							—	g0.0268					f0.011	f0.011
	30.446	30.446	3.289	3.290	2.253	2.253	1.1260	c1.1270	14.002	e14.014	4.243	4.243	7.846	7.846
		HP.		b		S.	10.2°	d	10°	Hg.	10°	Hg.	11°	b

	Ort		Schinznach, Schweiz, Aargau.		Schlangenbad, Hessen-Nassau.					
	Name der Quelle		Schwefelquell.		Mittleres Kurhaus (Ploch's Quelle.)		Oberes Kurhaus, Röhrenbrunnen.		Schachtbrunnen (Marienquell.)	
	Analytiker		Grandeau 1865.		Fresenius 1852.		Kastner 1839.		Fresenius 1878.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	0.0011	0.0011
	Schwefelwasserstoff	HS	0.558	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	0.087	1.367	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	0.058	0.160	—	—	0.093	0.208
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	5.720	—	2.378	1.874	1.432	1.432	2.661	1.996
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	0.030	0.030
10	Chlormagnesium	MgCl	0.654	—	—	0.034	—	—	—	0.099
	Chlorcalcium	CaCl	—	5.866	—	0.363	—	—	—	0.426
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	0.0035
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.261	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.005	1.005	0.119	—	—	—	0.135	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	4.363	—	—	—	—	—	0.113
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.888	1.714	—	0.045	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	9.118	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0041	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.131	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	6.449	6.449	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	2.286	—	0.025	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	0.146	—	—	—	0.077	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.094	—	—	—	0.134	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.657	—	0.471	—	—	—	0.553	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.138	—	—	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.006	0.006	—	—	0.0013	0.0013
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.110	—	0.326	—	—	—	0.334	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.221	—	0.654	—	—	—	0.670
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	2.993	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	0.100	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	3.533	—	0.437	—	—	—	0.476
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	0.295	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			24.035	24.035	3.598	3.598	7.881	7.881	4.0235	4.0239
			33°	Jo. Brsch.	30.5°	L.Hg. Jo.	28.5°	S.	31.0°	Fresenius.

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Manganchlorür.
c. Lösliche Kieselsäure.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

	Schlangenbad, Hessen-Nassau.		Schlitz, a Hessen-Darmstadt.		Schmalkalden.		Schmardau, Russland, Wilna		Schmecks (Tatra-Füred), Ungarn, Zips.					
	Wiesenquelle.				**Soolquelle.**				**Csakyquelle.**		**Kastorquelle.**		**Polluxquelle.**	
	Kastner 1839.		Wurzer.				Blumer (Grotthuss).		Scherfel (1862?)		Scherfel 1875.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.055	0.055	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.082	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	0.173	—	—	—	—	—	—
	0.0010	0.0038	—	—	1.195	1.195	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.012	0.012	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.6754	3.4848	0.132	—	95.603	70.538	—	—	0.012	—	0.0103	—	0.0100	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.012	—	3.330	—	0.337	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.008	4.872	32.543	—	0.394	—	0.0114	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.099	—	—	—	—	—	—	—	0.0079	—	0.0077
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.352	—	—	—	—	—	—	—	0.0189	—	0.0239
	0.0033	—	—	—	—	—	—	—	0.023	0.0230	0.0329	—	0.0351	—
	—	—	—	—	—	22.999	—	—	0.037	—	0.0365	—	0.0413	—
	—	0.0023	0.017	—	—	4.210	3.021	3.447	—	0.0192	—	—	—	—
20	—	—	—	—	26.844	—	13.189	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	0.0152	—	0.0503	—	0.0624
	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	7.474	—	—	—	—	—	—
	0.0157	4.7250	—	0.138	—	6.922	—	—	0.155	—	0.1231	—	0.1091	—
	0.0939	0.0915	0.123	0.157	—	—	—	—	0.021	—	0.0518	0.0518	0.0670	0.0670
	4.8899	—	0.446	—	7.498	—	4.409	—	0.169	—	0.1229	—	0.1238	—
	—	—	1.007	—	0.054	—	—	—	0.016	—	0.1068	—	0.1340	—
30	—	—	0.034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0004	0.0004	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0071	0.0071	0.0114	0.0114
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.0026	—	0.013	—	0.386	—	—	—	0.351	c0.1980	0.3865	c0.2623	0.3739	c0.2530
	—	0.0052	—	0.026	—	0.775	—	—	—	0.1725	—	0.1438	—	0.1363
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.1279	—	0.1002	—	0.1012
	—	0.1422	—	0.170	—	—	—	6.812	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	0.0069	—	0.0059	—
40	—	0.2271	—	0.741	—	0.550	—	2.694	—	0.2165	—	0.1894	—	0.1956
	—	—	—	0.101	—	—	—	—	—	—	—	0.0053	—	0.0068
	—	—	—	—	—	—	—	0.043	—	—	—	—	—	—
	0.2180	0.2180	0.023	0.023	0.099	0.099	0.190	0.190	—	—	—	—	—	—
			—	b 0.010							—	d0.0132	—	d0.0094
											—	e0.0345	—	e0.0367
	8.9002	8.9003	1.845	1.846	139.948	139.949	21.228	21.227	0.784	0.7837	0.8848	0.8847	0.9115	0.9114
	16.2 °	L.	7.5 °	JH.	17.5 °	Brsch.	5 °	S. HP.	7.5 °	Hg. HP.	9 °	Hg. HP.	8.5 °	Hg. HP.

Ort		Schmeckwitz, Sachsen.							
Name der Quelle		Eisenquelle.		Marienborn.		Rosenquelle.		Schwefelquelle.	
Analytiker		Ficinus.				Ficinus.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.043	—	—	—	0.140	—	0.173	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	0.091	—	—	—	0.296	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	0.053	—	0.040
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.031	—	0.284	—	0.036	—	0.030	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	0.034	—	—	—	0.039	—	0.035	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.069	—	0.269	—	0.019	—	0.039
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.013	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.123	—	—	—	0.010	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.047	0.047	—	—	0.062	—	0.047	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.286	0.216	—	—	—	0.004
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.084	0.127	0.630	0.630	0.117	—	0.104	0.148
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.086	—	3.830	—	0.109	—	0.068	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.042	—	b 1.737	—	0.324	—	0.057
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	1.379	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.040	—	—	—	0.046	—	0.034
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	0.178	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.494	—	1.385	—	0.502	—	0.510	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.395	—	b 1.828	—	0.371	—	0.060	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.180	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.361	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.122	—	1.980	—	—	—	0.064
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.496	—	1.851	—	0.363	—	0.324
Sauerstoff	O	—	0.035	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.023	—	—	—	0.074	—	0.047
Organische Substanz	—	1.366	1.366	0.659	0.659	1.102	1.102	0.808	0.808
								—	c 0.270
		2.580	2.581	9.082	9.082	2.478	2.478	1.835	1.835
		12.5°	Hg.HP.		Brsch. a	13°	Hg.HP.	14°	Hg.HP.

a. Analyse höchst unklar angegeben und wenig zuverlässig.
b. Wahrscheinlich nur halb so viel.
c. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.306 Schwefelcalcium.
d. Ab Wasserstoff 0.022.
e. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
g. Eine andere Quelle wie die vorhergehende, oder nur abweichende Umrechnung. (?)

	Schmerikon, Schweiz, St. Gallen.		Schönberg, Sachsen.		Schönbrunn, Schweiz, Zug.		Schüpfheim, Schweiz, Luzern.		Schwalheim a. d. Horloff, Hessen.		Schwalheim bei Nauheim, Hessen.			
									Grünschwallheimer Hof.		Hauptbrunnen.		g	
	Hüttenschmidt 1825.		Lampadius.		Heggelin.		Bolley 1853.		Jochheim 1855.		Liebig.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.302	—	11.790	9.657	—	—	0.0292	—	18.880	—	16.222	8.783	13.613	7.001
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	1.432	8.988	0.868	1.578	0.699	1.329
	—	—	—	2.023	—	—	—	0.0277	—	8.839	—	6.228	—	5.537
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.812	—	—	—	—	—	—	—	0.159	—	—	—	—
	—	0.817	—	—	—	—	—	0.2225	—	0.094	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.0121	0.0121	—	—	—	—	—	—
	—	—	5.859	2.976	—	—	0.0175	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.466	—	—	—	0.0148	—	—	0.685	0.566	0.608	0.515
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.496	—	—	—	—	—	—	—	0.151	—	0.118
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.038	6.070	11.853	—	—	0.0427	0.0212	—	23.270	—	9.072	—	5.609
	1.984	1.984	0.497	—	—	—	0.0731	0.0571	10.357	0.167	0.830	—	0.750	—
	4.687	—	2.628	—	2.88	—	2.0160	—	11.475	—	8.086	—	7.188	—
	2.335	—	2.627	—	—	—	0.6359	—	0.269	—	0.159	—	0.124	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.260	—	—	—	—	—	0.0320	—	0.391	—	0.194	—	1.180	—
	—	0.522	—	—	—	—	—	0.0642	—	0.785	—	0.389	—	2.367
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.823	—	—	—	1.12	—	0.7700	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.540	—	—	—	1.76	—	1.6054	—	0.515	—	0.277	—	1.686
	—	0.055	—	—	—	—	—	0.0636	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.05	0.05	0.2800	0.2800	—	—	—	—	—	—
	10.568	d10.591	29.471	29.471	2.93	2.93	3.1385	3.1386	42.804	f42.817	27.044	27.044	24.162	24.162
		S.HP.e	8.7 °	S.	8 °	c	11.5 °	MA. e	13 °	JH.	10.6 °	L. JH. HP.	10.6 °	Brsch.

	Ort		Schwarzbach, Schlesien.		Schwarzenberg, Schweiz, Aargau.		Schwarzseebad, Schweiz. Freiburg.			
	Name der Quelle		**Wilhelmsbad.**				**Eisenquelle.**		**Schwefelquelle.**	
	Analytiker				Bolley.		Schwarzenbach.			
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	0.044	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	0.101
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	0.057	—	0.030	—	0.018	—	0.022	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.009	—	0.028	—	0.017	—	0.021
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.002	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	0.001	—	—	—	0.041	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.055	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.282	—	0.050	—	—	—	0.858	0.608
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.007	0.048	0.048	1.686	1.686
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	17.105	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.301	—	0.092	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	10.202
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.848	—	0.099	0.073	—	0.023	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.608	1.608	0.343	0.336	0.457	0.457	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.054	—	3.290	—	4.631	—	2.309	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.320	—	0.097	—	0.117	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.060	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_2 ($Si O_3$)	0.500	—	0.012	—	0.055	—	0.040	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.003	—	0.024	—	—	—	0.080
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.105	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.961	—	1.265	—	1.743	—	7.931
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.040	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	3.795	—	2.057	—	2.880	—	1.412
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.012	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.023
	Organische Substanz	—	0.089	0.089 a 0.048	0.075	0.075 b 0.058 c 0.076	0.415	0.415	0.290	0.290
			8.818	8.817	4.091	4.091	5.741	5.741	22.354	22.354
			8.7 °	Kisch. 1879.		MA. d		Brsch. d	11.25 °	Brsch. d

a. Manganchlorür.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Natronaluminat.
d. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Soll in Folge von Bergbau in den letzten Jahren fast ganz versiegt sein.

	Schwefelbad, Ungarn, Zips.		Schwefelberg-Bad, Schweiz, Bern.		Schweiningen, Schweiz, Graubünden.		Schweizerhalle, Schweiz, Basel.		Schwelm, Westfalen.		Schwendi-Kaltbad, Schweiz, Obwalden.		Schwenningen, Württemberg.	
							Soole.		Gesundbrunnen. f				Bohrloch 2.	
	Zörnlaib.		Schwarzenbach 1871.				Bolley.		Brandes.		Schulz 1860.		Fehling 1847.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	?	?	0.220	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.464	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.13	—	—	0.035	0.035	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.930	2.930	0.076	—	—	—	2391.69	2352.07	0.143	—	0.011	—	2515.70	2472.32
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.072	—	—	—	36.75	—	0.212	—	0.011	1.34	42.50
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—
	—	—	—	—	0.085	0.085	1.32	—	—	—	—	—	—	—
	8.490	6.869	0.753	—	1.612	1.612	0.48	46.46	—	0.174	—	—	—	48.57
	—	—	1.887	1.887	1.544	1.544	3.45	3.45	0.988	1.070	—	—	—	—
20	—	—	13.348	—	2.430	—	43.01	—	9.402	—	—	—	46.52	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0017	—	0.076	1.483	1.483	—	—	—	0.803	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	—	—	—
25	—	0.912	—	8.236	2.571	4.001	—	—	—	4.919	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.85	—	—	0.575	0.529	—	4.35
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.209	0.209	—	—
	—	—	6.051	—	—	—	2.17	—	1.914	—	2.898	—	4.18	—
	0.0018	—	0.080	—	—	—	—	—	0.846	—	0.121	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.072	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.703	—	—	—	—	—	0.17	—	—	—	0.025	—	—	—
	—	1.411	—	—	—	—	—	0.34	—	—	—	0.050	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	7.784	—	1.000	—	—	—	4.509	—	1.121	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.001	—	3.742	—	—	—	0.24	—	1.675	—	1.865	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	—
	—	—	—	0.116	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.636	0.636	—	—	—	—	—	—	0.144	0.144	—	—
					e 0.156	e 0.156								
	12.1248	12.1247	23.051	23.051	9.881	9.881	2442.29	2442.29	13.430	13.430	4.018	4.018	2567.74	2567.74
	12.5°	HP.	5.2°	d		d	11.5°	MA. d	10°	Hg.HP. S.	4.68°	llg. à. Fä. 1862.		L. Hydr.

	Ort		Schwenningen, Württemberg.		Schwollen, Birkenfeld.		Sciacca, Sicilien. c		Sclafani, Sicilien. c	
	Name der Quelle		**Rohrloch 5.**		**Trinkquelle.**					
	Analytiker		Fehling 1847.		Kastner 1836.		Ferrara.		Ferrara.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	0.0215	0.0215	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	0.0014	0.0014	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	? 6.118	—	?22.337	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.1338	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	2527.94	2485.55	0.7449	—	4.297	4.297	22.135	9.064
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.0349	0.0349	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	2.76	42.97	—	—	2.387	1.796	—	—
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	0.0017	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	0.0021	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.4857	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.389	—	8.153
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.3096	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.1864	0.0300	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	47.54	0.0356	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.1381	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	45.53	—	—	—	1.389	—	16.927	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	0.0020	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	0.0024	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	1.552	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	0.0030	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	9.957
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	4.17	3.5167	3.6931	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.2728	1.1256	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.00	—	1.8622	—	10.718	—	13.280	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.8846	—	1.634	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.0032	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.1570	0.1570	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_4)$	—	—	0.3353	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	0.6728	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.7242	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.1863	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	—	—	1.6240	—	7.448	—	8.114
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.0885	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	1.524	—	3.901
	Organische Substanz	—	—	—	0.0147	0.0147	—	—	—	—
					b0.0007	b0.0007	—	d 9.537	—	f 22.969
									—	e 12.521
			2580.23	2580.23	9.2626	9.2624	26.543	26.543	74.679	74.679
				L. Hydr.		a		HP.	61.1 °	HP.

a. Rieken, Hambach und Schwollen, Brüssel 1840.
b. Fluornatrium.
c. Höchst sonderbare Analyse.
d. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 12.956 Schwefelcalcium.
e. Natriumsulfhydrat.
f. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 31.204 Schwefelcalcium.
g. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 3.380 Schwefelcalcium.
h. Ab Wasserstoff und Sauerstoff 0.001.

	Sebastians-weiler, Württemberg.		Sedlitz, Böhmen, Saaz.		Seebruch, Westfalen.						Seewen, Schweiz, Schwyz.			
					Quelle I.		Quelle II.		Quelle III.		Rössliquelle.		Sternquelle.	
	Sigwart 1832.		Steinmann.		Beisenhirtz.						Löwig 1836.		Simmler 4854.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.316	—	—	—	0.610	—	0.504	—	1.057	—	—	—	—	—
	—	3.019	—	—	0.797	—	0.917	2.074	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	1.238	3.265	—	—	1.142	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.053	0.053	0.456	0.534
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.136	—	2.722	—	—	—	—	—	0.051	—	0.158	—	0.223	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.078	—	2.567	—	—	—	—	—	0.049	—	0.117	—	0.076
	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.016	—	0.051
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.010	—	0.036
	—	—	9.194	9.194	—	—	—	—	—	—	—	—	0.091	—
	5.425	0.768	33.040	36.346	—	1.000	3.168	0.763	0.488	0.175	—	—	—	—
	2.474	3.237	169.133	169.133	6.304	6.304	1.466	2.524	4.291	4.291	—	—	—	0.063
20	—	—	7.936	—	4.446	—	—	—	2.373	—	—	—	—	—
	—	—	0.024	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.102	—	—	—	0.170	—	0.198	—	0.170	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	2.061	—	2.817	—	1.963	—	0.545	—	1.484	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.109	—	0.527	0.518
	0.814	—	—	—	—	—	1.129	—	—	—	0.166	0.166	1.030	0.963
	6.975	—	16.627	—	3.799	—	4.562	—	1.745	—	3.366	—	5.560	—
	0.108	—	—	—	0.179	—	0.208	—	0.179	—	0.028	—	0.104	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	0.058	0.058
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.234	—	—	—	0.195	—	0.130	—	0.163	—	0.139	—	0.121	—
	—	0.470	—	—	—	0.391	—	0.261	—	0.327	—	0.257	—	0.243
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	—
	—	2.168	—	8.438	—	1.732	—	1.774	—	1.205	—	1.240	—	2.124
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	—	—	—
40	—	4.882	—	10.160	—	2.420	—	3.678	—	1.165	—	2.136	—	3.506
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.697	—	—	—	0.323	—	0.267	—	0.135	—	—	—	—
	0.026	0.026	0.104	0.104	—	—	—	—	—	—	0.528	0.528	0.505	0.505
									—	g 2.488				
	18.508	18.508	238.780	238.780	17.568	17.568	12.084	12.084	11.489	11.489	4.5576	h 4.559	8.675	h 8.677
	12 °	Hy.HP.		Brsch.	10-11.2°	HP.	10-11.2°	HP.	10-11.2°	HP.	8 °	MA. HP.	10.7 °	MA.

Ort		Segesta, Sicilien. a		Segura de Aragon, Spanien, Teruel.		Sempach, Schweiz, Luzern.		Sennfeld, Bayern, Unterfranken.	
Name der Quelle									
Analytiker		Ferrara.		Saball 1819.		Weibel 1850.		Gräfe.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	? 2.409	? 2.043	—	—	—	—	0.256	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.296	—	—	—	—	—	0.587
Schwefelcalcium	CaS	—	0.502	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.443	—	0.162	—	—	—	0.514	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.343	0.092	—	1.302	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.020	—	0.261	—	0.844	—	0.488
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.446	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.314	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	0.196	—	—	0.571	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.143	0.260	—	—	0.325	0.325
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	1.486	—	—	—	13.058	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.214
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.686	—	—	—	7.890
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.462	—	—	—	—	1.756	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.031	—	—	—	5.625	—	4.206	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.898	—	0.225	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO\ AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	0.217	—	1.139	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.110
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.414	—	2.070
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.480	—	1.564	—	5.780
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.947	—	—	—	2.724	—	2.694
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.194	—	—	—	—	—	0.135
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.163	0.163
		b 1.042	b 1.042						
		5.387	5.387	1.883	1.883	8.042	c 8.062	20.457	20.456
		73.8 °	Hg.	23.8 °	Rb. 180		MA.		HP.

a. Unter allen Analysen Ferrara's wohl eine der sonderbarsten.
b. Freier Schwefel.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Doppeltkohlensaurer Strontian.
e. Manganchlorür.
f. J. Klein, Revue der Naturwissenschaften 1882.
g. Wohl gleichbedeutend mit Braesa-Putchos, aber vollständiger.
h. Schwefeleisen.
k. Schwefelsaure Thonerde.
l. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Fontaine des Sarrazins (s. d.), aber stark abweichend.

	Seon, Oberbayern.		Seraglio, Toscana, Siena.		Seravalle, Toscana, Val d'Arno.		Serboneschte, Rumänien. g		Serdopol, Finnland.		Sergiewsk, Russland, Orenburg.		Sermaize. b	
	Schwefelquelle.		**Acq. del Giardino.**										**S. des Sarrasins.**	
	Egger 1881.		Giulj.		Giulj.		(Siller ?)		Scherer.		Jaenisch.		Calloud.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.005	—	—	—	—	—	2.292	—	—	—	1.958	—	—	—
	—	0.0115	—	—	—	—	—	6.026	—	—	—	4.146	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.045	0.108	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.603	4.006	0.456	—	2.937	—	5.162	0.233	0.156	—	1.140	—	0.123	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.557	0.228	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.519	—	0.699	—	2.786	—	4.676	—	0.148	—	1.082	—	0.001
	—	0.213	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.165
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.020	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.073	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.005	—	—	0.725	—	20.758	15.772	—	0.189	2.374	3.116	0.301	0.220
	—	—	2.642	—	—	0.255	47.573	49.481	0.335	0.335	1.028	1.028	7.198	7.198
20	—	—	1.498	—	—	—	—	—	1.269	—	14.132	—	0.626	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.192	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.059	—	—	—	0.453	—	1.498	—	0.409	—	—	—	0.095
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.748	—	0.425	—	5.593	—	0.448
	1.227	5.395	—	0.585	0.102	4.635	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.751	—	—	2.949	2.521	2.249	2.036	—	—	—	—	—	—	—
	3.270	—	—	—	4.732	—	6.070	—	0.850	—	1.596	—	5.037	—
	0.062	—	—	—	0.477	—	—	—	0.430	—	—	—	0.100	—
30	0.033	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.054	0.054	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.172	—	—	—	—	—	—	—	0.234	—	0.279	—	0.100	—
	—	0.345	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.560	—	0.201
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.447	—	—	—	—
	—	—	—	0.230	—	0.434	—	—	—	0.566	—	2.668	—	2.216
	0.0075	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.983	—	—	—
40	—	0.239	—	0.361	—	0.682	—	5.110	—	0.755	—	0.975	—	3.133
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.003	—	—	—	—	—	1.214	—	—	—	1.038	—	—
	0.180	0.180	—	—	—	—	—	—	—	—	0.465	0.465	1.900	1.900
	d 0.258	—					h 0.867	—			—	k 3.284		
	—	e 0.026												
	13.7405	13.7405	4.824	4.824	11.494	11.494	84.758	84.758	3.274	3.274	23.955	23.955	15.577	15.577
	6.8 °	f	15 °	S. HP.	16.2 °	S.	15 °	HP.	7.5 °	S. HP.	7.5 °	HP.	10 °	Jo.

Ort		Serneus, Schweiz, Graubünden.		Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus. c					
Name der Quelle		Trinkquelle.		Barätinsky-Quelle.		Griasnuschka-Quelle.		Marienquelle, Nr. 18.	
Analytiker		Husemann 1875.		Schmidt 1871.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.0135	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.0310	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	0.608	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	0.0173	—	4.355	—	4.413	—	4.092	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	0.0044	—	3.678	—	4.187	—	3.882
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0097	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.1270	0.1270	0.711	—	0.329	0.329	0.605	0.605
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.7675	—	11.713	9.450	12.478	10.020	11.163	8.471
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.6429	—	1.975	—	2.021	—	2.193
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0042	—	0.543	—	0.071	—	0.105
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.0031	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.1278	1.6908	3.406	10.515	2.516	9.737	2.409	9.933
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.5881	0.9023	2.106	—	2.156	—	2.339	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.5653	—	11.353	—	10.282	—	10.414	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.0044	—	0.571	—	0.075	—	0.110	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.0033	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0008	0.0008	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.0864	—	0.357	—	0.427	—	0.232	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.1734	—	0.716	—	0.857	—	0.465
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.3843	—	2.558	—	1.884	—	2.090
Thonerde	Al_2O_3	0.0037	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.3242	—	4.529	—	3.571	—	3.620
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.0071	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		7.3051	7.3052	34.572	34.572	32.676	32.677	31.364	31.364
		8.75 °	a	18 °	b	40-42 °	b	24 °	b

a. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
b. Lange, die Mineralwässer des Kaukasus. Kymmel, Riga 1875.
c. Sämmtliche von Schmidt untersuchte Quellen enthielten noch wechselnde Mengen von Jodnatrium, Bromnatrium, Chlorlithium, schwefelsaurem Strontian, doppeltkohlensaurem Manganoxydul, phosphorsaurem Natron, Thonerde und Fluornatrium.
d. Fluornatrium.

Sheslesnowodsk, Russland, Kaukasus. c

	Michael- oder neue Quelle.		Murawjew-Quellen alte.		Murawjew-Quellen neue.		Nr. 1 & 2.		Nr. 1, 2 & 3.		Nr. 5.		Nr. 5 & 6.	
	Schmidt 1871.								Fritzsche.				Schmidt 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.0009	0.0009	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0081	0.0081	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.4832	—	3.566	—	3.741	—	3.595	—	3.374	—	3.919	—	4.151	—
	0.0133	0.0133	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.2453	—	3.383	—	3.549	—	3.410	—	3.201	—	3.718	—	3.938
	—	0.0730	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0065	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.4898	0.4898	0.409	0.409	0.147	0.147	0.296	0.296	0.298	0.298	0.535	0.535	0.332	0.332
	10.1565	7.1598	10.461	7.808	9.993	7.514	10.686	8.190	10.546	8.036	10.240	7.732	11.727	9.190
	—	2.4881	—	2.187	—	2.032	—	2.048	—	2.070	—	2.070	—	2.072
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0846	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.1165	—	0.069	—	0.079	—	0.076	—	0.066	—	0.063	—	0.090
	—	0.0096	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.2686	9.8074	2.471	9.195	1.906	8.563	0.712	6.858	4.558	10.245	1.204	7.308	2.638	9.662
	2.6540	—	2.333	—	2.167	—	2.184	—	2.208	—	2.208	—	2.210	—
	10.4512	—	10.987	—	10.996	—	8.022	—	8.692	—	10.346	—	10.175	—
	0.1226	—	0.073	—	0.083	—	0.080	—	0.070	—	0.066	—	0.095	—
30	0.0101	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0205	0.0205	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.4500	—	0.269	—	0.314	—	0.453	—	0.532	—	0.646	—	0.403	—
	—	0.9029	—	0.540	—	0.630	—	0.909	—	1.067	—	1.296	—	0.809
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.4259	—	2.565	—	2.484	—	1.399	—	1.763	—	2.146	—	1.968
	0.0025	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	4.4482	—	4.414	—	4.350	—	2.842	—	3.532	—	4.295	—	3.670
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	d0.0015	d0.0015												
	31.2174	31.2173	30.569	30.570	29.347	29.348	26.028	26.028	30.278	30.278	29.164	29.163	31.731	31.731
	21 °	b	18.5 °	b	41 °	b	42 °	b		Brsch.		Brsch.	35 °	b

Ort		Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus.							
Name der Quelle		Nr. 6.		Nr. 8.		Nr. 9.		Nr. 10.	
Analytiker		Fritzsche.		Schmidt 1871.		Fritzsche.		Schmidt 1871.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.979	—	3.917	—	3.256	—	4.209	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.775	—	3.716	—	3.089	—	3.993
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.528	0.528	0.717	0.717	0.544	0.544	0.211	0.211
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	11.324	8.742	11.230	8.583	10.826	8.118	12.312	9.688
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.125	—	2.155	—	2.192	—	2.106
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.073	—	0.103	—	0.121	—	0.142
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.871	8.403	2.563	9.799	1.030	7.245	2.366	9.851
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.267	—	2.299	—	2.338	—	2.246	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.346	—	12.306	—	11.136	—	11.762	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.077	—	0.108	—	0.127	—	0.150	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.534	—	0.241	—	0.337	—	0.283	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.071	—	0.483	—	0.676	—	0.568
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.117	—	2.909	—	2.771	—	2.558
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.091	—	4.916	—	4.838	—	4.422
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		30.926	30.925	33.381	33.381	29.594	29.594	33.539	33.539
			Brsch.	15.5°	a		Brsch.	24°	a

a. Lange, die Mineralwässer des Kaukasus, Riga, Kymmel 1875. S. a. Anmerkung c auf vorhergehender Seite.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Schwefeleisen. Das Wasser soll grünlich sein.

	Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus.										Sibitschudi Suz, Rumänien.			
	Nr. 11.		Nr. 12.		Nr. 12 & 13.		Nr. 15.		Durchschnitt aller Analysen.		Eisenquelle.		Schwefelquelle.	
	Fritzsche.		Schmidt 1871.		Fritzsche.		Schmidt 1871.							
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.905	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	9.825
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.361	—	3.625	—	3.351	—	3.274	—	3.868	—	—	—	1.302	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.188	—	3.439	—	3.179	—	3.106	—	3.670	—	—	—	1.235
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.623	0.623	0.487	0.487	0.580	0.580	0.268	0.268	0.417	0.417	—	—	—	—
	10.364	7.609	10.796	8.055	10.372	7.783	10.306	7.578	11.085	8.422	—	—	3.125	—
	—	2.283	—	2.270	—	2.163	—	2.272	—	2.152	—	—	—	1.309
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.058	—	0.059	—	0.032	—	0.043	—	0.124	8.61	8.61	—	1.688
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.638	8.632	2.222	8.292	2.833	8.566	2.138	8.355	2.385	9.266	—	—	36.667	22.745
	2.435	—	2.421	—	2.307	—	2.423	—	2.295	—	—	—	13.827	12.431
	8.692	—	8.742	—	9.125	—	11.277	—	10.564	—	—	—	2.753	—
	0.061	—	0.062	—	0.034	—	0.045	—	0.131	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.505	—	0.605	—	0.534	—	0.355	—	0.367	—	—	—	—	—
	—	1.013	—	1.214	—	1.071	—	0.712	—	0.736	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.770	—	1.663	—	1.945	—	2.817	—	2.256	—	—	—	0.447
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.504	—	3.480	—	3.816	—	4.934	—	4.069	—	—	—	10.809
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.067
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
											b 28.27	b 28.27	c 0.977	—
	28.629	28.680	28.960	28.959	29.136	29.135	30.086	30.085	31.112	31.112	36.88	36.88	62.556	62.556
		Brsch.	41.5 °	a		Brsch.	15 °	a		a	15°	HP.	15.7 °	HP.

	Ort		Sibó, Ungarn, Szolnok.		Sid, Ungarn, Gömör.		Siena, Toscana, Siena.		Sigliano, Italien, Val Teverino.	
	Name der Quelle						**Acq. sulfurea.**			
	Analytiker		Pataki.		Marikowsky.		Giulj.		Giulj.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	? 13.05	—	—	—	1.526	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	? 29.94	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	107.81	106.29	—	—	0.509	—	11.107	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	0.108	—	—	0.083	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	1.44	—	0.127	—	—	—	10.150
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.254	—	0.254
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.902	—	0.167	—	0.167
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	102.08	49.43	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	5.40	—	—	—	—	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.17	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	25.97	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	1.604	0.972	6.877	21.127
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.76	—	2.059	2.205	0.307	0.196	6.875	6.875
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.87	—	4.582	—	1.999	—	28.000	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.18	—	2.576	—	0.477	—	0.477	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.578	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	1.103	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	1.193	—	—	—	5.765
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	5.20	—	4.116	—	1.931	—	9.013
	Sauerstoff	O	—	—	—	0.258	—	0.048	—	—
	Wasser	HO.	—	6.91	—	—	—	0.340	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.145	0.145	—	—	—	—
							—	a 0.959		
							—	b 1.471		
			230.75	230.75	10.048	10.049	6.422	6.421	53.336	c 53.351
			14.4 °	S. HP.	12.5 °	S. HP.	16.2 °	S.	15 °	HP.

a. Natriumsulfhydrat.
b. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.994 Schwefelcalcium.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
d. Lösliche Kieselsäure.
e. Manganchlorür.
f. Kalkaluminat.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Seit einigen Jahren eingegangen.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.001.

	Simenowskoje, Russland, Serpuchow.								Sinzig, h Rheinprovinz.		Sippenau, Bayern.		Siradan, Frankreich, Hautes-Pyrén.	
	Quelle an der Kirche I.		II.		Woronin-Q. (Spassky-Q.)		Jasikow-Q.						S. du Chemin.	
	Reuss.								Grouwen 1857.		Vogel.		Filhol 1847.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.059	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.089	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.043	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.033	—	0.033	—	0.029	—	—	—	0.490	—	0.130	—	0.025	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.100	—
	—	—	—	—	—	0.028	—	—	—	0.465	—	0.123	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.019	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.092
	—	0.133	—	0.181	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.065
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.150	0.150	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.160	—	0.130	—	—	—
	—	—	—	—	0.423	0.254	—	—	—	0.135	—	0.110	0.275	—
20	—	—	—	—	—	—	0.039	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.214	—	0.013	—	—	—	—	—	0.348
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	0.001	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.811	2.025	0.184	—	—	0.032
	0.024	0.024	0.024	0.024	0.072	0.252	—	—	1.813	1.669	0.396	0.279	0.154	0.581
	0.608	—	0.459	—	1.380	—	0.112	—	1.599	—	1.312	—	1.036	—
	0.381	—	0.516	—	0.225	—	0.014	—	—	—	—	—	0.552	—
30	0.011	—	0.022	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.344	d 0.107	0.394	d 0.234	0.133	—	0.134	d 0.068	0.240	—	0.130	—	0.042	—
	—	0.035	—	0.035	—	0.031	—	—	—	0.482	—	0.261	—	—
	—	0.419	—	0.272	—	0.225	—	0.126	—	—	—	—	—	0.080
	—	—	—	—	—	0.415	—	—	—	0.387	—	0.415	—	0.365
	0.052	—	0.065	—	—	—	0.0065	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.587	—	0.577	—	0.843	—	0.076	—	0.950	—	0.990	—	0.625
	—	0.038	—	0.051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—
	0.292	0.292	0.333	0.333	0.012	0.012	0.074	0.074	0.260	0.260	—	—	—	—
	—	e 0.009	—	e 0.018			—	g 0.022						
	—	f 0.081	—	f 0.109										
	1.745	1.744	1.846	1.847	2.274	2.274	0.3795	0.380	6.523	6.523	2.341	2.341	2.184	k 2.188
	6.2-7.5 °	HP. S. (Hg.)	6.2-7.5 °	HP. S. (Hg.)	6.2-7.5 °	Hg.HP. S.	6.2-7.5 °	Hg. S.	13 °	L.		S.		Laz.

Ort		Siradan, Frankreich, Hautes- Pyrénées.				Sisso, Ungarn, Neutra.		Skleno (Szkleno), Ungarn, Bars.	
Name der Quelle		(Source du Lac?)		S. Sarrieu.				Badearzt-Q.	
Analytiker		Garrigou 1877.a		Filhol 1847.		Winterl.		Wehrle 1826.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.046	—	0.014	0.014	0.667	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.091	—	—	—	0.098	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.044	—	0.106	—	0.633	—	0.114
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.197	—	—	—	3.500	2.486	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.534	1.539	0.307	0.309	—	—	5.699	5.823
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	0.251	—	—	—	18.966	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0084	—	0.278	—	1.086	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	11.075
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.323	—	—	5.943	7.870	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.788	1.716	—	0.120	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.428	—	0.741	—	12.672	—	0.864	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.009	—	0.292	—	b 1.143	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.050	—	—	—	0.138	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.095	—	—	—	0.263
Aetzkalk	CaO	—	5.978	—	0.292	—	4.609	—	7.962
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	9.394	—	0.531	—	7.242	—	0.528
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.052	0.052
						c 7.000	c 7.000		
		20.026	20.0264	1.746	1.745	30.925	30.926	25.817	25.817
		13°	Jo.		Laz.		HP.	52.5°	Hg. S.

a. Die nicht combinirte Analyse stimmt garnicht. Wahrscheinlich sind Kalk und Magnesia zehnfach zu hoch angegeben.
b. Angegeben sind 0.400 Eisen!
c. Erdige Bestandtheile.
d. Bei Lersch „Kreuzquelle".
e. Bei Lersch „Josefsquelle"

Skleno (Szkleno), Ungarn, Bars.

	Quelle am Bache.		Josefsquelle im Pfarrhofe. d		Kreuzquelle.		Schulmeister-Quelle.		Spazieranlage.		Wilhelminenquelle an der Strasse. e		Zipserbad.	
	Wehrle 1826.		Hauch 1854.		Wehrle 1826.						Hauch 1854.		Wehrle 1826.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.071	—	—	—	—	—	—	—	0.028	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.117	—	—	—	0.116	—	0.107	—	0.091	—	—	—	0.117	—
	—	0.137	—	0.068	—	0.136	—	0.125	—	0.106	—	0.027	—	0.137
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.893	1.012	—	—	—	—	—	—	1.274	—	—	—
	6.825	6.972	5.510	5.510	6.542	6.688	6.473	6.608	5·091	5.206	5.239	5.239	7.281	7.428
20	17.956	—	14.246	—	26.417	—	18.479	—	9.641	—	12.420	—	1.724	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	10.464	—	8.876	—	15.442	—	10.780	—	5.595	—	8.023	—	0.916
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.050	—	3.478	—	1.509	—	0.770	—	0.281	—	2.424	—	0.956	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.111	—	0.420	—	0.162	—	0.118	—	0.033	—	1.430	—	0.182	—
	—	—	—	0.843	—	—	—	—	—	—	—	1.139	—	—
	—	0.212	—	—	—	0.309	—	0.225	—	0.063	—	1.647	—	0.347
	—	7.632	—	7.184	—	11.249	—	7.738	—	3.995	—	5.259	—	0.847
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.642	—	2.125	—	0.922	—	0.471	—	0.172	—	1.481	—	0.585
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.062	0.062	0.415	0.415	0.060	0.060	0.068	0.068	0.052	0.052	0.483	0.483	0.065	0.065
	26.121	26.121	26.033	26.033	34.806	34.806	26.015	26.015	15.189	15.189	23.298	23.298	10.325	10.325
		S.	51.2°	Hg. Sg. Jo.	51°	Hg.HP. Sg.	43.7°	S. HP.	20-37.5°	S.	43.7°	Sg. Hg.	46.2°	HP. S.

Ort		Sklo, Galizien.				Slanika, Moldau.		Slawinsk, Polen-Lublin.	
Name der Quelle		Civilquelle.		Militärquelle.		Pauls- oder Präsidentenquelle.		Grosse Quelle.	
Analytiker		Torosiewicz 1835.						Orlowsky 1882.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.655	—	0.680	—	0.632	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.025	—	—	—	1.450	—	—
Schwefelcalcium	CaS.	—	1.364	—	1.440	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.038	—	0.034	0.034	11.249	6.690	0.0917	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.036	—	—	—	4.325	—	0.0253
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.0495
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.0939
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.0611	0.0611
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	7.333	7.333	0.0648	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.345	0.345	0.324	0.324	—	—	0.0237	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	10.979	—	12.312	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.045	—	0.046	—	—	—	0.0902
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.0092
Schwefelsäure	SO_3	—	6.435	—	7.218	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	2.620	4.871	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	1.0363	1.0613
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	3.628	—	3.014	—	5.615	—	3.5183	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.047	—	0.048	—	—	—	0.3632	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.0097	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0606	0.0606
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.130	—	0.130	—	0.333	—	0.3804	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	0.668	—	0.1534
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.248	—	0.248	—	—	—	0 5804
Aetzkalk	CaO	—	4.735	—	5.003	—	—	—	1.0791
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.0190	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.242	—	1.869	—	2.110	—	2.3380
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.0268
Wasser	HO.	—	0.347	—	—	—	0.335	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	0.360	0.067	0.067	0.2930	0.2930
		15.822	15.822	16.542	16.542	27.849	27.849	5.9218	5.9218
			Hg. Sg.		Hg. Sg.a	10°	Hg.	9.5°	b

a. Bei Lersch alle Zahlen bedeutend höher.
b. Journ. der russ. phys.-chem. Gesells. 1883. 1.
c. Schwefligsaures Natron.
d. Ab Kohlensäure 0.013.

	Slawinsk, Polen, Lublin.		Slepzow-Michailowsk, Russland, Wladikawkas.						Soden a. Taunus, Hessen-Nassau.					
	Kasimir-Quelle.		Michailowsk. Heisse Quelle.		Warme Quelle.		Slepzow-Quelle.		Champagnerbrunnen No. XIX.		Majorbrunnen No. VII.		Milchbrunnen No. I.	
	Orlowsky 1882.		Sinin.						Liebig 1839.		Casselmann 1858.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.032	0.032	0.004	0.004
	—	—	?	—	?	?	?	?	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.960	0.568	0.831	4.263	5.565	1.366	1.683
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0757	—	17.182	16.376	43.405	42.404	5.897	4.402	65.273	51.619	143.990	125.278	24.255	14.812
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.030	0.030	0.006	0.006
10	—	—	—	0.209	—	—	—	—	0.168	4.658	1.355	2.224	—	3.060
	—	0.0141	—	0.215	—	0.880	—	0.341	—	7.416	—	15.750	—	5.095
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0464	—	0.245	—	0.057	—	0.292	—	0.076	—	0.013	—	0.042
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0750	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0618	0.0618	—	—	—	—	1.122	—	0.308	—	1.521	—	0.370	—
	0.0924	—	4.080	—	11.810	11.217	11.974	12.693	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.423	—	0.501	—	0.167	—	0.007	—	0.739	—	0.142
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0901	—	0.033	—	—	—	—	—	0.262	—	0.379	—	0.103
	—	0.0089	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.014	—	0.041
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0147	—	4.533	8.731	1.931	3.784	11.162	11.453	—	16.938	—	23.060	0.178	11.476
	1.0555	1.0555	3.933	—	0.534	—	0.178	—	6.060	—	1.960	—	4.277	—
	3.2270	—	0.279	—	1.143	—	0.443	—	9.628	—	20.447	—	6.614	—
	0.3091	—	0.035	—	—	—	—	—	0.276	—	0.399	—	0.109	—
30	0.0094	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.015	—	0.044	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0337	0.0337	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.3465	—	0.471	—	0.025	—	0.357	—	0.238	—	0.389	—	0.336	—
	—	0.1725	—	0.945	—	0.050	—	0.716	—	0.477	—	0.780	—	0.674
	—	0.4973	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.0111	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0178	—	0.094	—	0.022	—	0.112	—	0.029	—	0.005	—	0.016	—
40	—	2.1558	—	0.430	—	—	—	0.222	—	0.265	—	0.542	—	0.438
	—	0.0215	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.3373	0.3373	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			c 0.527	c 0.527	c 0.012	c 0.012	c 0.027	c 0.027						
	5.5809	5.5810	31.134	31.134	58.882	d 58.905	31.272	31.275	82.548	82.549	174.406	174.406	37.575	37.576
	9.5 °	b	68.1 °	HP.	28.8 °	HP.		HP.	15 °	Brsch. HP.Val.	19.7 °	Brsch. HP.Val.	24.38 °	Brsch. HP.Val.

	Ort		Soden a. Taunus, Hessen-Nassau.							
	Name der Quelle		Schlangenbadquelle Nr. X.		Schwefelbrunnen Nr. VI. b.		Soolbrunnen Nr. IV.		Soolsprudel Nr. XXIV.	
	Analytiker		Casselmann 1859.		Liebig 1839.		Casselmann 1859.		Casselmann 1861.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.015	0.015
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	0.121	0.283	2.519	3.386	5.571	9.248	4.720	a 5.763
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	2.988	0.290	100.732	87.146	142.326	124.659	145.599	128.616
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.045	0.045	0.025	0.025
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.616	0.553	1.444	1.750	0.505	2.359	2.202
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.713	—	11.036	—	15.301	—	a15.479
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.005	—	0.133	—	0.141	—	0.031
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.189	—	1.013	—	4.295	—	1.219	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.060	—	0.407	—	2.805	—	0.198
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.136	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.087	—	0.369	—	0.199	—	0.870
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.003	—	—	—	—	—	0.095
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.260	2.873	—	16.746	—	21.675	—	21.107
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.895	—	1.636	—	1.314	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.223	—	14.327	—	19.865	—	19.951	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.091	—	0.389	—	0.210	—	0.916	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.003	—	—	—	—	—	0.099	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.002	0.002
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	0.0016	0.0016	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.348	—	0.281	—	0.407	—	0.280	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	0.698	—	0.564	—	0.817	—	0.562
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	0.002	—	0.051	—	0.054	—	0.012	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.492	—	0.270	—	0.442	—	0.369
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
			7.120	7.120	121.501	121.501	175.8386	175.8386	175.333	175.334
			18.9-19.7 °	Brsch. HP. Val.	17°	Brsch. HP. Val.	21.55 °	Brsch. HP. Val.	29.5 °	Brsch. Hg.HP.

a. Nach den Angaben der Tab. d. Brsch. für 7689 Th. sollten sein: 5.945 und 15.499. Auch die Summe stimmt dort nicht.

b. Bei Val. Hg. & Brsch. durch unrichtige Umrechnung zu niedrig angegeben.

	Soden a. Taunus, Hessen-Nassau.						Sodenthal (Soden b. Aschaffenburg), Bayern, Unterfranken.				Söderkoping, Schweden.		Soest, Westfalen.	
	Warmbrunnen Nr. III.		Wiesenbrunnen Nr. XVIII.		Wilhelmsbrunnen Nr. VI a.		Quelle I.		Quelle II.					
	Casselmann 1859.		Liebig 1839.		Liebig 1839.		Liebig (Moldenhauer).				Hamberg.		Zabel.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.0008	0.0008	0.0005	0.0005	—	—	—	—
	0.007	0.007	—	—	—	—	0.750	0.750	0.257	0.257	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.191	1.540	1.257	2.659	1.893	3.295	5.260	5.260	1.420	1.420	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.003	0.003	—	—
	34.258	21.331	112.311	96.532	135.549	119.788	147.748	146.271	52.024	52.024	0.843	—	421.87	385.25
	0.022	0.022	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0005	0.0005	—	—
10	—	4.160	0.893	1.430	0.893	1.324	6.862	1.770	3.229	1.365	0.091	0.229	6.51	—
	—	7.091	—	13.133	—	13.156	59.891	67.243	24.530	26.707	—	0.632	36.88	79.23
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.042	—	0.133	—	0.201	—	—	—	—	—	0.005	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.408	—	1.638	—	1.638	—	—	—	—	—	0.241	0.241	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	44.48
	—	0.147	—	0.838	—	0.722	—	6.439	—	2.356	0.461	0.448	—	8.23
20	—	—	—	—	—	—	7.344	—	2.670	—	—	—	51.93	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.155	—	0.369	—	0.516	—	0.052	—	—	—	0.012	—	—
	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.906	17.855	—	19.399	—	b19.530	—	1.774	—	—	—	0.700	—	—
	5.766	—	1.617	—	1.351	—	—	—	—	—	0.173	—	—	—
	9.206	—	17.050	—	17.080	—	1.771	—	—	—	2.434	—	—	—
	0.163	—	0.389	—	0.543	—	0.055	—	—	—	0.012	—	—	—
30	0.017	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.261	—	0.347	—	0.284	—	0.050	—	—	—	0.157	—	—	—
	—	0.524	—	0.696	—	0.570	—	0.100	—	—	—	0.315	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.627	—	—
	0.016	—	0.051	—	0.077	—	—	—	—	—	0.002	—	—	—
40	—	0.331	—	0.364	—	0.207	—	0.071	—	—	—	1.205	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	53.221	53.221	135.553	135.553	159.308	159.309	229.7318	229.7308	84.1305	84.1295	4.4215	4.4215	517.19	517.19
	22.7 °	Brsch. HP. Vai.	15 °	Brsch. HP. Vai.	18.7 °	Brsch. HP. Vai.	12.5 °	Brsch.	12.5 °	Brsch.		Ksch. 1878		HP. S.

Ort		Sohl, Sachsen bei Elster.		Solan de Cabras, Spanien.		Solares, Spanien, Santander.		Solec, Polen, Kielce.	
Name der Quelle									
Analytiker		Seybold.		Fernandez.		Moreno 1828.		Wawnikiewicz 1868.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.201	0.201
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.278	0.278
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	1.625	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	0.458	4.182
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.165	—	—	—	1.294
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	13.037	3.588	0.280	—	2.762	1.696	139.279	123.002
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.030	0.030
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.042	—	0.135	0.212	8.357	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	8.964	—	0.150	—	0.922	—	24.243
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.034	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.193	—	—	—	1.512	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	7.855	7.791	—	—	—	—	—	12.333
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	5.055	5.055	0.326	0.403	0.253	0.253	12.596	23.162
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	1.331	—	—	—	—	—	29.479	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.555	—	0.072	—	—	—	0.017
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.051
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	4.008
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	11.613	—	0.287	—	1.193	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.643	0.618	0.104	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.229	—	2.137	—	1.197	—	0.261	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.637	—	0.076	—	—	—	0.018	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.053	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.140	0.140	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.237	—	0.030	—	0.072	—	0.285	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.475	—	0.060	—	0.144	—	0.572
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.755	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.013	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.340	—	1.196	—	0.103	—	0.198
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.859
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	6.040	6.040
								a 0.507	a 0.507
		39.381	39.381	3.880	3.880	4.523	4.523	200.977	200.977
		10°	HP.		HP.	28.1°	Rb.305.		Ksch. 1871.

a. Schwefligsaures Natron.
b. Bericht über die Saison 1878 der rhaetischen Bäder. Chur. Hitz, 1879.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Natronaluminat.
f. Vergl. a. Archiv der Pharmacie 1863. Ein hübscher Beitrag, wie vielsagende Analysen gemacht werden.

	Solis, Schweiz, Graubünden.		Sombor, Ungarn, Haromszék.		Sondershausen, Thüringen. f				Sooden-Allendorf, Hessen-Nassau.		Sooldorf, Hessen-Nassau.		Spaa, Belgien.	
					Quelle am Frauenberg, obere.		untere.		Centralschacht.		Soole.		Barisart.	
	v. Planta-Reichenau 1878.		Pataki.		Ludwig 1863.				Wöhler 1833.		Avenarius 1855.		Monheim 1828.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.013	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.024	0.024	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	?	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.601	—	—	0.003	—	0.003	—	—	—	0.42	0.42	—	—
	0.003	0.003	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	12.034	2.400	2.277	—	—	—	—	—	283.77	268.78	2007.90	2007.90	0.018	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	0.046	—	0.046	—	3.75	—	21.25	15.82	—	—
	—	8.596	—	2.161	—	0.009	—	0.009	—	18.60	61.68	68.03	—	0.017
	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.031	—	0.031	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.021	—	0.021	—	—	—	—	—	0.233
	0.702	—	—	—	0.128	—	0.128	—	—	—	—	—	—	—
	20.396	16.564	1.105	3.869	—	—	—	—	—	16.02	—	—	0.005	—
	—	3.584	1.563	1.563	—	—	—	—	4.36	9.11	—	6.86	—	0.004
20	—	—	5.863	—	—	—	—	—	20.72	—	7.78	—	—	—
	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.179	0.521	0.521	—	0.112	—	0.112	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	1.891	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.839	18.883	—	—	—	—	—	—	—	2.29	—	—	0.197	0.140
	3.823	—	—	—	1.238	1.300	1.243	1.304	—	—	—	—	0.373	0.369
	11.160	—	—	—	3.205	—	3.205	—	2.20	—	—	—	0.331	—
	0.189	—	—	—	0.178	—	0.178	—	—	—	—	—	0.666	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.067	0.067	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.091	0.091	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.149	—	—	—	0.105	—	0.103	—	—	—	—	—	0.074	—
	—	0.299	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.200	—	0.197	—	—	—	—	—	0.141
	—	—	—	1.324	—	1.147	—	1.148	—	—	—	—	—	0.052
	0.028	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.039	—
40	—	0.140	—	—	—	1.948	—	1.947	—	—	—	—	—	0.605
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.067
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.302	1.302	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	c 0.137	—	c 0.138					—	e 0.074
	51.523	51.522	12.631	12.631	4.903	d 4.905	4.906	d 4.907	314.80	314.80	2099.03	2099.03	1.703	1.702
	8.1 °	b	11.2 °	S. HP.		A. Ph. 1863.		A. Ph. 1863.		Brsch.		L.	10.2 °	HP.

Ort		Spaa, Belgien.							
Name der Quelle		Géronstère.		Groesbeck.		Pouhon de Pierre-le-Grand.		Sauvenière.	
Analytiker		Commission von 1874.		Plateau 1830.		Commission von 1874.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.0043	—	—	—	0.0011	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.010	—	—	—	0.0025	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.024	—	—	—	—	—	0.018	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.123	—	0.051	—	0.540	—	0.069	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	0.003	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.024	—	0.049	—	0.044	—	0.079
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.089	—	—	—	0.373	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.195	—	0.214	—	0.688	—	0.270
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.035	—	0.056	—	0.113	—	0.054	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.048	—	0.140	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.012	—	—	—	0.167	—	0.025
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.101	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.015	—	—	—	0.037	—	0.015
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.410	0.164	0.185	0.108	1.319	1.692	0.667	0.390
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.371	1.358	1.137	1.137	0.182	—	0.682	0.655
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.616	—	1.133	—	0.405	—	1.266	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.556	—	0.718	—	b1.965	—	0.772	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.016	—	—	—	0.039	—	0.016	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.158	—	0.079	—	0.190	—	0.109	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.317	—	0.158	—	0.381	—	0.219
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.616	—	0.416	—	0.137	—	0.453
Thonerde	Al_2O_3	0.034	—	—	—	0.143	—	0.046	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.423	—	1.104	—	1.199	—	1.350
Sauerstoff	O	—	0.056	—	0.061	—	0.196	—	0.077
Wasser	HO.	—	0.002	—	—	—	0.0005	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 0.066	—	a 0.059	—	a0.118	—	a 0.078
								—	c 0.088
		4.3473	4.347	3.407	3.407	5.0371	5.0380	3.699	3.699
		10.1 °	Jo.	10.1 °	L. Hg.	10.8 °	Jo.	10.2 °	Jo.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Richtiger wohl nur 0.965, dann Eisen 0.338, Kohlensäure 0.649, und Sauerstoff 0.097.
c. Natronaluminat.
d. Magnesiumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.950 Schwefelmagnesium.

	Spaa, Belgien.				Spag, Russland, Pleskau.		Sprofondo, Italien, Massa.							
	Tonnelet.		Watroz.				Erstes Bad.				Zweites Bad.			
							Oestl. Seite.		Westl. Seite.		Linke Seite.		Rechte Seite.	
	Commission von 1874.		Monheim 1828.		Hess.		Giulj.							
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	1.791	—	?	?	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.077	—	0.019	—	—	—	4.325	—	3.896	—	5.446	—	4.852	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.073	—	0.018	—	—	—	4.103	—	3.696	—	5.167	—	4.603
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.218	—	0.231	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.023	0.023	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.018	—	0.005	—	—	—	0.350	—	0.523	—	0.526	1.164	0.523	—
	—	0.003	—	—	2.344	2.112	1.490	1.785	1.132	1.574	2.307	2.307	0.784	1.226
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.611	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.155	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.679	0.313	0.197	—	—	—	—	5.919	—	5.551	—	6.313	—	6.778
	0.133	0.130	0.375	0.375	3.124	—	0.404	0.089	1.057	0.586	—	—	1.057	0.586
	0.561	—	0.331	—	—	—	8.734	—	9.995	—	7.187	—	7.999	—
	0.623	—	0.666	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.140	—	0.074	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.281	—	0.112	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.034	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.181	—	0.103	—	—	—	1.325	—	2.021	—	0.438	—	0.787
	0.065	—	0.041	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.911	—	0.685	—	2.148	—	2.082	—	3.175	—	0.688	—	1.235
	—	0.063	—	0.066	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.474	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	c0.124	—	c0.078	—	d2.370								
	2.335	2.335	1.708	1.707	7.259	7.259	15.303	15.303	16.603	16.603	16.077	16.077	15.215	15.215
	9.8 °	Jo.	8.8 °	L. S.		HP.	23.8 °	HP.	20 °	HP.	22.5 °	HP.	26.2 °	HP.

	Ort		Sprofondo, Italien, Massa.		Stabio, Schweiz, Tessin.		Stachelberg, Schweiz. Glarus.		Staden, Hessen.	
	Name der Quelle		Pozzetto.							
	Analytiker		Giulj.		Ferrario 1844.		Simmler 1854.		Jochheim 1853.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.609	—	0.022	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	2.697	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	b 1.200	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	5.020	—	5.184	0.477	0.006	—	14.284	9.142
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.037	0.037	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.729	1.429	—	—	—	3.254
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.762	—	3.648	—	0.005	—	1.053
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.016
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.009
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.042	0.042	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.350	0.626	—	—	1.020	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	1.869	1.869	1.380	0.494	0.349	1.147	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.264	—	0.981	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.380	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.968	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	6.149	—	—	—	0.726	—	6.218
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	1.940	1.099	4.388	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	10.190	—	1.296	—	1.455	—	1.367	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	c 0.400	—	—	—	0.026	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.062	0.062	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.350	—	0.123	—	0.156	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.702	—	0.247	—	0.313
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.667	—	—	—	0.563	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.019	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	2.620	—	1.012	—	1.040	—	0.217
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	0.322	—	0.006	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.550	0.550	0.838	0.838	—	—
							d 1.008	d 1.044		
							e 0.169	e 0.169		
							—	f 0.065		
			17.693	17.693	12.679	12.679	7.090	7.090	20.221	g 20.222
			31.2°	HP.	12.5°	MA. a	8°	Brsch.	10.7°	JH.

a. Gsell-Fels, Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
b. Bei Schivardi schwefelsaurer Kalk; dort auch alle Zahlen nur halb so hoch.
c. Mit organischer Substanz.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Unterschwefligsaures Natron.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.061.
h. Siehe auch Langenau.
i. Bis 1870 „Trinkquelle".
k. Manganchlorür.
m. Doppeltkohlensaures Kali.
n. Soll nach Erbohrung der Wiesenquelle (1870) verschüttet sein.
o. Natronaluminat.
p. Kohlensaures Manganoxydul.

	Staggia, Toscana, Val-d'-Elsa.		Staraja Russa, Russland, Nowgorod.		Stavenhagen, Mecklenburg.		h Steben, Bayern, Oberfranken.							
							i Tempelquelle.		n Tornesiquelle.		Ungenannte Quelle.		Neue Wiesenquelle.	
	Giulj.		Schmidt.		Grischow.		Reichardt 1874.		Gorup-Besanez 1854.		Gorup-Besanez 1852.		Reichardt 1871.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.296	0.296	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.092	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.280	1.280	0.735	1.597	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	34.713	20.291	136.409	135.282	3.713	—	0.020	—	0.071	—	0.040	—	0.006	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0016	0.0016
10	1.882	—	17.740	3.823	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	15.881	21.867	39.199	—	2.795	—	0.006	—	0.067	—	0.038	—	0.005
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.068	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.153	—	0.211	—	0.144	—	0.235
	—	—	—	—	1.008	—	0.093	—	0.125	0.125	—	—	0.056	0.056
	—	5.313	—	—	—	—	0.003	—	0.005	—	0.127	—	0.016	—
	21.301	23.680	—	17.593	—	0.084	—	—	—	0.004	—	—	—	0.014
20	7.785	—	20.000	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.068	—	0.774	—	—	—	—	—	0.136	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.083	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	12.890	—	1.448	1.981	5.846	0.394	—	0.586	—	0.791	—	0.698	—
	—	—	—	—	2.672	2.583	0.963	0.963	1.009	1.003	1.252	1.252	1.455	1.440
	12.374	—	1.325	—	8.030	—	2.499	—	3.560	—	3.263	—	4.773	—
	—	—	0.072	—	0.815	—	0.439	—	0.603	—	0.553	—	0.670	—
30	—	—	—	—	—	—	0.104	—	—	—	—	—	0.200	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.014	0.014
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.297	—	0.547	—	0.464	—	0.571	—	0.644	—
	—	—	—	—	—	0.595	—	0.349	—	0.561	—	0.806	—	0.527
	—	—	—	—	—	—	—	0.712	—	0.351	—	0.323	—	0.729
	—	—	—	—	—	1.712	—	0.630	—	1.184	—	1.096	—	1.506
	—	—	—	—	0.026	—	—	—	—	—	—	—	0.039	—
40	—	—	—	—	—	3.150	—	2.012	—	2.856	—	2.762	—	3.759
	—	—	—	—	—	—	—	0.044	—	0.060	—	0.041	—	0.067
	—	—	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.695	0.695	—	—	0.296	0.296	0.125	0.125	—	—
							—	k 0.014					—	o 0.074
							—	m 0.097					—	p 0.145
	78.055	78.055	198.989	198.989	20.012	20.012	5.062	5.063	6.719	6.718	6.722	6.723	8.5726	8.5726
	15°	S.		Brsch.	8.4°	S.	13°	Brsch.	10°	Hg. Brsch.	8.7°	L. Hg. Brsch.	13°	HP. Brsch.

Ort		Stecknitz, Böhmen, Saatz.		Steffisburg, Schweiz, Bern		Steinfurt, Hessen.		Steinheyde, Sachsen-Meiningen.	
Name der Quelle				**Schnittweyer-Bad.**		**Sauerwasser.**			
Analytiker		Reuss.		v. Fellenberg 1862.		Jochheim.		Trommsdorf.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.061	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	0.060	—	15.625	9.880	2.754	0.505
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.047	—	—	1.661	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.067	—	3.510	0.182	1.861
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.300
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.201
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.071	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.302	0.237	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.094	3.094	1.692	1.718	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	5.273	—	—	—	—	—	0.366	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	0.678	1.412	—	0.029	—	—	—	0.409
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.126	—	—	—	7.053	—	2.885
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.457	0.493	2.240	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	3.145	—	4.557	—	1.793	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.773	—	0.030	—	—	—	1.006	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	0.094	0.094	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.146	—	0.130	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.063	—	0.261	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.219	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.171	—	1.085	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	1.416	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	1.914	—	0.187	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.417	0.417
		—	a4.732						
		12.536	b12.772	5.742	5.743	22.552	22.552	6.518	c6.578
			S. HP. Hg.	10.6 °	Hg. MA.	13.7 °	HP.JH.		Hg. HP. S.

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Kohlensäure 0.236.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0,060.
d. Ab Kohlensäure 3.875.
e. Chlorrubidium.
f. Manganchlorür.

	Steinwasser, Böhmen, Saatz.		Sternberg, Böhmen, Schlan.				Stoika, Ungarn, Szolnok.		Stolypin, Russland, Samara.		Stotternheim, Sachsen-Weimar.		Strathpfeffer, Schottland.	
			Heinrichs-brunnen.		Selinen-brunnen.						Soole.			
	Damm.		Quadrat 1848.				Pataki.		Schmidt.		Wackenroder 1844.		Thomson.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0011	0.0011	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.278	0.278	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.273	—	—	—	1.673	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.626	—	—	—	3.838
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.090	—	0.212	—	—	—	0.750	0,750	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	23.594	10.073	130.834	129.333	2509.00	2489.31	3.533	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.001	0.001	—	—	—	—
10	15.625	6.217	—	—	—	—	—	—	20.866	7.960	10.68	—	—	—
	—	10.994	—	0.067	—	0.158	—	6.066	11.819	28.322	15.72	48.35	—	3.352
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	? 5.431	—	0.0026	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.150	0.255	0.155	0.403	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.077	—	0.036	—	34.896	21.690	—	—	—	23.92	9.681	6.984
	362.351	362.351	0.961	0.718	1.088	0.705	—	11.160	—	16.316	—	13.50	0.892	0.892
20	—	—	—	—	—	—	—	—	18.494	—	40.01	—	5.636	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.299	—	0.308	—	—	—	0.003	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.00	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.834
	—	—	—	—	—	—	13.267	42.026	—	0.646	—	—	—	—
	2.184	14.871	0.546	0.805	0.081	0.490	11.904	—	—	—	—	—	—	—
	14.273	—	3.928	—	4.108	—	7.875	—	1.843	—	—	—	—	—
	—	—	0.314	—	0.324	—	—	—	0.003	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	0.0026	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.116	—	0.128	—	? 1.042	—	0.031	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.067	—	0.031	—	2.091	—	0.062	—	—	—	—
	—	—	—	0.158	—	0.214	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.419	—	1.415	—	—	—	—	—	—	—	0.629
	—	—	—	—	—	—	2.083	—	0.001	—	—	—	—	—
40	—	—	—	2.394	—	2.408	—	—	—	0.748	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.145	—	—	—	0.886
	1.302	1.302	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
									e 0.042	e 0.042	f 1.67	—		
	395.735	395.735	6.182	6.182	6.132	6.132	94.661	d 98.537	185.2387	185.2383	2577.08	2577.08	21.415	21.415
		Hg. S.	11°	L.	11°	L.	12.5°	HP. S.		HP. Ksch. 71		L. Pf.		HP.

Ort		Strunga, Rumänien.		Stubitza, Kroatien.		Stubnya (Stuben), Ungarn, Turocz.			
Name der Quelle						Badequelle.		Trinkquelle.	
Analytiker				v. Hauer 1856.		Kitaibel.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	? 3.047	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	3.957	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	2.800	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.569	—	0.214	—	—	—	—	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	2.196	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.820	—	0.203	—	—	—	—
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.256	0.256	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.870	—	0.524	—	5.586	5.109	3.477	2.968
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	4.536	2.799	0.656	1.079	4.795	4.795	6.027	6.027
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	2.180	—	2.905	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.025	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	2.775	—	—	—	1.551	—	1.996
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.108	—	0.739	0.288	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.664	—	2.461	—	6.980	—	6.676	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.026	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	—	—	0.359	—	0.208	—	0.221	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.682	—	0.417	—	0.443
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.037	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.837	—	3.612	—	3.792
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	4.834	—	1.828	—	4.265	—	4.080
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	1.613	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.100	0.100	—	—	—	—	—	—
		21.894	21.894	5.235	5.235	19.749	19.749	19.306	19.306
		10°	Hg.	54°	Brsch.	44°	Hg.HP.	40°	Hg.

a. Virck: Die Soolen der Saline Sülz, Inaugural-Dissertation. Rostock 1862.

b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.

	Sudak, Russland, Krim.		Sülz, Mecklenburg-Schwerin.						Suha, Ungarn, Honth.		Suhl, Thüringen.		Suliguli, Galizien.	
			Alter Brunnen Nr. I.		Ludwigsbrunnen Nr. VII.		Recknitzbrunnen Nr. VIII.				Salzquelle.			
	Hillig 1870.		v. Blücher 1828.				Virck 1861.		Marikowsky.		Reichardt 1879.		Torosiewicz.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.066	0.066	—	—
	0.053	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.122	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.712	1.712	0.56	0.56	0.61	0.61	5.96	5.96	—	—	5.916	5.916	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	76.424	58.443	445.73	444.51	437.68	436.59	419.95	418.86	1.446	—	41.270	39.830	7.986	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.176	0.176	—	—
10	1.760	—	29.05	22.56	31.48	26.36	37.70	32.10	—	—	1.628	—	—	—
	4.487	23.602	43.16	51.91	50.24	57.25	58.75	66.33	—	1.371	27.670	30.913	—	6.894
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.047
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.410
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.259
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.641	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.203	—	—
	—	2.225	—	8.21	—	6.47	—	7.08	—	—	—	2.058	—	—
20	4.093	—	10.15	—	7.90	—	8.59	—	—	—	3.465	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0236	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0248	—	—	—
	—	—	—	0.94	—	0.64	—	0.63	—	—	—	0 004	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	19.763	—	1.42	—	1.30	—	1.30	—	—	—	0.274	23.617	29.824
	—	—	—	—	—	—	—	—	1.761	1.761	—	—	10.075	10.075
	20.482	—	0.62	—	0.73	—	0.75	—	11.251	—	0.541	—	16.707	—
	—	—	0.99	—	0.68	—	0.66	—	—	—	0.0041	—	0.739	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0097	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.550	—	0.06	—	0.04	—	0.04	—	0.867	—	0.124	—	1.658	—
	—	1.104	—	0.12	—	0.08	—	0.08	—	1.529	—	0.249	—	3.327
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.200	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.588	—	—	—	3.016
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—
40	—	0.922	—	0.09	—	0.06	—	0.06	—	6.876	—	0.177	—	6.975
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.028	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.440	2.440	—	—	—	—	—	—	0.289	0.289	0.496	0.496	—	—
	112.001	112.002	530.32	530.32	529.36	529.36	532.40	532.40	15.614	15.614	81.4142	81.413	60.800	b 60.827
		Ksch. 1873.		a		a		a	10 °	S.		A. Ph. 1879.	12.5 °	Hg. S. HP.

Ort		Sultzbach, Elsass bei Colmar.		Sultzmatt, Elsass bei Colmar.		Sulz, Ungarn, Eisenburg.		Sulz a. Neckar, Württemberg.	
Name der Quelle				**Hauptquelle.**		**Trinkquelle (?).**		**Soole.**	
Analytiker		Oppermann 1851.		Béchamp 1851.		Mittermayer 1825.		Fehling 1847.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.200	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.266	—	0.511	—	24.759	6.818	2347.30	2301.73
Chlorlithium	$LiCl$	0.056	0.056	0.142	0.142	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	0.765	2.038	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.850	—	0.364	—	14.489	—	43.23
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.162	—	0.097	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.687	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.471	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.147	0.913	1.477	1.477	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.093	—	0.227	—	—	—	—	53.04
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.192	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	50.80	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.304	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	9.304	9.645	9.660	9.010	—	22.226	—	2.43
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.693	2.693	3.132	2.928	1.716	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.980	—	4.311	—	18.811	—	2.33	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.320	—	—	—	1.346	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	0.650	0.650	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.119	0.119	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.567	—	0.635	—	0.325	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.138	—	1.274	—	0.652	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.285	—	1.492	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.062	—	0.037	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.242	—	3.155	—	0.376	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.650	0.650	—	—
		22.488	22.488	20.901	20.900	48.372	a48.407	2400.43	2400.43
		10.5 °	L. Jo.	12.2 °	Hg. Jo.	11-12.5°	HP.		L. Hydr.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.035.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.117.

	Sulz u. Wald, Elsass, Weissenburg.		Sulza, Sachsen-Weimar.										Sulzbach, Baden, Oppenau.	
			Beustquelle.		**Charlottenschacht.**		**Kunstgrabenquelle.**		**Leopoldsquelle.**		**Mühlbrunnen.**			
	Reinsch.		Artus.		Wackenroder 1841.		Artus.						Bunsen.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.0003	0.0003	—	—	—	—	0.23	0.23	—	—	0.065	0.065	—	—
	0.00008	0.00008	—	—	—	—	0.06	0.06	—	—	0.137	0.137	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.128	0.128	—	1.54	1.66	1.66	—	1.02	—	3.17	—	0.90	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.011	0.011
	47.529	46.897	995.90	975.93	393.10	384.64	375.47	369.26	579.07	561.78	539.55	531.76	1.490	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.875	0.875	—	—	10.73	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.670	1.098	—	17.80	—	20.56	—	5.13	—	14.05	—	6.72	—	1.414
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.095	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.035	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.80	—	—	—	1.19	—	3.70	—	1.05	—	0.487	0.487
	—	—	39.85	59.28	—	5.77	32.17	36.58	32.84	50.24	27.59	32.53	7.869	6.195
	—	—	6.49	6.49	—	13.56	5.11	5.11	7.96	7.96	4.41	4.41	—	1.340
20	—	—	17.20	—	20.90	—	3.30	—	13.78	—	3.91	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.095
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.804	—	4.05	—	4.76	—	2.67	—	3.50	—	4.50	5.312	8.992
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.429	—
	0.555	—	4.90	—	4.56	—	3.17	—	3.64	—	4.58	—	2.671	—
	0.038	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.100	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.041	0.041
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.003	—	0.43	—	—	—	0.26	—	0.12	—	0.11	—	—	—
	—	0.006	—	0.86	—	—	—	0.52	—	0.24	—	0.22	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.325
	0.0365	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	0.62	—	—	—	0.38	—	0.17	—	0.16	—	0.511
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	49.83488	49.95138	1066.57	1066.57	430.95	430.95	420.96	420.96	641.11	641.11	581.402	581.402	19.410	19.411
	10°	L. b		Brsch. Val.		Pf.		Brsch. HP.		Brsch. Val.		Brsch. Val.	20°	Bu.

	Ort		Sulzbad, Elsass, Zabern.		Sulzbrunn, Bayern, Algaeu.		Sungi Paët, Ostjava.		Surabaya, Java.	
	Name der Quelle				Römerquelle.		Salzsäure-Bach.		Genock Watoe.	
	Analytiker		Kopp und Persoz 1844.		Liebig 1856.				Reichardt 1872.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	0.027	0.027	0.169	0.169	—	—	1.38	1.38
	Bromnatrium	$NaBr$	0.077	0.077	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	0.071	0.178	0.178	1.27	1.27	2.64	3.03
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.043	0.043	—	—	2.67	2.67
	Chlornatrium	$NaCl$	31.890	25.945	19.014	14.412	6.25	—	231.56	221.57
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	1.699	2.021	6.41	5.63	—	3.08
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.587	—	3.925	—	10.27	—	5.58
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	2.76	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.042	80.40	80.40	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.018	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.083	—	—	—	—	—	0.46	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	2.603	5.573	—	—	—	6.21	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.000	2.000	—	—	—	0.98	—	0.32
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.780	—	—	—	12.60	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.78	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	4.393	—	—	—	—	15.51	27.64
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.434	5.755	—	—	4.50	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.310	—	5.096	—	—	—	7.25	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.050	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	0.53	0.53
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.040	—	0.061	—	0.60	—	0.29	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.080	—	0.122	—	1.20	—	0.58
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.057	—	0.065	—	—	—	0.41
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
							b 47.01 c 24.10	b 50.55 c 24.10		
			43.810	43.810	26.744	a 26.750	181.40	181.39	266.79	266.79
			15.6°	L. Jo. HP.	6.8-8.1°	L.		A. Ph. CLXI,		A. Ph. 1873.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Eisenchlorid.
d. Angegeben sind 12.728!
e. Analyse unvollständig.
f. Essigsaures Natron.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.

	Surabaya, Java.		Sutinsko, Kroatien.		Swoszowice, Galizien.		e Syracuse, Nordamerika, New-York.		Szalatnya, Ungarn, Houth.		Szaldobos, Ungarn, Udvarhely.		Szczawnicza, Galizien.	
	Kedong Waroe.												Angelika-quelle.	
	Seharlée.		K. k. geol. Anstalt.		Czyrnianski 1870.		(Nach Beck.)		Krisch (Wöhrle).		Pataki.		Stopzansky.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	1.70	1.70	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.012	0.012
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	0.009
	—	—	—	—	d 1.273	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.404	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	1.400	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.98	8.98	—	—	—	0.083	—	—	—	0.263	—	—	0.514	0.573
	—	—	—	—	0.021	0.021	—	—	0.758	0.758	—	—	—	—
	262.54	249.58	—	—	0.280	—	1323.9	1280.65	4.221	—	0.781	—	19.269	10.627
	—	—	—	—	0.023	0.023	—	—	—	—	—	—	0.301	0.301
10	—	5.26	—	—	—	—	4.6	—	—	—	—	—	—	2.792
	—	6.15	—	—	—	0.066	8.3	54.71	—	3.715	—	0.741	—	4.710
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.110	—	—	—	0.075	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.120
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.064
	—	—	—	—	0.097	—	—	—	0.307	—	—	—	0.069	—
	—	—	2.266	1.185	2.930	—	—	52.54	4.635	1.089	1.042	—	—	0.056
	—	—	2.310	2.310	2.845	2.845	—	5.80	—	3.199	—	0.288	—	—
20	—	—	0.204	—	4.293	—	56.9	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.034	—	0.507	—	—	—	0.013	—	0.751	—	—
	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.468	—	3.949	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.08	23.66	—	—	—	—	—	—	1.630	10.687	4.422	3.988	61.717	71.944
	7.10	—	—	—	—	—	—	—	3.412	—	2.778	2.470	3.765	—
	7.98	—	3.110	—	4.345	—	—	—	8.194	—	4.687	—	6.114	—
	—	—	0.036	—	0.534	—	—	—	0.014	—	0.790	—	0.183	—
30	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.136	0.136	—	—	0.093	0.093	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.43	—	0.469	—	0.310	—	—	—	0.043	—	1.042	—	0.329	—
	—	0.86	—	0.941	—	0.622	—	—	—	0.086	—	2.091	—	0.660
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.293	—	2.335	—	—	—	1.311	—	1.449	—	—
	—	—	0.104	—	0.042	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—
40	—	0.61	—	1.920	—	2.954	—	—	—	2.047	—	3.764	—	0.426
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.674	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.130	0.130	0.655	0.655	—	—	0.068	0.068	—	—	1.686	1.686
			—	b 0.348					f 0.961	f 0.961				
	296.81	296.80	8.629	8.629	17.793	17.793	1393.7	1393.70	24.365	24.365	15.542	15.542	93.968	g 93.980
		A. Ph. 1873.	36.2 °	HP.		Ksch. 1871.		L.Hydr.	15-20 °	S. HP.	10 °	S.(HP.)	11.7 °	HP. Ksch.71

Ort		Szczawnica, Galizien.							
Name der Quelle		Helenenquelle.		Josephinen-quelle.		Magdalenen-quelle.		Neue Quelle.	
Analytiker		Stopzansky 1864.						Alexandrowicz.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.026	0.026	0.012	0.012	0.016	0.016	0.029	0.029
Bromnatrium	$NaBr$	0.031	0.031	0.047	0.047	0.085	0.085	0.087	0.087
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	1.065	1.168	0.622	0.881	0.678	0.915	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	34.021	20.519	31.461	16.084	46.344	31.875	19.090	10.057
Chlorlithium	$LiCl$	0.203	0.203	0.042	0.042	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	4.343	—	4.958	—	5.829	—	1.721
Chlorcalcium	$CaCl$	—	7.517	—	8.603	—	6.738	—	6.243
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.099
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.093	—	—	—	—	—	0.126
Eisen, metallisch	Fe	—	0.043	—	—	—	—	—	0.069
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.120	—	0.301	—	0.277	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.098	—	0.087	—	0.129	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.169	—	0.104	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	71.866	88.224	65.292	84.369	84.472	102.409	29.557	40.461
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.856	—	6.686	—	7.860	—	2.321	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	9.759	—	11.169	—	8.747	—	8.104	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.124	—	0.178	—	0.109	—	0.197	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.122	0.122
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.354	—	0.229	—	0.201	—	0.281	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.710	—	0.459	—	0.403	—	0.564
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.038	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.461	—	0.328	—	0.286	—	0.260
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	2.980	2.980	1.381	1.381	2.715	2.715	0.180	0.180
		126.405	126.416	117.420	117.420	151.504	151.504	60.006	b 60.018
		12.3 °	a HP. Ksch.71	10.4 °	HP.Val. Ksch.71	11.4 °	Val. HP.		L.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
d. Bei HP. 1.302 mehr, entsprechen 1.000 in 7680 Theilen.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
f. Schwefelsaures Lithion.
g. Hasenfeld: Der Kurort Szliacs. Wien, Braumüller 1878.

	Szczawnicza, Galizien.						Székely-Udvarhely, Ungarn.		Szepetowka, Russland, Wolhynien.		Szliacs, Ungarn, Sohl.			
	Simonsquelle.		Stephansquelle.		Valeriaquelle.						Adamsquelle.		Dorotheenquelle.	
	Stopzansky 1864.						Solymosi.				Hauch 1854.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
	0.007	0.007	0.014	0.014	0.007	0.007	0.077	0.077	—	—	—	—	—	—
	0.022	0.022	0.003	0.003	0.033	0.033	0.061	0.061	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.343	0.426	0.617	0.703	0.760	0.820	—	—	—	0.235	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	d 8.214	—	19.733	6.058	19.350	4.185	216.827	168.273	0.373	—	—	—	—	—
	0.157	0.157	—	—	0.106	0.106	—	—	—	—	0.044	—	0.065	0.065
10	—	0.238	—	3.551	—	4.398	—	15.145	0.305	—	—	—	—	—
	—	7.148	—	8.655	—	8.960	—	28.365	—	0.535	—	0.058	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.200	—	0.069	—	0.160	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.126	—	0.039	—	0.095	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.097	—	0.100	—	0.070	—	—	—	1.161	0.887	—	—	—	—
	—	0.079	—	0.082	—	0.057	0.270	—	—	—	2.960	2.729	6.060	5.715
	—	—	—	—	—	—	—	0.106	0.539	—	7.070	7.070	11.099	11.099
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	9.359	—	1.738	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.145	—	0.923	—	0.198	—	0.228
	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	5.490	—	1.097
	15.831	25.572	42.899	59.879	40.654	59.464	1.045	62.720	—	—	—	—	—	—
	2.167	1.846	4.788	—	5.931	—	20.536	—	0.113	1.100	—	—	—	—
	9.279	—	11.236	—	11.632	—	36.824	—	13.998	—	14.303	—	22.877	—
	0.360	—	0.111	—	0.270	—	0.153	—	0.971	—	0.208	—	0.240	—
30	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.293	—	0.196	—	0.240	—	0.370	—	0.923	—	0.100	—	0.150	—
	—	0.588	—	0.393	—	0.482	—	0.742	—	0.394	—	0.201	—	0.301
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.387	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.513	—	9.387	—	9.612
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.375	—	0.258	—	0.299	—	0.528	—	8.410	—	8.855	—	14.112
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.752	0.752	2.024	2.024	1.123	1.123	—	—	—	—	—	—	—	—
											f 0.051	f 0.107		
	37.522	c 37.536	81.721	c 81.728	80.176	b 80.189	276.172	276.171	18.383	18.384	34.095	34.095	42.229	42.229
	11.8 °	HP. Ksch. 71	9.2 °	Val. HP. Ksch. 71	10.8 °	HP. Ksch. 71	10.5 °	Ksch. 1881.	6 °	Hg.	25.3 °	L. g	22 °	L. g

Ort		Szliacs, Ungarn, Sohl.							
Name der Quelle		Josephsquelle.		Lenkeyquelle.		Spiegel I (Herrenbad).		Spiegel II (Bürgerbad).	
Analytiker		Hauch 1854.						Wagner 1834.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	—	—	3.063	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.043	—	0.047	—	0.120	0.120
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.056	—	0.062	—	2.906
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.309	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.280	—	2.358	2.141	2.898	2.621	1.548	4.623
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.025	—	7.679	7.679	10.835	10.835	7.265	7.265
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.026	—	7.216	—	7.997	—	7.920	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.360	—	1.056	—	0.259	—	0.812
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	3.771	—	4.679	—	2.499
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	0.296	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.027	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.262	—	14.450	—	14.661	—	9.695	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.262	—	1.112	—	0.273	—	0.855	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	—	—	0.094	—	0.120	—	0.280	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.188	—	0.241	—	0.562
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.057	—	8.563	—	8.963	—	5.564
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.718	—	9.442	—	9.110	—	6.395
Sauerstoff	O	—	0.088	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.195	0.195
				b 0.059	b 0.115	b 0.248	b 0.309		
		6.855	6.855	33.011	33.011	37.079	37.079	30.941	30.941
		11 °	L. a	22.7 °	L. a	32.2 °	L. HP. a	30.6 °	HP. a

a. Hasenfeld: Der Kurort Szliacs. Wien, Braumüller 1878.
b. Schwefelsaures Lithion.
c. Natronaluminat.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.01.
e. Manganchlorür.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
g. Calciumsulfhydrat.
h. Bei Schivardi nur 5.660, aber die Summe ist um 10.000 zu hoch.

	Szliacs, Ungarn, Sohl.		Szobráncz, Ungarn, Unghvár.		Szombat-falva, Ungarn, Udvarhely.				Szulin, Ungarn, Saros.		Szutor, Ungarn, Gömör.		Tabiano, Italien-Parma.	
	Spiegel III (Bauernbad).				Säuerling.		Schwefelquelle.							
	Wagner 1834.		Nendtvich.		Pataki.				Bartsch.		Marikowsky.		Del Bue 1845.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	? 6.100	—	—	—	1.10	—	—	—	0.388	—	0.956	—
	—	—	—	13.994	—	—	—	2.53	—	—	—	0.890	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.703
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	3.170	—	27.114	6.137	0.260	—	13.02	8.43	31.250	19.180	0.578	—	0.756	—
	0.112	0.112	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.400	0.400
10	—	—	8.092	5.764	—	—	—	1.17	—	6.431	—	—	—	—
	—	3.007	5.152	27.773	—	0.247	—	2.88	—	2.677	—	0.548	—	0.717
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.07	—	0.428	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.05	—	0.301	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.415	4.645	—	—	1.300	—	—	—	—	—	—	—	0.692	1.610
	6.917	6.917	—	2.944	—	1.047	—	—	—	—	—	—	1.252	1.252
20	10.538	—	16.437	—	—	—	—	—	—	—	—	—	h 15.660	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.267	—	—	—	0.066	—	—	—	—	—	—	—	0.037
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.025
25	—	4.239	—	7.707	—	—	—	—	—	—	—	—	—	8.662
	—	—	—	—	2.575	0.225	5.15	4.98	41.675	52.910	1.227	—	—	—
	—	—	—	—	4.754	3.637	1.59	—	8.672	—	1.321	1.321	—	—
	9.392	—	11.963	—	9.749	—	3.74	—	3.476	—	4.998	—	5.630	—
	0.281	—	—	—	0.069	—	0.14	—	0.859	—	—	—	0.039	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.873	—	—	—	0.026	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.269	—	—	—	0.260	—	0.52	—	1.745	—	0.578	—	—	—
	—	0.540	—	—	—	0.522	—	1.04	—	3.501	—	0.210	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.904	—	—
	—	6.473	—	—	—	3.667	—	—	—	—	—	1.236	—	6.437
	—	—	—	—	? 1.560	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	5.894	—	7.311	—	8.142	—	3.55	—	2.450	—	3.775	—	3.476
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.229	—	—	—	0.58	—	—	—	0.205	—	0.591
	0.210	0.210	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					—	c 2.975			—	e 0.692			g 0.500	—
	32.304	32.304	74.858	74.859	20.527	20.528	25.26	d 25.28	88.550	f 88.570	9.090	9.089	25.911	25.910
	29°	HP. a	19.2°	Hg.HP. S. Sg.		HP.Hg. S.		HP. S. Hg.	10°	L.	12.5°	S. HP.	13.7°	Jo. Schv.

Ort		Talamonaccio, Toscana, Val-d'-Osa.				Tannenbrunnen, Oberbayern.		Tapolcza, Ungarn, Bórsód.	
Name der Quelle		Oberes Bassin Bad Nr. I.		Unteres Bassin Bad Nr. II.					
Analytiker		Giulj.				Vogel.		Nentvich.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.914	—	0.914	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	2.097	—	2.097	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	89.895	47.111	88.421	47.371	0.106	—	0.038	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	2.839	5.562	4.155	5.958	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	37.406	—	36.836	—	0.101	—	0.036
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.028	0.028
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.023	—	0.015	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	13.233	12.516	13.310	12.593	0.014	0.033	0.252	0.247
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.909	—	0.909	—	—	—	0.024
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	50.856	—	48.632	—	0.161	—	0.066
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.907	—	1.666	—	1.176	1.155	0.074	0.079
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	48.561	—	47.822	—	2.300	—	3.983	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.957	—	0.957	—	—	—	0.025	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2 (SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	0.120	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.229
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.843	—	1.422
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	2.365	—	2.365	—	1.326	—	2.405
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.484	—	0.484	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.039	0.039	—	—
		159.306	159.306	157.245	157.245	3.658	3.658	4.535	4.536
		32.5°	S. HP.	32.5°	S. HP.		HP.	25°	HP.

a. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, C. Schmidt 1880.

b. Siehe auch Val sinistra.

	Tarascon, Frankreich, Ariège.		b Tarasp-Schuls, Schweiz, Graubünden.											
	Font. rouge (St. Quiterie).		Badequelle, neue.		Bonifacius-quelle.		Emeritaquelle. (KleineQuelle.)		Innquelle, neue.		Karola-Quelle (Badequelle).		Lucius-Quelle. (GrosseQuelle.)	
	Magnes.		Husemann 1875.		Husemann 1872.				Husemann 1875.		Husemann 1872.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.0002	0.0002	0.003	0.003	0.009	0.009	—	—	—	—	0.009	0.009
	—	—	0.036	0.036	—	—	0.215	0.215	—	—	—	—	0.212	0.212
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.869	—	—	—	3.443	—	—	—	—	—	3.250
	—	—	0.060	0.060	0.094	0.094	0.501	0.501	0.044	0.044	—	—	0.505	0.505
	0.212	—	8.202	—	0.268	—	36.311	13.750	0.018	—	0.207	—	36.188	13.749
	—	—	0.0034	0.0034	0.0144	0.0144	0.027	0.027	0.0145	0.0145	—	—	0.030	0.030
10	0.477	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.759	—	7.127	—	0.246	—	18.828	—	0.009	—	0.196	—	18.856
	—	—	—	—	—	0.006	—	0.0054	—	0.0014	—	—	—	0.006
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.005	—	0.0036	—	0.0055	—	0.0055	—	—	—	0.006
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.0160	—	0.715	0.715	4.023	—	0.330	0.330	0.131	0.131	3.797	—
	—	0.135	7.334	2.426	2.330	—	20.705	12.879	1.023	—	0.530	—	20.999	13.041
	0.954	1.557	—	4.744	—	1.776	—	9.232	—	0.617	0.856	1.162	—	9.185
20	3.339	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.007	—	0.0062	—	0.0016	—	—	—	0.0067	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.667	—	0.120	—	0.232	—	0.201	—	0.309	—	0.180	—	0.204
	—	—	—	0.0126	—	0.019	—	0.0027	—	0.0052	—	—	—	0.0028
25	—	0.609	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	3.753	19.114	12.688	15.134	49.583	86.574	2.574	3.161	—	0.531	49.434	86.408
	—	—	5.060	—	5.355	3.461	9.848	—	3.852	3.194	1.091	0.764	9.797	—
	—	—	24.009	—	29.301	—	24.443	—	31.255	—	7.396	—	24.479	—
	1.755	—	0.127	—	0.244	—	0.212	—	0.325	—	0.189	—	0.215	—
30	—	—	0.013	—	0.020	—	0.003	—	0.0055	—	—	—	0.003	—
	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	—	—	0.008	0.008
	—	—	0.248	0.248	—	—	1.763	1.763	0.063	0.063	—	—	1.722	1.722
	—	—	0.0067	0.0067	0.004	0.004	0.009	0.009	0.0055	0.0055	—	—	0.009	0.009
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.053	—	0.142	—	0.148	—	0.091	—	0.212	—	0.121	—	0.090	—
	—	0.106	—	0.285	—	0.297	—	0.182	—	0.425	—	0.243	—	0.181
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.992	—	5.739	—	11.271	—	—	—	12.150	—	2.777	—	—
	—	—	0.0019	—	0.0014	—	0.0021	—	0.0021	—	—	—	0.0022	—
40	—	0.965	—	9.216	—	17.918	—	0.124	—	19.390	—	4.537	—	0.123
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.212	0.212	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.002	7.002	50.0122	50.0119	51.1928	51.1940	147.7593	147.7536	39.7252	39.7241	10.521	10.521	147.5059	147.5063
		Laz.	9.7 °	a Hg. APh.75	8.8 °	a HP. Brsch.	6.7 °	a HP. Brsch.		Hg. APh. 1875.	7.5 °	Ksch. 1873 a	6.7 °	Brsch. HP. a

Ort		a Tarasp-Schuls, Schweiz, Graubünden.							
Name der Quelle		Schwefelwasser.		Suotsass-Quelle (Schulser Sauerwasser).		Ursus-Quelle (Schulser Salzwasser).		Wy-Quelle (Campell-Quelle).	
Analytiker		v. Planta-Reichenau 1858.				Husemann 1875.		v. Planta-Reichenau 1858.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	0.003	0.003	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.196	0.196	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.024	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	0.051	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.081	—	—	—	—	2.372	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	0.411	0.411	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.646	—	0.009	—	28.424	6.905	0.024	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	0.063	0.063	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	0.051	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.733	—	0.009	—	18.637	—	0.020
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	0.003	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.007	—	0.0026
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.089
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.151	0.246	0.114	0.114	2.772	—	0.109	0.109
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.047	0.199	—	16.708	9.040	0.113	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.065	0.166	0.203	—	8.261	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.579	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	0.0037	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.279	—	0.166	—	0.166	—	0.105
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.0025	—	0.016
Schwefelsäure	SO_3	—	0.080	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	34.403	69.860	0.045	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	1.013	0.974	8.811	—	1.286	1.286
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.430	—	15.143	—	24.196	—	17.750	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.294	—	0.175	—	0.175	—	0.365	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	0.003	—	0.017	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	2.417	2.417	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.008	0.008	0.005	0.005
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.320	—	0.148	—	0.103	—	0.192	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.642	—	0.183	—	0.206	—	0.164
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	0.109	—	—	—	0.211
Aetzkalk	CaO	—	0.385	—	5.833	—	—	—	6.792
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.0025	—	0.001	—
Kohlensäure	CO_2	—	1.035	—	9.376	—	0.140	—	11.083
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	0.025
Wasser	$HO.$	—	0.013	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		3.576	3.576	16.967	16.967	118.7072	118.7055	19.907	19.9076
			Hg.	9.3 °	Hg. b	9.3 °	Hg. APh. 1875. b	8.7 °	b HP. Brsch.

a. Siehe auch Val sinistra.

b. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.

c. R. Brandes: Die Mineralquellen zu Tatenhausen. Lemgo 1830. Bei S. Hg. & HP. ebenso, nur sind für Chlormagnesium und schwefelsaures Natron wasserhaltige Salze zu verstehen.

d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.042.

e. Schwefelsaure Thonerde.

	Tardon, Spanien, Sevilla.		Tartavalle, Italien, Sondrio.		Tatenhausen, Westfalen, Minden.				Tatzmannsdorf, Ungarn, Eisenburg.		Telgard, Ungarn, Gömör.		Teneke, Ungarn, Bihar.	
					Badequelle.		Trinkquelle.		Pinkafelder Brunnen.					
	Cuadra 1839.		Ferrario 1849.		Brandes 1829.				Macher.		Marikowsky.		Liska.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.004	0.004	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	2.445	—	0.042	—	0.028	—	4.820	—	3.471	0.730	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	2.320	—	—	—	0.005	—	4.573	—	1.605	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.032	—	0.021	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.654	—	—
	—	—	—	—	—	0.037	—	0.037	—	—	—	0.419	—	?3.143
	—	—	—	—	0.006	0.006	0.005	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.677	1.756	0.020	—	—	—	4.560	3.606	—	—	—	—
	3.820	3.820	9.470	9.470	0.030	0.030	0.064	—	—	—	—	—	—	—
20	2.486	—	2.808	—	0.030	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	2.778	—	0.808	—	0.046	—	0.086	—	1.022	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.0052	—	0.0035	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.618	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	13.410	19.337	7.370	10.184	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.077	—	—	—	—	5.958	5.958
	0.940	—	10.650	—	1.658	—	1.867	—	22.493	—	2.084	—	7.502	—
	2.924	—	0.850	—	0.154	—	0.197	—	1.076	—	1.196	—	?8.979	—
30	—	—	—	—	0.0055	—	0.0037	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.008	0.008	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.820	—	0.091	—	0.036	—	0.520	—	0.289	—	—	—
	—	—	—	1.645	—	0.062	—	0.029	—	1.043	—	0.580	—	—
	—	—	—	—	—	0.115	—	0.041	—	—	—	—	—	—
	—	1.389	—	4.127	—	0.602	—	0.706	—	6.439	—	—	—	2.918
	—	—	—	—	0.013	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.183	—	6.976	—	1.101	—	1.199	—	10.859	—	0.280	—	9.522
	—	—	—	—	—	0.010	—	0.011	—	—	—	—	—	0.898
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.450	0.450	0.316	0.316	0.285	0.285	—	—	—	—	—	—
					—	e0.0025								
	10.170	10.170	28.170	28.170	2.3775	2.3767	2.5147	2.5145	46.879	46.879	14.410	14.452	22.439	22.439
	25 °	Rb. 229	12.5 °	Schv.	12,5°	c	12.5 °	c	12 °	Hg.HP.		Hg. S. HP.	12.5 °	HP.

Ort		Tennstädt, Thüringen.		Tenos, Griechische Insel.		Teplitz, Mähren, Weisskirchen.		Teplitz-Neustädtl, Unterkrain.	
Name der Quelle		Schwefelquelle.						Bassin I.	
Analytiker		Ludwig 1857.		Landerer.		Schneider.		K. k. Josefs-Akademie 1865.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.302	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.172	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	0.481	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.792
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.414	—	6.855	3.339	0.726	—	1.302	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.218	2.083	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.331	—	1.156	—	0.076	—	0.646
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.049	—	—	—	0.493	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.122	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.191	0.191	—	—	0.254	0.254	0.925	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.050	—	—	—	—	—	1.167	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	3.483	3.483	1.823	1.823	—	—	0.626	2.250
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	3.527	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	2.103	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.510	1.928	2.323	—	2.416
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	2.515	—	2.280	2.280	9.028	7.296
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	8.266	—	1.500	—	16.510	—	19.389	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	0.348	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.061	0.061	—	—	0.039	0.039	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.104	—	—	—	0.220	—	0.200	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.208	—	—	—	0.441	—	0.401
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	4.127	—	—	—	6.382	—	7.214
Thonerde	Al_2O_3	0.019	—	—	—	0.189	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	5.051	—	—	—	10.048	—	11.622
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.035	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.161	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.799	0.799	—	—	—	—	—	—
		17.216	17.217	12.911	12.911	22.494	22.493	32.637	32.637
		11.9°	a		HP.	22°	HP.	37.5°	Brsch.

a. Rossbach: Das Schwefelbad Tennstädt. Erfurt, Stenger 1880.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Doppeltkohlensaures Lithion?
d. Kohlensaures Lithion.
e. Schwefelsaure Thonerde.

Teplitz-Schönau, Böhmen.

	Fürstenbad Frauenquelle.		Fürstenbad Sandquelle.		Gartenquelle (Augen- & Trinkquelle).		Militärbad.		Neubadquelle.		Sandbadquelle (Steinbad).		Schlangenbadquelle.	
	Sonnenschein 1872.						Ficinus & Wolff 1835.		Sonnenschein 1872.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.117	0.117	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.1232	—	0.1301	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.4062	—	0.6523	—	0.2111	—	0.262	—	0.4250	—	0.3478	—	0.5365	—
	0.0732	0.0732	—	—	—	—	—	—	0.0486	0.0466	0.0080	0.0080	0.0200	0.0200
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.3799	—	0.5217	—	0.0857	—	0.150	—	0.3340	—	0.2760	—	0.4606
	—	0.0047	—	0.0077	—	0.0218	—	0.042	—	0.0535	—	0.0438	—	0.0358
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0017	—	—	—	0.0019	—	0.055	—	0.0254	—	0.0186	—	0.0186
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.3705	0.3705	0.5718	0.4149	0.3702	0.2183	0.128	—	0.3322	0.3322	0.4505	0.4505	0.3402	0.3402
	0.6889	0.4547	0.2154	—	0.2937	—	0.647	—	0.5738	—	0.3079	0.1255	0.3703	0.1517
	—	0.1620	—	0.2621	—	0.3286	—	0.083	—	0.1765	—	0.1570	—	0.1854
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0054	—	0.0089	—	0.0253	—	0.049	—	0.0620	—	0.0508	—	0.0415	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0443	—	0.0330	—	0.0452	—	0.034	—	0.0865	—	0.0304	—	0.0257
	—	0.0057	—	0.0099	—	0.0067	—	0.651	—	0.0431	—	0.0080	—	0.0079
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.2285	4.8606	5.5812	5.4829	5.3625	5.0427	3.839	3.654	4.3403	4.4326	5.5584	5.0917	5.0513	4.8321
	0.1728	—	0.2796	—	0.3505	—	0.305	0.216	0.1882	—	0.1675	—	0.1978	—
	1.0671	—	0.6773	—	0.7501	—	0.195	—	0.9603	—	1.3525	—	0.9550	—
	0.0467	—	0.0348	—	0.0476	—	0.036	—	0.0911	—	0.0320	—	0.0270	—
30	0.0060	—	0.0104	—	0.0071	—	? 0.686	—	0.0454	—	0.0084	—	0.0083	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0080	0.0080	0.0892	0.0892	0.0058	0.0058	—	—	0.0092	0.0092	0.0587	0.0587	0.0522	0.0522
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.4667	—	0.4775	—	0.3700	—	0.495	—	0.4350	—	0.4540	—	0.4675	—
	—	0.9364	—	0.9581	—	0.7424	—	0.993	—	0.8728	—	0.9109	—	0.9380
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.2232	—	—	—	0.2484	—	—	—	0.2048	—	0.3866	—	0.1388
	0.0007	—	—	—	0.0007	—	0.033	—	0.0800	—	0.0071	—	0.0071	—
40	—	1.0157	—	0.6821	—	0.9171	—	1.010	—	0.7373	—	1.2379	—	0.8677
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.2200	0.2200	—	—	0.2130	0.2130	0.037	0.037	0.1841	0.1842	0.0287	0.0287	0.2523	0.2523
			—	b 0.0136			c 1.038	d 0.651						
							—	b 0.134						
							—	e 0.039	—	e 0.2345				
	8.7607	8.7606	8.5984	8.5984	8.0076	8.0077	7.867	7.866	7.7732	7.7732	8.8323	8.8323	8.3270	8.3270
	41.25 °	Brsch. Ksch.78	45.75 °	Brsch.	28.5 °	Brsch. Ksch.78	35 °	HP.	44.75 °	Brsch. Ksch.78	32.5 °	Brsch.	41.3 °	Brsch. Ksch.78

Ort		Teplitz-Schönau, Böhmen.							
Name der Quelle		Schwefelbadquelle.		Stadtbad Frauenbadq.		Stadtbad Urquelle.			
Analytiker		Wolff 1835.		Sonnenschein 1872.				Gintl 1879.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.1475	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.392	—	0.6671	—	0.6208	—	0.6591	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.0070	0.0070	0.0065	0.0065	0.0015	0.0015
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.051	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.265	—	0.5001	—	0.5712	—	0.6210
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.029	—	0.0306	—	0.0230	—	0.0024
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.022	—	0.0011	—	0.0013	—	0.0021
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.215	0.215	0.6216	0.4493	0.2280	0.2280	0.1715	0.1715
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.224	—	0.3337	—	0.5643	0.1779	0.7896	0.5573
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.159	—	0.3973	—	0.1638	—	0.1907
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.034	—	0.0355	—	0.0266	—	0.0027	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.055	—	0.0190	—	0.2033	—	0.0062
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.011	—	0.0148	—	0.0247	—	0.0032
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	4.354	2.716	5.6574	5.7030	5.2465	5.2944	5.7156	5.6814
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.618	0.380	0.4353	0.0115	0.1747	—	0.2034	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.344	—	0.6493	—	1.6201	—	0.8260	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.058	—	0.0200	—	0.2140	—	0.0065	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.011	—	0.0156	—	0.0260	—	0.0033	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.041	0.041	0.0479	0.0479	0.0180	0.0180	0.0080	0.0080
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.976	—	0.4775	—	0.4750	—	0.4620	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_3$	—	1.959	—	0.9581	—	0.9531	—	0.9270
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.3416	—	0.0077
Thonerde	Al_2O_3	0.008	—	0.0004	—	0.0005	—	0.0008	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.373	—	0.6811	—	1.2141	—	0.6700
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.012	0.012	0.0584	0.0584	0.1020	0.1020	0.0771	0.0771
		a 0.179	a 0.179			b 0.0183	b 0.0183		
		7.466	7.467	9.0267	9.0267	9.3413	9.3412	8.9271	8.9271
		40-42.5°	L.	47.5 °	Brsch.	48°	Brsch. Ksch.78	45.6°	Ksch. 1879.

a. Kieselfluornatrium.
b. Fluornatrium.
c. Schneider: Die Thermen von Trentschin-Teplitz. Sitzungsbericht der k. k. Akademie der Wissenschaften, Januar-Heft 1874.

	Teplitz-Schönau, Böhmen.						Teplitz-Trenchin, Ungarn, Trenchin.							
	Steinbadquelle.		Stephansquelle.		Wiesenquelle.		Bassin I.		Bassin II.		Bassin III.		Brünnlein.	
	Sonnenschein 1872.						Schneider 1873.						Lang 1857.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.022	—	0.002	—	0.004	—	0.060	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—	0.0046	—	0.009	—	0.138
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.5018	—	0.5530	—	0.5958	—	1.806	—	1.811	—	1.737	—	1.580	—
	0.0057	0.0057	0.0040	0.0040	0.0054	0.0054	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.4718	—	0.4404	—	0.4586	—	1.713	—	1.718	—	1.648	—	1.207
	—	0.0061	—	0.0100	—	0.0252	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.0620	—	0.0715	—	—	—	—	—	—	—	0.235
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.2868	0.2868	0.4582	0.4582	0.3044	0.3044	0.779	0.779	0.814	0.814	0.761	0.761	2.350	2.350
	0.6652	0.4376	0.5391	0.4198	0.4539	0.2798	0.605	1.890	0.636	2.006	0.677	1.942	2.950	4.457
	—	0.1496	—	0.0240	—	0.1135	5.880	5.880	5.883	5.883	5.897	5.897	5.570	5.570
20	—	—	—	—	—	—	12.104	—	12.024	—	12.092	—	1.730	—
	0.0070	—	0.0115	—	0.0293	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0144	—	0.0228	—	0.0162	—	0.023	—	0.027	—	0.028	—	—
	—	0.0452	—	0.0837	—	0.0504	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	6.384	—	6.287	—	6.385	—	0.169
	5.4014	5.2324	4.9816	5.7006	6.3913	6.7036	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.1596	—	0.0256	—	0.1211	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.8395	—	1.2664	—	0.7457	—	4.330	—	4.337	—	4.162	—	13.493	—
	0.0152	—	0.0240	—	0.0170	—	0.024	—	0.028	—	0.030	—	—	—
30	0.0476	—	0.0881	—	0.0531	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.0099	0.0099	0.0620	0.0620	0.0877	0.0877	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.4325	—	0.0396	—	0.2611	—	0.354	—	0.356	—	0.359	—	0.070	—
	—	0.8678	—	0.0795	—	0.5240	—	0.710	—	0.714	—	0.720	—	0.140
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.0883	—	0.2701	—	0.0585	—	5.803	—	5.770	—	5.766	—	5.350
	—	—	0.0238	—	0.0274	—	—	—	—	—	—	—	0.090	—
40	—	0.7566	—	0.4199	—	0.3943	—	2.659	—	2.666	—	2.560	—	8.245
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.012	—	0.001	—	0.002	—	0.032
	0.0810	0.0810	0.0752	0.0752	0.1100	0.1100	—	—	—	—	—	—	—	—
	8.4532	8.4532	8.1321	8.1322	9.2032	9.2031	25.904	25.904	25.891	25.8906	25.719	25.718	27.893	27.893
	38.25 °	Brsch.	34.25 °	Brsch.	32.7 °	Brsch.	39.2 °	c	38.2 °	c	38.5 °	c	40 °	L.

Ort		Teplitz-Trenchin, Ungarn, Trenchin.						Teplitz-Warasdin, Kroatien.	
Name der Quelle		Säuerling bei Kubra.		Sinaquelle.		Urquelle.			
Analytiker		Schneider 1873.				v. Hauer 1859.		v. Hauer 1858.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.022	—	0.048	—	0.075	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.051	—	0.110	—	0.172
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.709	—	1.749	—	1.676	—	1.272	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.673	—	1.659	—	1.369	—	1.165
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.177	—	0.034
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.585	0.585	0.905	0.905	0.646	0.646	0.376	0.376
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.429	—	0.623	1.805	1.226	2.233	1.460	0.396
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.362	5.754	5.754	5.814	5.814	0.513	1.351
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	11.779	—	11.746	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.021	—	0.044	—	0.076
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	6.252	—	6.320	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	3.886	5.008	—	—	—	—	—	1.246
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.006	3.619	—	—	—	—	0.894	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.844	—	4.752	—	5.360	—	4.564	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.022	—	0.046	—	0.080	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.099	—	0.369	—	0.359	—	0.484	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.199	—	0.740	—	0.720	—	0.971
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	5.433	—	5.860	—	6.230	—	1.187
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.068	—	0.013	—
Kohlensäure	CO_2	—	8.679	—	2.916	—	3.300	—	2.717
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	0.012	—	0.026	—	0.040
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		24.558	24.558	27.975	25.975	26.989	26.989	9.731	9.731
			a	40.2 °	a	40 °	L.	56.2 °-58.7 °	Val. HP. Sg.

a. Schneider: Die Thermen von Trentschin-Teplitz. Sitzungsbericht der k. k. Akademie der Wissenschaften. Januar-Heft 1874.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.070.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Briefliche Mittheilung des Herrn Dr. Biedermann.
e. Ab Wasser 0.032.

	Tercis, Frankreich, Landes.		Termini, Sicilien.				Tessière-la-Boulie, Frankr., Cantal.		Tetschen, Böhmen.		Thalgut, Schweiz, Bern.		Tharand, Sachsen.	
	S. dela Bagnère.		Badequelle.		Trinkquelle (Bevuto).				Josepsbad.					
	Coudanne 1866.		Furitano.				Vidot.		Klinger.		Wagner.		Ficinus.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.028	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.064	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.360	0.360	—	0.136	—	—	—	—
	0.006	0.006	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	21.926	20.431	18.869	9.058	7.088	3.229	20.540	14.779	—	—	0.036	—	0.312	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.046	0.566	—	—	0.098	—	—	3.661	0.185	—	—	—	0.104	0.162
	—	1.980	—	9.308	—	3.775	—	0.512	—	0.114	—	0.034	—	0.028
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.445	—	—	—	—	—	0.131
	—	—	—	—	—	—	—	0.314	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.816	0.134	—	—	—	—
	—	—	52.044	58.876	—	1.007	—	—	—	—	0.178	—	—	—
	0.303	0.910	17.765	17.765	7.087	7.211	—	—	0.136	0.370	—	0.051	0.104	0.030
20	0.688	—	6.543	—	1.104	—	—	—	0.024	—	—	—	0.104	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.326	—	0.126	—	0.209
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.443	—	5.371	—	3.888	22.217	28.756	—	—	0.715	0.949	—	—
	—	—	—	—	—	—	4.937	—	—	—	1.405	1.350	—	—
	1.841	—	5.157	—	3.733	—	0.662	—	0.840	—	2.233	—	0.150	—
	—	—	—	—	—	—	0.897	—	0.343	—	0.132	—	0.221	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.145	—	—	—	—	—	0.350	—	0.307	—	—	—	0.260	—
	—	0.290	—	—	—	—	—	0.702	—	—	—	—	—	0.330
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.586	—	—	—	0.183
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.851	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.279	—	—	—	—	—	0.455	—	0.438	—	1.338	—	0.213
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.015	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.030	0.030	—	—	1.693	1.693	—	—	—	—	—	—	0.208	0.208
									—	c 0.547				
	26.013	26.014	100.378	100.378	20.803	20.803	49.963	b 49.984	2.651	2.651	4.699	4.699	1.463	e 1.494
	37.5 °	Jo.		HP.	47 °	HP.		HP.	11 °	HP. d	12 °	Hg.HP.	12.5 °	Hg. S.

Ort		Theissholz, Ungarn.		Thera, Griechenland, Insel.					
Name der Quelle				Alkalische Quelle.		Schwefelquelle.		Stahlquelle.	
Analytiker		Marikowsky.		Landerer.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	0.729	0.729	0.672	0.672
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	? 2.914	—	0.874	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	? 6.685	—	2.005
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	22.866	19.064	30.186	20.165	43.965	39.126
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	0.851	1.557	3.940	0.336	4.474	4.395
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	2.784	0.215	4.427	—	4.683
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	6.250	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.578	0.578	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	7.199	7.199	—	4.557	7.528	7.627
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.604	—	—	—	5.165	—	3.137	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	3.380
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	1.532	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	4.878	—	—	—	2.354
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.952	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	12.498	—	3.614	—	—	—	2.759	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	3.558	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.867	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	1.655	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	5.144	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	7.638	—	—	—	—	—	2.262
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.463
Organische Substanz	—	0.288	0.288	—	—	—	—	—	—
		16.835	16.835	35.482	35.482	43.149	43.149	66.967	66.967
		12.5°	HP.	21.2°-22.5°	HP.	33.8°	HP.	40°	HP.

	Thermia, Griechenland, Insel.								Thermopylae, Griechenland.		Theusser-Bad, Württemberg, Löwenstein.		Thuez, Frankreich, Pyrénées-orient.	
	No. I.		Nr. II (UntereQuelle).		No. III.		Obere Quelle.		Untere Quelle. ?		6 Quellen vereinigt.			
	Landerer.								Landerer.		Siegwart 1824.		Anglada.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	0.781	0.781	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	1.750	1.750	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.290	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.665	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	59.031	49.304	128.175	99.612	92.402	61.048	67.344	63.912	1.302	—	0.520	—	0.174	0.174
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	4.511	1.307	41.027	32.577	52.110	39.706	21.351	18.384	—	—	0.034	—	—	—
	—	12.972	—	36.971	—	44.238	—	6.723	—	1.235	—	0.533	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	3.255	—	—	0.631	0.726	0.062
	6.889	10.939	28.636	39.319	17.979	33.660	7.968	11.719	12.188	12.188	4.047	4.090	—	0.313
20	4.590	—	16.203	—	23.016	—	4.251	—	2.083	—	12.685	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	4.578	—	5.862	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.059	—	7.078	—	0.165
	—	12.479	—	36.644	—	40.225	—	3.124	—	—	—	—	1.237	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.334	—
	11.980	—	30.841	—	33.061	—	4.228	—	5.625	—	5.814	—	—	—
	—	—	4.819	—	6.171	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	? 2.409	—	—	—	0.796	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	4.210	—	—	—	1.597
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.594	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.139	—	7.215	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	—	—	—	—	0.750	—	3.437	—	3.553	—	0.955
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.154	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.393	0.393
	87.001	87.001	249.701	249.701	224.739	224.739	107.963	107.962	26.862	26.862	23.100	23.100	3.660	3.659
	38.8 °	S.	45 °	HP. S.	55 °	S.	45-55 °	HP.	52.5 °-57.5 °	HP.	12.5 °	HP.Hg.	45 °	HP.

Ort		Tiefenbach, Bayern, Allgau.		Tiefenkasten, Schweiz, Graubünden.		Tiermas, Spanien, Zaragoza.		Tiflis, Russland, Kaukasus.	
Name der Quelle				**Petersquelle.**				**Bebutoffquelle.**	
Analytiker		Zängerle 1864.		(v. Planta-Reichenau?) a		Moreno y Lletget.		Otten 1880.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.0021	0.0021	—	—	—	—	0.002	0.002
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.0103	—	—	—	0.414	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.0236	—	—	—	0.950	0.117	0.117
Schwefelcalcium	CaS.	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.054	0.054	—	—	—	—	—	0.038
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.039	0.039
Chlornatrium	$NaCl$	0.249	—	5.876	—	21.770	17.548	0.855	0.754
Chlorlithium	$LiCl$	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.046	—	—	2.139	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.183	—	5.575	—	6.504	—	0.067
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.044	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	22.862	22.603	—	2.149	0.369	0.250
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	5.349	8.053	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	6.373	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.277	—	—	—	0.004
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	0.736	—	0.085
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	4.903	5.016	—	7.812	—	—	0.873	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.175	0.114	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.238	—	17.048	—	1.695	—	0.087	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.292	—	—	—	0.004	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.066	—	—	—	0.542	—	0.463	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.132	—	—	—	1.087	—	0.928
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	3.815	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.121	—	5.996	—	1.036	—	0.568
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.0055	—	—	—	0.219	—	—
Organische Substanz	—	0.223	0.223	—	—	—	—	0.295	0.295
								c 0.056	c 0.056
		5.9284	5.9282	46.078	46.078	38.282	38.282	3.204	3.203
			Hg. A. Ph.1865	10°	b	40°	Rb. 121		d

a. Unvollständige Analyse.
b. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
c. Unterschwefligsaures Natron.
d. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Magister Stackmann in Tiflis.
e. Lösliche Kieselsäure.
f. Ab Wasser 0.443.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.

	Tiflis, Russland, Kaukasus.				Tobelbad, Steiermark.		Tönnisstein, Rheinprovinz.						Tolfa, Italien, Romagna.	
	Kogilloquelle.		**Mirsojeff-quelle.**		**Ludwigsquelle.**		**Badebrunnen.**		**Heilbrunnen.**		**Trinkbrunnen.**			
	Stackmann 1881.		Otten 1880.		Redtenbacher.		Bischof.		Fresenius 1869.		Bischof.		Carpi.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.008	0.008	0.002	0.002	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—	—	—
	0.007	0.007	—	—	—	—	—	—	0.008	0.008	—	—	—	—
	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.268	0.361	0.215	0.215	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.105	—	0.030	—	—	—	—	—	0.847	—	—	—	—
	0.006	0.006	0.039	0.039	—	—	—	—	0.060	0.060	—	—	—	—
	3.157	—	0.853	0.764	0.035	—	1.432	—	14.022	—	5.339	—	2.865	—
	—	—	—	—	0.011	0.011	—	—	0.0446	0.0446	—	—	—	—
10	—	0.025	—	—	—	—	—	—	—	7.208	—	0.504	0.030	—
	—	—	—	0.062	—	0.015	—	1.050	—	4.246	—	4.477	—	1.909
	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	0.0006	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0007	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.005	—	—	—	0.0014	—	—	—	0.678
15	—	1.893	—	—	—	—	—	0.203	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.128	—	—	—	—	—	—
	0.123	—	0.035	—	0.074	0.074	—	—	0.990	—	—	—	—	—
	0.054	—	0.380	0.098	0.262	—	0.521	—	1.475	—	0.781	—	—	—
	—	—	—	—	1.375	1.596	—	—	—	1.705	—	0.040	1.732	0.931
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.018	—	—	—	0.0007	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0008	—	—	—	—	—
	—	0.037	—	0.004	—	0.010	—	0.558	—	0.280	—	0.785	—	1.015
	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—	0.0038	—	—	—	—
25	—	0.068	—	0.173	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.621	—	0.739	—	—	—	11.055	12.809	25.916	44.797	12.161	18.886	—	3.559
	0.034	—	—	—	0.486	0.251	5.358	5.358	16.370	4.830	14.088	13.365	—	0.896
	2.151	—	0.081	—	3.823	—	6.749	—	5.512	—	5.812	—	13.500	—
	0.039	—	0.004	—	0.011	—	0.952	—	0.295	—	0.826	—	1.068	—
30	—	—	—	—	0.004	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0046	0.0046	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.007	0.007	—	—	0.0035	0.0035	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	3.330	e 0.541	0.473	—	0.143	—	0.260	—	0.274	—	0.390	—	0.048	—
	—	3.750	—	0.949	—	0.266	—	0.522	—	0.550	—	0.783	—	0.096
	—	1.757	—	—	—	0.021	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	1.470	—	2.094	—	—	—	—	—	4.286
	—	—	—	—	0.002	—	—	—	0.0005	—	—	—	0.260	—
40	—	1.723	—	0.485	—	2.504	—	3.619	—	0.391	—	0.557	—	6.133
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.259	2.259	0.300	0.300	0.120	0.120	—	—	—	—	—	—	—	—
	e 0.079	e 0.079												
	12.176	f 12.619	3.121	3.121	6.371	6.370	26.327	g 26.341	64.9808	64.9813	39.397	39.397	19.503	19.503
	33.1 °	d	47 °	d	29 °	HP.	10 °	Hg. Ksch. 1868.	10.8 °	Val.	10.2 °	Hg. Ksch. 1868.		HP.

	Ort		Tongern (Tongres), Belgien, Limburg.						Topolschiz, Steiermark.	
	Name der Quelle		Fontaine I.		Fontaine II.		Pliniusquelle.			
	Analytiker		Payssé.				Laminne.		Demagri.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	—	—	—	—	0.090	—	0.690	—
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	—	—	0.020	—	0.655
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.052	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	? 5.500	—	? 7.039	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	0.192	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.042	—	—
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.114	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	0.275	0.390	0.092	0.975
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	24.186	24.186	23.010	23.010	0.418	0.372	1.428	1.428
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	1.555	—	1.960	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	? 15.714	—	? 20.110	—	0.120	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.010	0.010	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.595	—	0.432
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.020	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	8.642	—	11.060	—	0.884	—	0.680
	Sauerstoff	O	—	1.572	—	2.011	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
								a 0.201		
			39.900	39.900	43.120	43.120	2.680	2.680	4.170	4.170
			12.5°	S.	16.2°	S.		Chem. Centrbl.	32.5-36°	HP.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. R. Hinterberger: Die Thermal- und Schlammbäder von Topusko. Wien. Braumüller 1861.
c. Eisenchlorür.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.801.

	Topusko, Kroatien.						Toropetz, Russland, Pleskau.		Torpa, Schweden.		Torre dell' Annunziata, Neapel.		Torre de San Miguel, Span., Zaragoza.	
	Schlammbad.		**Spiegelbad.**		**Wiesenquelle.**				**Alte Quelle.**		**Aeq. Vesuviana Nunziante.**			
	Schneider 1862.						Hess.		Berlin.		Ricci 1831.		Camps y Camps.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.173	0.173	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.280	0.280	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.000	2.000	9.506	3.487	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.336	—	0.313	—	0.323	—	2.621	0.638	107.826	93.628	4.995	—	2.623	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	4.087	13.780	—	5.085	—	—
	—	0.319	—	0.297	—	0.306	1.043	1.043	—	2.132	—	3.282	—	2.488
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.690	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	0.810	—	0.007	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.566	—	0.005	—	—	—	—
	0.269	0.269	0.248	0.248	0.269	0.269	—	—	—	—	5.933	—	—	—
	0.274	—	0.315	—	0.296	—	—	—	—	—	—	—	3.395	3.540
	0.909	0.945	0.901	0.901	0.875	0.875	—	—	—	—	—	3.407	0.012	0.012
20	—	—	0.022	—	0.032	—	—	—	—	—	—	—	0.260	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.032	—	0.020	—	0.021	—	—	—	—	—	0.867	—	0.136
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.113	—	0.180	—	0.175	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	2.530	—	17.096	9.677	15.136	—	2.969
	0.038	—	—	—	—	—	—	—	13.072	—	10.489	—	—	—
	3.146	—	3.114	—	3.108	—	—	—	2.768	—	4.262	—	10.152	—
	0.033	—	0.021	—	0.022	—	1.313	—	0.014	—	0.913	—	0.143	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.063	0.063	0.069	0.069	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.417	—	0.427	—	0.446	—	0.006	—	0.460	—	0.390	—	0.100	—
	—	0.594	—	0.604	—	0.599	—	0.012	—	0.923	—	0.783	—	0.201
	—	0.231	—	0.241	—	0.282	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.952	—	0.956	—	0.933	—	—	—	—	—	—	—	2.799
	—	—	—	—	—	—	0.265	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.967	—	1.914	—	1.911	—	—	—	0.656	—	0.557	—	4.540
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.140	0.140	—	—	—	—
							c 0.240	—			—	a 13.562		
	5.422	5.422	5.361	5.361	5.371	5.371	5.488	d 6.289	130.883	130.883	46.234	46.233	16.685	16.685
	49 °	b	49 °	b	57 °	b	8.8 °	HP.	13 °	Ksch. 1878.	30.5 °	Hg. Jo.	13.8 °	Rb. 427

	Ort		Torres Vedras, Portugal, Estremadura.		Traishorloff, Hessen-Darmstadt.		Trebas, Frankreich. Tarn.		Trescore, Italien, Bergamo.	
	Name der Quelle								Sorg. Beroa.	
	Analytiker		Rennie.		Jochheim.		Lamothe.		Ruspini 1845.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	? 2.257	? 2.257
	Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	?	—	0.655	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	?	—	1.503
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	$NaCl$	11.068	11.068	3.915	—	4.320	0.368	6.861	4.287
	Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	1.840	2.332	—	0.944	5.306	5.155
	Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	3.139	—	2.646	—	2.618
	Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	14.974	10.021	—	—	—	0.113	—	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.604	0.143	0.143	1.193	—	1.160	1.351
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.217	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.853	—	—	—	1.390	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	1.144	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	19.108	23.199	—	4.643	—	4.951	—	0.146
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	2.778	—	2.253	1.589	—	—	—	—
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	4.075	—	3.436	—	3.169	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.898	—	—	—	1.463	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	1.205	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.469	—	0.156	—	—	—	0.109	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.941	—	0.313	—	—	—	0.219
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.670	—	0.223	—	—	—	1.851
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	0.347
	Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	0.687	0.687
			50.500	50.500	12.382	12.382	10.412	10.412	20.421	20.421
			43.8 °	HP.	12.5 °	HP.JH.	15 °	Hg.	15 °	Schv.

a. Bei Hager dieselben Mengen für 1000.
b. Ab Wasserstoff 0.008.

	Trescore, Italien, Bergamo.		Trillo (Baños de Carlos III), Spanien, Guadalajara.											
	S. Pancrazio.		Condesa.		Director.		Hospital.		Piscina.		Princesa.		Principe.	
	Ruspini 1847.		Gonzalez y Crespo 1846.				Saenz Diez.		Gonzalez y Crespo 1846.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	? 1.919	? 1.919	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.557	—	—	—	0.542	—	—	—	1.681	—	—	—	—	—
	—	1.278	—	—	—	1.243	—	—	—	1.665	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	2.023	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.150	0.150	—	—	—	—	—	—
	5.835	3.646	7.921	0.587	5.479	—	0.512	—	2.496	—	7.490	—	5.590	2.744
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.457	1.329	—	—	—	—	—	—	—	0.263	—	—	1.289	—
	—	2.225	—	6.958	—	4.693	—	0.194	—	2.061	—	7.106	2.883	7.089
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.235	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	0.332	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.227	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.504	0.504	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.034	—	—	0.313	0 729	—	—	—	5.659	—	3.456
	0.986	1.148	2.496	2.496	—	—	4.822	4.822	3.743	3.410	—	—	—	1.630
20	0.184	—	4.178	—	1.356	—	14.509	—	6.347	—	5.420	—	5.157	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.422	—	1.516	—	0.131	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	8.231	—	3.955	—	—	—	—
	—	0.328	—	6.204	—	4.638	—	—	—	—	—	3.631	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.694	—	4.609	—	7.187	—	4.420	—	—	—	5.386	—	—	—
	—	—	1.497	—	2.244	—	0.138	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.009	—	—	—	—	—	0.090	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.018	—	—	—	—	—	0.180	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.984	—	7.595	—	—	—	0.739	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.090	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.455	—	—	—	2.905	—	2.777	—	—	—	1.161	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.295	—	—	—	0.278	—	—	—	0.890	—	—	—	—
	0.584	0.584	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	14.225	14.225	20.701	20.701	16.808	b 16.816	25.548	25.548	14.267	14.267	18.296	18.296	14.919	14.919
	19.5 °	Hg. a	28.7 °	Rb. 310	23.8 °	Rb. 309		Jo.	26.2 °	Rb. 109	30 °	Rb. 310	27.5 °	Rb. 310

Ort		Trillo (Baños de Carlos III), Spanien, Guadalajara.							
Name der Quelle		Reina.		Aguas del Rey.		Fuente del Rey.		Sta Teresa.	
Analytiker		Gonzalez y Crespo 1846.						Gonzalez y Crespo 1847.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	6.020	0.341	6.670	1.715	6.730	1.067	6.080	0.378
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	0.347	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	5.387	—	4.295	—	5.372	—	4.208
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	0.790
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	0.551
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	1.558	—	—	—	0.362	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	2.330	2.330	1.530	1.091	1.530	1.530	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.770	—	1.730	—	2.820	—	1.840	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	1.428	—	2.490	—	2.765	—	2.056
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	5.640	—	6.357	—	6.883	—	7.314
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.061	—	3.744	—	3.989	—	3.514	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	1.503	—	2.621	—	2.910	—	3.738	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3 (Si O_3)$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	—	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		16.684	16.684	16.295	16.295	17.979	17.979	15.172	a 15.297
		28.7 °	Rb. 310	28.7 °	Rb. 309	28.7 °	Rb. 309	28.7 °	Rb. 310

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.125.

b. Stimmt fast genau mit der Analyse der Marienquelle (Anal. Geistlerner) bei HP. überein.

	Tritoli, Italien. Neapel.		Troistorrens, Schweiz. Wallis.		Truskawice, Galizien. Sambor.									
					Bitterquelle. b		Bronislawa-quelle.		Eduardsquelle.		Ferdinands-quelle.		Marienquelle.	
	Giudice.		Gosse.		Torosiewicz 1835.		Wolf.		Radzinewsky 1880.		Torosiewicz 1835.		Radzinewsky 1880.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.101	0.101	0.175	0.175
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.797	—	0.197	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.276	4.104	—	0.452	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.128	—	5.597	—	0.171	—	42.750	—	12.900
	—	—	—	—	0.107	0.107	—	—	—	—	0.120	0.120	0.224	0.224
	52.549	52.549	—	—	35.100	28.327	86.287	64.092	6.043	—	549.043	545.310	41.458	20.753
	—	—	—	—	—	—	0.036	0.036	—	—	—	—	—	—
10	9.517	9.517	—	—	—	—	—	—	—	—	94.806	56.174	—	—
	—	—	—	—	—	6.330	—	16.867	—	5.605	—	16.844	—	10.034
	—	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.013	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.150	—	6.540	—	0.200	—	49.950	—	15.072	—
	—	—	—	—	12.850	17.268	3.393	23.914	0.194	3.917	—	—	4.369	24.462
	11.009	11.009	23.703	23.703	5.040	5.040	7.710	7.710	4.652	4.652	105.050	153.889	5.248	5.248
20	—	—	5.028	—	4.280	—	14.632	—	16.346	—	16.450	—	7.833	—
	—	—	—	—	—	—	0.007	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.852	—	0.186	—	0.079	—	0.197	—	0.157	—	0.413
	—	—	—	—	—	—	—	0.027	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	2.509	—	—	—	—	—	7.507	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	3.432	—	6.513	—	—	—	3.288	—	4.858
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	16.731	—	3.686	—	6.405	—	5.408	—	4.450	—	4.733	—
	—	—	0.897	—	0.196	—	0.083	—	0.207	—	0.165	—	0.435	—
30	—	—	—	—	—	—	0.029	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.022	0.022	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.034	0.034	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	0.243	—	0.117	—	0.125	—	0.260	—	0.197	—
	—	—	—	—	—	0.487	—	0.235	—	0.251	—	0.522	—	0.395
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	8.577	—	—	—	—	—	6.004	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—
40	—	—	—	10.718	—	0.347	—	0.154	—	3.418	—	0.881	—	0.282
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.422	—	0.104	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.009	0.009	—	—	0.130	0.130	0.765	0.765
	73.075	73.075	46.359	46.359	61.652	61.652	125.309	125.309	36.248	36.248	820.722	820.722	80.509	80.509
	53.7 °	HP.		LH. HP.		L.	8 °	HP.		Ksch. 1881.	10.9 °	L.		Ksch. 1881.

	Ort		Truskawice, Galizien, Sambor.				Tübingen, Württemberg.		Tüffer, Steiermark, Cilli.	
	Name der Quelle		Naphthaquelle.		Sophienquelle.		Wilhelmstift.		Franz-Josephs-Bad.	
	Analytiker		Radzinewsky 1880.		Wolf.		Sigwart.		Wertheim 1875.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	—	—	1.997	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	0.132	0.132	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.345	—	85.730	70.619	—	—	0.074	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	1.718	—	—	—	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.327	—	14.748	—	—	—	0.070
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.086	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	2.333	—	3.125	3.125	0.065	0.065
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.952	—	—	14.784	3.125	0.661	0.410	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.541	1.307	7.058	9.230	—	2.083	0.170	0.371
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	14.923	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.049	—	0.141	—	—	—	0.054
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.163	—	3.026	4.716	7.319	—	0.004
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.245	0.428	—	—	2.222	—	1.273	1.057
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	4.109	—	3.345	—	30.000	—	1.727	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.051	—	—	—	—	—	0.057	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	0.149	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.239	0.239	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.117	—	0.305	—	—	—	0.215	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.235	—	0.612	—	—	—	0.433
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	1.433	—	—	—	11.666	—	0.636
	Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.033	—	—	—	0.029	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	2.418	—	0.351	—	18.334	—	1.233
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	—	—	0.107	0.107	—	—	—	—
									—	a 0.097
			7.360	7.360	116.072	116.072	43.188	43.188	4.020	4.020
			10°	Ksch. 1881.	6.6°	HP.		HP.	37.5°	b

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. J. Brem: Das Mineralbad Tüffer. Wien, Seidel & Sohn 1875.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Ab Wasser 0.162.
e. Ab Wasserstoff 0.005.
f. Nach Meyer-Ahrens jetzt durch Bergrutsch verschüttet.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.

	Tüffer, Steiermark, Cilli.		Tür, Siebenbürgen, Blasendorf.		Tunbridge-Wells, England, Kent.		Tusis, Schweiz, Graubünden.		(Uj-) Tusnád, Siebenbürgen, Kronstadt.					
	Römerbad.		Bitterwasser.						Badequelle I.		II.		III.	
	Hruschauer.		Török 1847.		Powell 1856.		Capeller 1860.		Dietrich 1866.					
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.062	0.062	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.799	—	13.28	11.61	0.422	—	0.081	—	22.376	17.996	12.882	6.896	11.200	5.279
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.203	—	—	—	0.050	—	—	—	3.161	3.161	1.837	1.837	1.738	1.738
	—	—	—	1.59	0.066	—	—	0.077	5.183	8.627	3.176	7.552	1.531	6.112
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.195	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	0.654	—	—	—	0.185	—	—	—	0.468	—	0.857	—	0.682
	—	—	—	—	—	0.197	—	—	—	0.331	—	0.630	—	0.495
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	157.03	129.75	—	—	1.335	1.074	—	—	—	—	—	—
	0.339	0.238	26.04	49.09	—	—	0.406	0.406	—	—	—	—	—	—
20	0.016	—	—	—	0.241	—	1.009	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.270	—	0.106	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.077	—	—	—	—	—	0.685	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	30.96	—	0.541	—	—	—	3.184	—	6.097	—	5.283
	—	—	24.59	—	—	0.067	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.593	—	2.06	—	—	—	3.725	—	4.471	—	5.681	—	5.947	—
	—	—	—	—	0.848	—	0.112	—	0.946	—	1.800	—	1.415	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.017	0.017	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.866	—	—	—	—	—	0.156	—	1.000	—	0.650	—	0.950	—
	—	0.844	—	—	—	—	—	0.313	—	2.006	—	1.304	—	1.906
	—	0.499	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.133	—	1.825	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.075	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.363	—	—	—	0.103	—	2.338	—	1.385	—	0.885	—	1.313
	—	—	—	—	—	0.016	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.163	0.163	—	—	—	—	—	—
	—	c 0.303												
	2.816	d 2.978	223.00	223.00	1.702	e 1.707	6.987	6.987	37.199	g 37.220	26.043	h 26.075	22.781	i 22.808
	36.3 °	L. Hg.		Hg.HP. L.	10 °	Hg. Jo.		Hg.HP. MA.	22.75 °	HP.	23.85 °	HP.	22.25 °	HP.

Ort		(Uj-) Tusnád, Siebenbürgen, Kronstadt.						Twer, Russland, Twer.	
Name der Quelle		Principalquelle.		Trinkquelle I.		Trinkquelle II.		Aeltere Quelle.	
Analytiker		Dietrich 1866.						Reuss.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	0.064	0.064	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	3.667	—	22.875	18.492	8.561	5.560	2.857	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	2.954	2.954	1.111	1.111	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	3.155	5.357	8.821	1.173	3.104	—	1.851
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.068
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.212	—	0.456	—	0.602	—	0.510
Eisen, metallisch	Fe	—	0.135	—	0.322	—	0.434	—	0.364
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	11.203	13.229	—	3.064	—	2.266	0.194	2.876
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	6.919	6.919	—	—	—	—	0.456	0.456
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	14.256	—	4.496	—	2.507	—	5.774	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.386	—	0.920	—	1.240	—	1.040	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	1.100	—	1.050	—	0.650	—	0.404	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	2.207	—	2.107	—	1.304	—	0.811
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	3.951	—	—	—	—	—	1.311
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.026	—
Kohlensäure	CO_2	—	7.736	—	1.456	—	0.885	—	2.527
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	1.107	1.107
								e 4.604	e 4.604
		37.531	a37.544	37.716	b37.736	15.242	c15.266	16.462	d16.485
		11.75 °	HP.	19.25 °	HP.	19.9 °	HP.	7.5 °	HP. S.

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.024.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.048.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
h. Phosphorsaure Thonerde.
i. Schwefelsaure Thonerde.
k. Kalkaluminat.
m. Phosphorsäure.
n. Erdöl.
o. Natriumsulfhydrat.

	Twer, Russland, Twer.		Ueberkingen, Württemberg.		Ueberlingen, Baden, Seekreis.		Uebersaxen, Tyrol, Bregenzwald.		Ugod, Ungarn, Veszprim.		Uhlemühle, Hannover, Verden.		Ullersdorf, Mähren.	
	Neuere Quelle.						**Eisenquelle.**						**Elisabeth- & Marienquelle.**	
	Hübenthal.		Leube 1832.		Pfeffer 1838.		Kofler 1866.		Bolemann 1823.		Westrumb.		v. Hauer 1868.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.898	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.883	—	—	—	0.613	—	—	—	5.234	—	0.130	—	0.447	0.146
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.031	—	—	0.518	—	—	—	—
	—	0.951	—	—	—	0.123	—	—	—	4.360	—	0.123	—	0.131
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.136	—	0.029	—	—	—	—	—	—
15	—	1.173	—	—	—	0.191	—	—	—	—	—	—	—	0.102
	—	0.845	—	—	—	0.118	—	0.133	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.473	—	0.477	—	—	—	7.839	—	0.423	0.263	0.516	—
	—	—	—	0.302	0.025	—	0.016	—	3.312	9.545	0.228	0.228	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.123	—	0.475	—	—	—	0.495	—	0.170	—	—
	—	—	—	—	—	0.067	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.291
	0.212	2.199	0.599	1.098	—	0.400	—	—	—	14.679	—	0.218	1.646	—
	0.475	0.475	0.569	0.246	1.267	1.294	0.135	0.194	7.348	—	—	—	—	—
	5.774	—	12.827	—	1.789	—	4.024	—	10.580	—	1.594	—	0.170	—
	2.415	—	0.129	—	0.839	—	0.381	—	0.521	—	0.179	—	—	—
30	—	—	—	—	0.070	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.014	0.014	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.703	—	—	—	0.566	—	0.065	—	0.130	—	0.048	—	0.245	—
	—	1.411	—	—	—	0.734	—	—	—	0.261	—	0.096	—	0.492
	—	—	—	—	—	—	—	0.124	—	—	—	—	—	—
	—	1.766	—	4.989	—	0.634	—	1.505	—	1.913	—	0.558	—	—
	—	—	—	—	0.052	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.690	—	7.839	—	1.340	—	2.629	—	3.193	—	0.946	—	1.069
	—	—	—	—	—	—	—	0.038	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.212
	1.068	1.068	—	—	—	—	0.026	0.026	n 0.130	n 0.130	0.065	0.065	0.031	0.031
	e 5.462	e 5.462					h 0.040	i 0.015						o 1.479
							—	k 0.002						
							—	m 0.023						
	18.992	f 19.040	14.597	14.597	5.512	g 5.526	4.718	4.718	35.094	55.094	2.667	2.667	3.953	3.953
	5 °	HP. S.	10.5 °	Hy.	13.7-15°	L.		A. Ph. 1867.	12.5 °	HP.	5.6 °	Hg. S.	28.8 ° u. 27.5 °	Brsch. HP.

Ort		St. Ulrich, Elsass.		Undary, Russland, Simbirsk.		Unterentfelden, Schweiz, Argau.		Urawel, Russland, Kaukasus.	
Name der Quelle									
Analytiker		Kirchleger.				Meyer 1826.		Skorow.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	—	—	1.562	—	0.312	—	2.066	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	2.050	1.587	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	0.163	0.079	—	0.265	—	0.296	—	1.445
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	0.764	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	0.055	—	0.531	—	—	—	0.339
Eisen, metallisch	Fe	—	0.040	—	0.380	—	—	—	0.232
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	—	—	0.831	0.700	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	0.287	0.287	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.140	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	2.004	—	0.412	2.946	4.440
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	2.868	3.493	—	—	11.139	11.139
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.032	—	0.344	—	1.837	—	11.727	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.113	—	1.085	—	0.148	—	0.663	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.082	—	—	—	0.052	—	0.475	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	0.104	—	0.953
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.156	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	2.702	—	—	—	0.565	—	3.831
Thonerde	Al_2O_3	—	—	0.293	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	4.360	—	—	—	0.963	—	6.655
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		7.390	a 7.392	8.489	b 9.311	3.180	3.180	29.016	c 29.034
			Hy.		HP.		MA.	16.2°	Ksch. 1872

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.821.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
d. Kieselsaure Magnesia.
e. Schwefelsaures Zinkoxyd.
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.
g. Schwefelsaure Thonerde.

	Urberoaga de Alzola, Span, Guipuzc.		Uriage, Frankreich, Isère.		Ussat, Frankreich, Ariége.		Utzera, Russland, Kaukasus.		Valdagno, Italien, Vicenza.		Val de la Cueva, Spanien, Madrid.		Valdieri, Italien, Cuneo.	
			S. principale.										St. Lucia.	
	Saenz Diez 1876.		Lefort 1865.		Tilhol 1856.		Struve.		Bizio 1864.		Moreno y Lletget 1850.		Peyrone & Brugnatelli.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.113	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.259	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	4.088	—	—	—	—	—	0.1156	—	—	—	0.393
	0.010	0.010	—	—	—	—	—	—	0.1008	0.1008	—	—	—	—
	0.798	—	63.578	47.297	0.517	—	—	—	0.2052	—	1.736	—	0.452	—
	0.005	0.005	0.078	0.078	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.249	0.057	—	—	—	—	—	—	—	0.0929	—	—	—	—
	—	0.953	—	12.401	—	0.490	—	—	—	—	—	1.647	—	0.079
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.023	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.045
	—	—	—	—	—	—	—	0.478	—	—	—	—	—	—
	0.128	0.128	4.777	—	0.200	0.200	—	—	0.1351	—	—	—	0.598	0.139
	—	—	13.235	27.751	0.465	1.093	—	—	0.3568	—	95.269	97.377	0.474	0.758
	0.081	0 323	6.048	6.048	2.322	2.322	—	—	4.0232	3.4278	10.280	10.280	—	—
20	0.526	—	10.169	—	1.431	—	—	—	—	—	5.523	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.278	—	—	—	—	—	—	0.8176	1.9204	—	—	—	0.007
	—	0.002	—	—	—	—	—	—	0.0014	0.0014	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	0.488	—	—	—	0.0724	—	2.061	—	0.048
	—	0.398	—	3.133	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	2.789	2.789	—	—	—	—	—	—
	0.903	—	5.333	—	10.590	—	20.362	—	—	—	7.335	—	—	—
	0.293	—	—	—	—	—	1.365	—	1.1608	—	—	—	0.007	—
30	0.002	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.008	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0099	0.0099	—	—	0.056	0.056
	—	—	0.021	0.021	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—	—	—
35	0.257	—	0.790	—	—	—	—	—	0.5082	—	—	—	0.071	—
	—	0.515	—	1.585	—	—	—	—	—	0.5274	—	—	0.795	1.024
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.083	—
	—	0.087	—	—	—	4.460	—	7.918	—	—	—	4.295	—	—
	0.009	—	—	—	—	—	—	—	0.0031	—	—	—	0.017	—
40	—	0.482	—	1.421	—	6.472	—	13.194	—	0.6384	—	4.483	—	0.004
	—	—	—	—	—	—	—	0.137	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.060	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.534	0.534	—	—	0.471	0.471	—	—	—	—	—	—	—	—
									—	d 0.4046				—
									e 0.0005	e 0.0005				
									f 0.0117	f 0.0117				
									g 0.2949	g 0.3053				
	3.803	3.803	104.142	104.142	15.996	15.996	24.516	24.516	7.6293	7.6292	120.143	120.143	2.553	2.553
	30°	Jo.	23.7 °	Jo.	39.5-40°	Jo. HP. L.		HP.	10 °	Schv.		Rb. 522	24.2 °	Schv. Jo. Hg.

Ort		Valdieri (Vaudier), Italien, Cuneo.						Valli di Diavolo, Toscana, Val d'Arno.	
Name der Quelle		Acq. magnesiaca lassativa.		S. Lorenzo e S. Martino.		Acq. vitriolata.		Sorg. destra.	
Analytiker		Peyrone & Brugnatelli.						Giulj.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	0.0014	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	0.003	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	0.308	0.010	0.065	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.098	—	0.400	—	0.049	—	2.082	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	0.017	—	1.388	0.171
Chlorcalcium	$CaCl$	—	—	—	0.085	—	0.024	—	3.397
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.075	—	0.052	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.116	—	0.469	0.108	0.403	0.294	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.229	—	0.480	0.244	—	—	—	2.529
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.025	—	0.010	0.010	—	0.021	2.082	3.620
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	4.165	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.025	—	0.015	2.777	2.777
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	0.286	—	—	2.777	2.777
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	0.026	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.026	—	0.016	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	0.018	0.018	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.087	—	0.263	—	0.012	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	0.108	0.381	0.652	1.275	0.316	0.368	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	0.219	0.125	0.090	—	0.212	0.186	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.045	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.130	—	0.020	—	0.012		—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.014	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO	—	—	—	0.001	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 0.031						
		—	b 0.284			—	b 0.040	b 0.694	b 0.694
		—	c 0.121			—	c 0.047		
		1.012	d 1.088	2.4294	2.429	1.047	e 1.060	15.965	15.965
		36 °	Schv. Jo. Hg.	69 ° ?	Schv. Jo. Hg.	21 °	Schv. Jo. Hg.	17.75 °	HP.

a. Natronaluminat.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Kohlensäure 0.075.
e. Ab Kohlensäure 0.013.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.

	Valli di Diavolo, Toscana, Val d'Arno.		Vals, Frankreich, Ardèche.											
	Sorg. sinistra.		**S. Amélie.**		**S. Constantine.**		**S. des Convalescents.**		**S. Désirée.**		**S. St. Jean.**		**S. Madeleine.**	
	Giulj.		? 1877.		Henry & Lavigne.				Henry.		Henry & Lavigne.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.367	0.581	—	—	0.05	2.15	—	0.33	—	2.04
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.694	—	0.51	—	2.512	—	2.280	1.844	10.96	—	0.60	—	1.60	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	1.355	0.472	—	—	—	—	—	—	—	3.80	—	0.07	—	—
	—	1.690	—	0.22	—	2.224	—	0.414	—	4.40	—	0.24	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	0.17	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.105	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.250	—	—	—	2.45	—	0.38	—	2.44	0.06
	—	—	—	—	—	0.144	4.270	3.848	—	—	0.96	—	0.36	—
	0.444	1.560	—	—	—	—	—	—	—	1.62	—	1.03	—	1.73
20	1.671	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.455	—	—	—	0.064	—	0.451	—	0.095	—	0.06	—	0.27
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.891	13.04	12.62	71.115	74.185	17.140	14.761	62.57	75.22	14.36	15.87	74.90	74.97
	—	—	1.94	1.94	—	—	—	—	9.00	2.16	1.20	—	6.72	4.88
	2.998	—	3.46	—	4.370	—	0.538	—	5.71	—	3.84	—	5.20	—
	0.479	—	0.30	—	0.067	—	0.475	—	0.10	—	0.06	—	0.29	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.44	—	—	—	1.390	—	0.58	—	0.11	—	0.97	—
	—	—	—	0.88	—	—	—	2.789	—	1.16	—	0.22	—	1.95
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.001	—	1.23	—	0.577	—	—	—	—	—	1.37	—	2.02
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.572	—	2.53	—	0.906	—	1.986	—	0.81	—	2.32	—	4.56
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.641	7.641	19.69	f19.695	78.681	78.681	26.093	26.093	91.42	91.415	21.51	21.51	92.48	92.48
	17.75 °	HP.	14-15 °	Ksch. 1878.	13 °	Jo.	13 °	Jo.	13 °	Hg.	13 °	Jo.	13 °	Jo.

Ort		Vals, Frankreich. Ardèche.						Vals (St. Peter), Schweiz, Graubünden.	
Name der Quelle		S. Précieuse.		S. Rigolette.		S. Victoire.			
Analytiker		Henry & Lavigne.		Henry.		? 1877.		Husemann.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.88	—	2.15	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	0.007	0.007
Chlornatrium	$NaCl$	10.80	—	12.00	7.56	0.43	—	0.043	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	3.42	—	0.53	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.85	—	2.00	—	0.20	—	0.029
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.017
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.14	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.08	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.20	—	2.51	—	—	—	0.059	0.059
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.06	—	0.25	—	—	—	0.266	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	1.49	—	1.76	—	—	2.951	2.951
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	12.252	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.019	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.095	—	0.23	—	—	—	0.146
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.010
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	7.283
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	61.29	73.75	60.17	64.66	6.32	6.09	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	7.50	1.30	2.59	—	1.40	1.40	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.30	—	2.59	—	2.60	—	4.544	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.10	—	0.24	—	0.22	—	0.153	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	0.011	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.60	—	0.60	—	0.32	—	0.173	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.20	—	1.20	—	0.64	—	0.277
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.067
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	0.91	—	6.765
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.86	—	0.86	—	1.84	—	2.867
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		88.85	88.845	80.95	80.95	11.29	a 11.30	20.478	20.478
		13°	Hg.	13°	Hg.	14-15°	Ksch. 1878.	24.9°	b

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.01.
b. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, C. Schmidt 1880.
c. Ab Wasser 0.004.
d. Ab Wasser 0.009.

	Val Sinistra (Sins), Schweiz, Graubünden.				Vargede, Ungarn, Gömor.		Venele, Toscana, Val-di-Pecora.		Le Vernet, Frankreich, Pyrénées-orient.					
	Conradinsquelle.		Ulrichsquelle.						Anciens Thermes.		Ruibanys.		Petit St. Sauveur.	
	Husemann 1872.				Marikowsky.		Giulj.		Anglada.		Bouis 1836.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.002	0.002	0.001	0.001	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.036	0.036	0.020	0.020	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.193	0.193	0.412	0.412	0.406	0.406
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.563	—	0.354	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.088	0.088	0.079	0.079	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.920	—	3.540	—	—	—	—	—	0.121	0.049	0.090	0.020	0.120	0.009
	0.062	0.062	0.040	0.040	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.083	—	1.376	0.216	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.932	—	1.487	—	0.253	—	—	—	0.039	—	0.067	—	0.044
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	0 040
	—	—	—	—	—	0.965	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.657	—	0.413	—	—	—	—	—	—	—	0.038	0.038	—	—
	2.059	—	1.349	—	—	—	—	—	0.329	—	0.249	0.069	0.270	—
	—	1.948	—	1.189	—	—	5.390	5.390	—	—	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.306	—	0.294	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.005	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.186	—	0.101	—	0.152
	3.552	13.024	1.652	7.388	—	—	—	—	0.768	—	0.938	—	1.033	—
	3.538	—	3.124	—	2.353	2.644	0.809	0.809	—	—	—	—	—	—
	15.057	—	14.586	—	1.665	—	4.467	—	0.051	—	0.086	—	0.058	—
	0.322	—	0.310	—	2.757	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	0.005	—	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.094	1.094	0.785	0.785	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.006	0.006	0.005	0.005	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.021	0.021	0.018	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.123	—	0.094	—	0.289	—	—	—	0.496	—	0.500	—	0.600	—
	—	0.246	—	0.189	—	—	—	—	—	0.995	—	1.003	—	1.204
	—	—	—	—	—	0.552	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.870	—	4.922	—	0.257	—	1.737	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	6.257	—	7.869	—	2.333	—	2.730	—	0.481	—	0.603	—	0.641
	—	—	—	—	—	0.276	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.144	0.144	—	—	0.090	0.090	0.100	0.100	0.110	0.110
	32.542	32.543	26.021	26.021	7.424	7.424	10.666	10.666	2.048	c 2.052	2.413	2.413	2.597	d 2.606
	9.1 °	b Brsch.	12.2 °	b Brsch.	12.5 °	S. HP.	25 °	S.	54.8 °	Hg. Laz.		L. Laz.	47.1 °	Jo.

	Ort		Le Vernet, Frankreich, Pyrenées-orient.		Verrazano, b Toscana, Val Teverina.		Vescove, Italien, Grosseto.		Vetzel, Ungarn, Hunyad.	
	Name der Quelle		Torrent oder Providence.							
	Analytiker		Buran 1853		Giulj.		Giulj.		Pataki.	
	Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	Jodnatrium	NaJ	0.001	0.001	—	—	—	—	—	—
	Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Schwefelnatrium	NaS	0.420	0.420	—	—	—	—	—	—
5	Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorkalium	KaCl	—	0.108	—	—	—	—	—	—
	Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlornatrium	NaCl	0.160	0.014	1.388	—	2.776	—	1.042	—
	Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10	Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	0.642	2.514	—	—
	Chlorcalcium	CaCl	—	0.025	—	0.543	—	0.446	—	0.988
	Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
	Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.026	—	—	—	—	—	—
15	Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.509	—	—	—	—
	Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.335	—	—	—	—
	Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.126	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.174	0.202	—	—	—	—	1.302	—
	„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	0.064	—	—	6.085	6.085	—	0.187
20	„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25	Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
	Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	2.104	1.499	17.689	19.467	—	3.560	8.844	11.555
	„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.068	—	3.172	3.172	2.525	—	2.580	2.380
	„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.032	—	9.000	—	11.914	—	9.374	—
	„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.957	—	—	—	—	—
30	„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35	Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.313	—	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.628	—	—	—	—	—	—
	Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
	Aetzkalk	CaO	—	—	—	3.226	—	4.408	—	3.147
	Thonerde	Al_2O_3	0.010	—	—	—	—	—	0.260	—
40	Kohlensäure	CO_2	—	0.421	—	4.985	—	6.929	—	4.276
	Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
	Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
	Organische Substanz	—	0.150	0.150	—	—	—	—	0.260	0.260
			a 0.050	a 0.050					—	d 0.869
			3.608	3.608	32.206	c 32.237	23.942	23.942	23.662	23.662
			39.2°	Jo. Hg. HP.	15°	HP.	25°	HP.	15°	S. HP.

a. Schwefligsaures Natron.
b. Vielleicht gleichbedeutend mit Madonna a Papiano.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Mit schwefelsaurem Eisenoxyd.
f. Prochnow: Die schwefelsauren Eisenoxydulwässer, Moskau. Erbe 1878.
g. Doppeltkohlensaures Kali.

	Vialla, Toscana, Firenzola.		Vicarello, Italien, Civita vecchia.		Vicaris-Bridge, England, Clackmanshire.		Vichy, Frankreich, Allier.							
	Acq. del fiume.						Carré, grand-Puits-.		Célestins ancienne du Rocher.		Célestins nouv. de la Grotte.		Chomel-Petit-Puits-Carré.	
	Giulj.		Barlocci.		Connel.		Bouquet 1855.				Bouquet 1853.		Bouquet 1855.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.303	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.695	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.065	—	—	—	—	—	0.007	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	7.713	5.439	2.669	—	0.32	—	5.289	—	5.340	—	5.500	—	5.335	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	0.010	0.572	—	—	—	1.544	—	1.266	—	—	—	1.506
	—	2.158	—	1.875	—	0.30	—	3.244	—	3.558	—	5.189	—	3.289
	—	—	—	—	—	—	—	0.025	—	0.041	—	0.041	—	0.025
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	3.538	—	3.012	—	2.209	—	3.539	—
	—	—	—	—	—	0.39	—	1.466	0.415	1.130	1.300	—	—	1.377
	—	—	6.648	6.388	36.85	36.85	—	1.190	—	1.475	—	2.324	—	1.266
20	—	—	—	—	5.83	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.029	—	0.048	—	0.048	—	0.029	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.329	e 387.76	e 387.76	—	0.038	—	0.038	—	0.418	—	0.038
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	3.21	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.910	11.493	—	2.071	—	—	52.070	55.647	53.665	58.300	42.953	49.800	53.991	57.675
	—	—	0.481	—	—	—	3.350	—	3.280	—	5.540	3.062	3.380	—
	2.802	—	10.560	—	—	—	4.210	—	4.620	—	6.990	—	4.270	—
	—	—	0.346	—	—	—	0.040	—	0.040	—	0.440	—	0.040	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.280	0.280	0.910	0.910	—	—	0.700	0.700
	—	—	—	—	—	—	0.020	0.020	0.020	0.020	0.030	0.030	0.020	0.020
35	—	—	0.556	—	—	—	0.680	—	0.600	—	0.650	—	0.700	—
	—	—	—	1.116	—	—	—	1.364	—	1.204	—	1.304	—	1.404
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	3.160	—	2.25	—	—	—	—	—	0.099	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.782	—	5.759	—	—	—	0.972	—	0.858	—	1.082	—	1.000
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.161	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
					d 77.76	d 77.76	—	g 3.780	—	g 3.150	—	g 2.310	—	g 3.710
	20.728	20.728	21.270	21.270	508.52	508.52	69.571	69.570	71.950	71.950	65.660	65.659	72.511	72.010
	11.2 °	S. HP.	47.5 °	HP.		S. f	43.6 °	Brsch. Jo. L.	14.5 °	Brsch. Jo. L.	13.1 °	Brsch. Hg. L.	43.6 °	Brsch. Jo. L.

Ort		Vichy, Frankreich, Allier.							
Name der Quelle		Abattoir St. Jean.		Cusset Elisabeth.		St. Marie.		Grande Grille.	
Analytiker		Bouquet 1854.		Bouquet 1853.		Magnier de la Sourie 1877.		Bouquet 1855.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	5.340	—	4.680	—	5.130	—	5.340	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	0.014	0.014	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	—	2.237	—	1.269	—	—	—	1.459
Chlorcalcium	CaCl	—	2.423	—	2.940	—	4.818	—	3.343
Chlorstrontium	SrCl	—	0.041	—	0.025	—	—	—	0.025
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	0.039	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.620	—	2.419	—	2.467	—	3.365	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.735	—	1.404	—	1.182	0.823	0.141	1.696
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.159	—	2.708	—	1.509	—	0.996
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.048	—	0.029	—	—	—	0.029	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.380	—	0.209	—	0.627	—	0.038
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	53.597	60.445	50.479	57.138	59.987	66.485	51.753	55.257
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	5.320	—	4.600	—	1.610	—	3.030	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	7.250	—	7.070	—	6.770	—	4.340	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.400	—	0.220	—	0.660	—	0.040	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	1.300	1.300
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.030	0.030	0.030	0.030	0.020	0.020	0.020	0.020
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.320	—	0.340	—	0.190	—	0.700	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.642	—	0.682	—	0.381	—	1.404
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.596	—	1.265	—	0.200	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	0.015	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	2.967	—	2.474	—	0.548	—	1.000
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 2.740	—	a 2.530	—	a 2.580	—	a 3.520
		75.660	75.660	71.271	71.270	78.045	78.044	70.058	70.058
		16.8°	L. Jo	16.8°	b L. Jo.	16.8°	A. Ph. 1878.	43.6°	Brsch. Jo. L.

a. Doppeltkohlensaures Kali.

b. Eine neuere Analyse von Magnier de la Sourie 1877 (A. Ph. 1878) enthält sinnentstellende Druckfehler.

Vichy, Frankreich. Allier.

	Hauterive. Puits foré.		Hôpital od. Rosalie od. Gros-Boulet.		Lardy od. Enclos des Célestins.		Lucas od. Acacia od. Petit-Boulet.		Mesdames.		Parc od. Brosson.		Vaisse. Intermittente od. Pré-Salé.	
	Bouquet 1853.													
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.587	—	1.058	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	5.340	—	4.719	0.521	4.509	—	5.180	0.580	3.550	—	5.500	0.484	5.080	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	1.473	—	—	—	—	—	0.118	—	1.635	—	—	—	1.232
	—	3.328	—	4.391	—	5.037	—	4.198	—	1.440	—	4.730	—	3.350
	—	0.025	—	0.041	—	0.041	—	0.041	—	0.025	—	0.041	—	0.041
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.807	—	3.520	—	3.802	—	2.696	—	1.807	—	2.792	—	2.122	—
	1.413	—	—	0.656	—	0.251	0.673	—	1.003	—	0.824	0.742	0.661	—
	—	2.332	—	1.875	—	2.231	—	2.429	—	1.918	—	1.997	—	2.024
20	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.029	—	0.048	—	0.048	—	0.048	—	0.029	—	0.048	—	0.048	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.161	—	0.038	—	0.266	—	0.038	—	0.247	—	0.038	—	0.038
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	48.451	55.068	53.956	57.431	53.483	57.422	52.403	57.799	41.741	46.576	51.016	56.199	37.239	43.455
	5.010	0.535	2.000	—	2.380	—	2.750	—	4.250	—	2.130	—	3.820	—
	4.320	—	5.700	—	7.100	—	5.450	—	6.040	—	6.140	—	6.810	—
	0.170	—	0.040	—	0.280	—	0.040	—	0.260	—	0.040	—	0.040	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.460	0.460	0.460	0.460	0.810	0.810	0.700	0.700	—	—	1.400	1.400	1.620	1.620
	0.020	0.020	0.020	0.020	0.030	0.030	0.020	0.020	0.030	0.030	0.020	0.020	0.020	0.020
35	0.710	—	0.500	—	0.650	—	0.500	—	0.320	—	0.550	—	0.410	—
	—	1.425	—	1.003	—	1.304	—	1.003	—	0.642	—	1.103	—	0.823
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.218	—	—	—	1.622	—	—	—	0.957
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	1.014	—	0.714	—	1.270	—	0.714	—	3.005	—	0.786	—	2.090
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	a 1.890	—	a 4.400	—	a 5.270	—	a 2.820	—	a 1.890	—	a 2.920	—	a 2.220
	67.730	67.731	71.550	71.550	74.150	74.150	70.460	70.460	59.030	59.030	70.460	70.460	57.870	57.870
	15.8 °	Brsch. Jo. L.	31.7 °	Brsch. Jo. L.	23.9 °	L. Jo. Hg.	28.5 °	Brsch. Jo. L.	17 °	Brsch. Jo. L.	22 °	Brsch. Jo. L.	28.8 °	L. Hg.

Ort		Vichy, Frankreich, Allier.						Vic-sur-Cère, Frankreich, Cantal.	
Name der Quelle		St. Yorre I.		St. Yorre (II. ?)		Durchschnitt aller Analysen.			
Analytiker		Bouquet 1853.						Soubeiran 1857.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	0.033
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	NaCl	5.180	—	5.550	—	5.136	—	12.370	6.920
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	MgCl	—	0.792	—	0.219	—	0.302	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	3.960	—	4.969	—	4.495	—	5.145
Chlorstrontium	SrCl	—	0.041	—	0.058	—	0.036	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	2.227	—	3.222	—	2.894	—	0.038	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.855	—	0.119	—	0.543	—	8.569	1.489
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	2.215	—	2.292	—	2.357	—	5.634
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.048	—	0.067	—	0.041	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.095	—	0.095	—	0.158	—	0.475
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	50.770	57.052	51.212	57.606	49.900	55.808	20.575	31.788
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	4.790	1.359	2.740	—	3.706	0.784	6.010	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.140	—	6.830	—	5.835	—	6.680	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.100	—	0.100	—	0.166	—	0.500	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.508	0.508	0.600	0.600
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	0.020	0.020	0.020	0.020	0.024	0.024	0.085	0.085
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.520	—	0.350	—	0.515	—	1.337	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.043	—	0.702	—	1.033	—	2.684
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.147	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.743	—	0.732	—	0.736	—	1.911
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		—	a 2.330	—	a 3.370	—	a 3 027		
		69.650	69.650	70.210	70.210	69.268	69.268	56.764	56.764
		10.5 °	L. Hg.	10.5 °	Jo.		Brsch. Jo. L.	12.2 °	Jo.

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. v. Boleman: Bad Vihnye, Wien, Braumüller 1879.

	Vihnye, Ungarn. Bars.		Vilbel, Hessen-Nidda.		Villafafila, Spanien, Zamora.		Villatoya, Spanien, Albacete,		Villavieja de Nules, Span., Castellon.		Vilsbiburg, Niederbayern.		Vinadio, Italien, Cuneo.	
									Fuente calda.		**Brunnl.**		**Sorg. della Rocca.**	
	Molnár 1867.		Jochheim.		Rueda 1852.		Miner & Benloc. 1846.		Menchero.		Vogel.		Borelli 1851.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.210	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.482
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	2.027	6.617	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	3.432	—	0.962	—	0.980	—	6.734	—	0.130	—	10.180	8.657
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	1.593	3.000	—	2.973	—	0.770	3.919	—	—	—	—
	—	—	—	1.395	—	1.000	46.403	50.382	—	2.707	—	0.123	—	1.445
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.340	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.567	0.567	—	—	13.136	7.773	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.696	1.067	1.381	—	—	1.168	—	—	—	—	—	—	—	0.556
	2.932	2.965	0.396	1.445	—	3.793	—	3.758	10.850	9.166	—	—	—	—
20	—	—	—	—	1.226	—	35.257	—	—	—	—	—	1.710	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.287	—	0.148	—	—	—	1.539	—	2.133	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	0.182	—	—	—	—	—	17.425	—	—	—	—	—	0.693
	—	—	—	5.611	—	—	—	—	—	5.997	0.184	0.034	—	—
	0.035	—	3.268	—	—	—	—	—	2.620	0.170	0.596	0.596	—	—
	8.741	—	4.948	—	—	—	5.988	—	3.515	—	2.812	—	0.065	—
	0.302	—	0.156	—	—	—	1.620	—	2.245	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	15.149	15.149	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.273	—	0.104	—	—	—	0.920	—	1.085	—	0.130	—	0.180	—
	—	0.548	—	0.209	—	—	—	1.036	—	2.177	—	0.261	—	0.361
	—	—	—	—	—	—	—	0.770	—	—	—	—	—	—
	—	3.399	—	1.220	—	—	—	14.471	—	—	—	1.032	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—
40	—	5.531	—	2.064	—	—	—	4.550	—	1.550	—	1.806	—	0.040
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.111
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.310	0.310
	14.546	14.546	13.685	13.685	35.500	35.500	94.271	94.271	27.819	27.819	3.852	3.852	12.655	12.655
	38.3 °	b	10 °	JH.		Rb. 523.	30 °	Rb. 226.	30 °	Rb. 205.		S. HP.	45 °	Hg. Jo. Schv.

Ort		Vinça, Frankreich, Pyrén.-orient.		St. Vincent, Italien, Torino.		Vinsbeck, Westfalen, bei Meinberg.			
Name der Quelle		Font d'al sofre.		Obere Quelle.		Bedeckte Quelle.		Unbedeckte Quelle.	
Analytiker		Anglada.		Abbene 1864.		Brandes.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	?	?	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	0.259	0.259	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.331	0.254	0.876	—	0.727	—	1.065	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.004	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.068	—	0.831	—	0.690	—	1.010
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.475	0.475	4.337	4.248	1.931	2.813	0.225	1.519
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	0.327	0.327	0.065	0.065
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	7.992	—	4.887	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.095	—	0.204	—	0.123
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	4.097	—	2.081
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.082	0.090	1.347	2.321	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.005	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.089	—	1.600	—	12.925	—	3.342	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.100	—	0.215	—	0.130	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.448	—	0.100	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.899	—	0.201	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.203	—	7.969	—	2.802
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.640	—	0.461	—	8.017	—	2.114
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.066	0.066	—	—	—	—	—	—
		2.755	2.755	8.360	8.360	24.117	24.117	9.714	9.714
		23.8°	HP.	12°	Schiv.		a		a

a. Frz. Bley: Taschenbuch. Leipzig 1831.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Bei Jo. und HP. ist für kohlensaure Magnesia 0.256 statt 0.526 zu setzen.

	Vippach-Edelhausen, Weimar.		Visibachbad, Schweiz, Aargau.		Visos, Frankreich, Hautes-Pyrén.		Viterbo, Italien, Rom.							
							Acq. Bulicame.		Sorg. Crociata.		Acq. ferruginosa della Grotta.		Acq. magnesiaca.	
	Hoffmann (Vogel ?).		Laffon.		Berard 1833.		Gilet, Dusseuil, Monsel & Poggiale 1852.							
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.130	0.130	0.100	0.100	0.070	0.070
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	?	?	0.289	—	0.097	—	0.040	—	0.016	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.663	—	—	—	—	—	0.037
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.205	—	0.085	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	2.760	0.282	—	—	—	—	0.400	—	—	—	—	—	1.131	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.673	—	—	0.154	—	—	—	0.318	—	0.243	—	—	—
	—	1.564	0.202	0.202	—	0.180	—	0.379	—	0.372	—	0.284	—	1.073
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.337	0.337	—	—	—	—	—	—
	13.526	13.526	—	—	—	—	4.470	2.135	—	—	—	—	0.473	—
	—	—	—	—	0.221	0.416	8.959	8.959	1.356	1.758	2.943	3.250	5.890	6.187
20	—	—	0.954	—	0.296	—	15.700	—	12.569	—	11.867	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	12.756	—	0.380	—	0.956	—	0.131
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	0.360	—	0.044	—	3.372	—	6.575	—	5.852	—	—
	7.960	11.139	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.003
	0.908	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.916	3.599
	2.030	—	1.999	—	2.235	—	9.282	—	10.781	—	11.367	—	5.854	—
	—	—	—	—	—	—	13.427	—	0.400	—	0.997	—	0.138	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.173	—	—	—	0.700	—	—	—	0.890	—	0.360	—
	—	—	—	—	—	—	—	1.405	—	—	—	—	—	0.722
	—	—	—	0.330	—	—	—	—	—	—	—	1.699	—	—
	—	—	—	1.013	—	0.900	—	9.883	—	9.021	—	8.284	—	1.735
	—	—	0.086	—	—	—	0.198	—	0.150	—	0.180	—	—	—
40	—	—	—	1.222	—	1.366	—	13.057	—	6.808	—	7.495	—	3.283
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.153	—	0.051	—	0.021	—	0.008
	—	—	—	—	0.340	0.340	—	—	1.980	1.980	0.210	0.210	0.370	0.370
			—	b 0.287			—	b 0.663	—	b 0.501	—	b 0.601		
	27.184	27.184	3.414	3.414	3.246	3.246	53.762	53.762	27.781	27.781	28.837	28.837	18.218	18.218
	5 °	Hg.HP. S.	12.5 °	HP.	11 °	Laz. c.	61.5 °	Jo. Hg.	59 °	Hg. Jo.	43.5 °	Hg. Jo.	32 °	Hg.

Ort		Viterbo, Italien, Rom.		Vittel, Frankreich, Vosges.					
Name der Quelle		Sorg. della Torretta.		S. d. Demoiselles.		S. grande diuretique.		S. Marie purgative.	
Analytiker		Poggiale ?		Henry 1856.					
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	0.060	0.060	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.019	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	0.044	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	1.386	—	—	—	2.200	—	1.00	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.315	—	—	—	2.087	—	0.949
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	1.243	1.764	6.10	6.100	3.260	5.952	3.50	4.714
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	10.123	10.123	—	—	5.060	5.060	10.20	10.200
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	4.296	—	4.40	—	3.561	—	11.00	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.708	—	0.390	—	0.096	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	1.861	—	2.383	—	0.538	—	5.786
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	16.795	—	7.30	—	2.739	—	3.10	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.745	—	0.41	—	0.100	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.470	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.943	—	—	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	7.636	—	4.651	—	1.478	—	5.256
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	10.674	—	4.686	—	1.729	—	1.895
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	0.009	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.140	0.140	—	—	—	—	—	—
				a 4.80	a 4.800	a 0.470	a 0.470	4.00	4.000
		35.277	35.277	23.01	23.010	17.390	17.390	32.80	32.800
		58.5 °	Hg.	12 °	Jo. Hg.	11.5 °	Jo. Hg. HP.	11 °	Jo. Hg.

a. Kieselsäure, Thonerde, phosphors. Kalk, Kali- und Ammoniaksalze, organische Substanzen u. s. w.
b. Angegeben als „unlöslich".
c. Bei HP. sind statt der Chlorverbindungen nur Jodverbindungen angegeben.
d. Bis 1866 Serravalle & Ceneda.
e. Frz. Bley: Taschenbuch für Aerzte etc. Leipzig 1831.
f. S. Friedmann: Bad Vöslau, Wien, Braumüller 1868.

	Vittel, Frankreich, Vosges.		S. Vittoria, Italien, Siena, Asso.		Vittorio. d Italien, Undine.		Vlotho, Westfalen, Minden.		Vöslau, Oesterreich, Wien.		Vogtsburg, Baden, Breisgau.		Volterra, Italien. Pisa.	
	Source salée.						**Schwefelquelle.**		**Hauptquelle.**					
	Bouis.		Giulj.		Bizio 1860.		Brandes 1823.		Juhasz & Siegmund 1866.		Schill 1847.		Giulj.	
	normal.	M. W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.476	0.476	—	—	—	—	—	—	0.62	0.62
	—	—	—	—	0.869	0.869	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.097	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.223	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.042	0.491	0.628	—	—	—	0.021	—	—	0.31	0.31
	—	—	—	—	0.585	0.585	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	138.888	127.600	47.657	43.653	51.373	28.479	0.243	—	0.145	—	3281.05	3278.47
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.287	—	18.211	18.263	2.846	3.485	—	—	—	—	—	0.068	199.90	200.57
	—	0.335	—	9.873	—	2.830	—	21.719	—	0.212	—	0.059	—	1.54
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.096	—	—	—	0.002	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.526	0.526	1.218	—	0.160	—	—	—	0.089	0.064	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	3.528	23.950	0.055	—	0.810	—	—	—
	6.337	6.700	11.660	12.500	—	0.088	4.034	4.034	1.895	1.955	0.008	0.692	—	—
20	17.850	—	—	—	—	—	19.759	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.029	—	0.223	—	0.005	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	10.258	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	14.482	—	4.902	—	7.370	—	0.097	—	0.323	—	3.32
	—	—	0.965	—	0.954	—	—	—	0.064	—	0.822	—	1.05	—
	1.973	—	12.817	—	3.674	—	7.275	—	3.573	—	1.293	—	2.00	—
	—	—	—	—	0.030	—	0.234	—	0.005	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.003	0.003	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	b 0.430	—	—	—	0.096	—	—	—	0.112	—	0.295	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.193	—	—	—	0.225	—	0.592	—	—
	—	0.821	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	7.557	—	—	—	—	—	—	—	1.282	—	0.473	—	—
	—	—	—	—	0.037	—	—	—	0.0008	—	—	—	—	—
40	—	1.206	—	—	—	0.042	—	0.251	—	2.173	—	1.166	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.051	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.749	0.749	—	—	0.359	0.359	—	—	—	—
	27.403	27.403	183.759	183.760	58.624	58.625	86.300	86.300	6.3988	6.398	3.373	3.373	3484.93	3484.93
	10 °	Ksch. 1875.		HP. c	12 °	Schv.	11.2 °	c	23 °	f		Ca.Centralb. 1847.		HP.

Ort		Vonitza, Griechenland. Acarnanien.		Waeggithal, Schweiz. Schwyz.		Waldstatt, Schweiz, Appenzell.		Wallby-Brunn, Schweden. Upsala.	
Name der Quelle		**Gluphula od. Blychula.**				**Eisenquelle.**		**Danemarker Säuerling.**	
Analytiker		Landerer.		Wislicenus.		Dietzsch 1879.		Bergmann.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	H.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	$CaS.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	9.505	8.532	0.0228	—	—	—	0.555	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	4.311	1.292	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	4.451	—	0.0216	—	—	—	0.526
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	1.207	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	0.0188	0.0188	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.1052	0.0503	—	—	—	0.248
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.438	4.255	0.0784	0.1178	—	—	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	4.326	—	—	—	—	—	10.370	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.0088	—	—	12.963	13.205
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	5.833
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	1.250	—	0.0463	0.404	0.282	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.0421	—	0.457	0.457	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.200	—	1.4274	—	1.152	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.0092	—	3.448	—	0.255	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	0.046	0.046	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(Si O_3)$	—	—	0.0168	—	0.050	—	0.185	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.0337	—	0.100	—	0.371
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	0.5442	—	0.448	—	4.004
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	—	—	0.8792	—	2.672	—	0.141
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	0.345	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	0.0280	0.0280	0.500	0.500	—	—
		19.780	19.780	1.7487	1.7487	6.057	6.057	24.328	24.328
			HP.	8.2 °	a		a	11.2 °	HP.

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.

	Wallenstadt, Schweiz, St. Gallen.		Warmbrunn (Hirschberger Bad), Preussen, Schlesien.								Wassenach, Rheinprovinz. Brohlthal.			
			Grosses Bad.		Kleines Bad.		Neue Quelle.		Victoriaquelle.		Quelle an der Mühle.		Quelle oberhalb der Mühle.	
	Hüttenschmidt.		Sonnenschein 1875.						Breslauer Labor.		Bischof.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	?	?	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.1090	—	0.1131	—	0.1063	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0015	0.0015	0.0002	0.0002	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.6704	0.2775	0.6722	0.3285	0.6934	0.3615	0.0880	—	0.333	—	0.361	—
	—	—	0.0063	0.0063	0.0046	0.0046	0.0041	0.0041	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	0.0021	—	0.0032	—	0.0021	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.2823	—	0.2315	—	0.2265	—	0.0834	—	0.316	—	0.342
	—	—	—	0.0096	—	0.0096	—	0.0096	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.274	—	0.335
	—	—	0.1274	—	0.1322	—	0.1242	—	—	—	—	—	—	—
	0.218	—	2.3717	2.4216	2.2943	1.9902	2.3453	2.3933	2.4334	0.8348	0.237	—	0.266	—
	1.538	1.723	—	—	—	—	—	—	2.6973	2.6973	—	—	—	—
20	—	—	—	—	—	—	—	—	2.0049	—	—	—	—	—
	—	—	0.0111	—	0.0111	—	0.0111	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.0017	—	0.0014	—	0.0018	—	1.7036	—	0.253	—	0.285
	—	—	—	0.0002	—	0.0005	—	0.0001	—	0.3390	—	—	—	—
25	—	—	—	0.0343	—	0.2359	—	0.0339	—	1.0039	—	—	—	—
	—	0.231	1.6063	—	1.4456	—	1.7677	—	—	—	4.510	4.399	3.161	3.108
	0.840	0.643	0.0029	—	0.0043	—	0.0029	—	—	—	4.285	4.285	2.351	2.351
	3.475	—	0.3665	—	0.3005	—	0.2941	—	0.2067	—	5.146	—	5.593	—
	—	—	0.0018	—	0.0015	—	0.0019	—	1.7931	—	1.049	—	1.256	—
30	—	—	0.0002	—	0.0005	—	0.0001	—	0.3570	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0022	0.0022	0.0074	0.0074	0.0037	0.0037	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.8450	—	0.9067	—	0.8800	—	0.7398	—	0.324	—	0.327	—
	—	—	—	1.6955	—	1.8193	—	1.7657	—	1.4844	—	0.650	—	0.656
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.351	—	—	—	—	—	—	—	0.8638	—	1.842	—	2.003
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	2.123	—	1.1694	—	1.0358	—	1.2199	—	1.3099	—	3.786	—	4.138
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.078	—	0.096
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.1369	0.1369	0.2603	0.2603	0.0312	0.0312	1.1190	1.1190	—	—	—	—
	6.071	6.071	6.1502	6.1501	6.0414	6.0415	6.1597	6.1597	11.4392	11.4391	15.884	15.883	13.315	13.314
		HP.	36.2 °	Dg. Ksch. 1878.	36.8 °	Dg. Ksch. 1878.	36.9 °	Dg. Ksch. 1878.		b	10.5 °	L.	11.2 °	L.

Ort		Wassenach, Rheinprovinz, Brohlthal.		Wehr, Rheinprovinz, Laacher See.		Weilbach, Hessen-Nassau.			
Name der Quelle		Stahlbrunnen.				Faulbrunnen (Schwefelqu.).		Natron-Lithionquelle.	
Analytiker		Fresenius 1877.		Bischof 1832.		Fresenius 1855.		Fresenius 1860.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	0.0001	0.0001
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	0.0073	0.0073
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.076	—	0.0035	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.173	—	0.008
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	0.372	—	—	—	0.286	0.610	—	0.471
Chlorammonium	NH_4Cl	0.031	0.031	—	—	0.053	0.053	0.126	0.126
Chlornatrium	$NaCl$	0.040	—	0.118	—	2.641	—	12.357	9.836
Chlorlithium	$LiCl$	0.0035	0.0035	—	—	0.006	0.006	0.068	0.068
Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.819
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.273	—	0.062	—	2.256	—	1.084
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.013	—	—	—	0.001	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0009	—	—	—	0.011	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.005	—	—	—	0.0014	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	0.033	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	0.016	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.528	—	—	—	0.378	—	0.551	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	0.188	—	—	—	2.236	2.649
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	0.268	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.015	—	—	—	0.0013	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.001	—	—	—	0.0119	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.475	—	0.201	—	—	—	0.033
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	0.007
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	8.988	8 040	1.801	1.182	4.154	6.855	13.887	16.370
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	10.816	10.816	0.474	0.474	3.591	3.306	1.104	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	5.411	—	1.610	—	3.793	—	1.407	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.501	—	0.257	—	—	—	0.035	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.037	—	—	—	—	—	0.007	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.010	0.010	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.010	0.010	—	—	0.005	0.005	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.411	—	0.398	—	0.145	—	0.123	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.825	—	0.799	—	0.292	—	0.247
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.967	—	0.594	—	0.336	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.002	—	—	—	0.0005	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	3.672	—	1.489	—	0.929	—	0.185
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	0.040	—	0.002
Organische Substanz	—	—	—	—	—	0.048	0.048	—	—
		—	a 0.029						
		—	b 1.008						
		27.1765	27.1784	4.846	c 4.850	15.1897	15.1904	31.9119	31.9124
		9.2 °	A Ph. 77. Hg.	10.5 °	L.	13,72 °	Brsch. L. Hg.	12.5 °	Brsch. Val. Hg.

a. Manganchlorür.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d Gseli-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.

	Weiler, Rheinprovinz, Brohlthal.		Weilutza, Rumänien, Jassy.		Weimar, Sachsen-Weim. Magnesia-wasser.		Weinheim, Baden. Stahlquelle.		Weissenburg, Bayern, Mittelfranken.		Weissenburg, Schweiz, Bern.		Welbsleben, Provinz Sachsen.	
	Bischof 1832.		Konya 1869.		Reichardt 1858.		Bissinger 1881.		Vogel.		Stierlin 1875.		Bley.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0001	0.0001	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	0.013	0.013	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.201	0.123	—	—	0.005	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0018	0.0018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	1.865	—	—	—	0.114	—	0.256	—	0.051	0.038	11.527	—
	—	—	0.0224	0.0224	—	—	—	—	—	—	0.026	0.026	—	—
10	—	—	—	—	—	—	0.089	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	1.594	—	0.092	—	0.136	—	0.243	—	—	—	10.935
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.018	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.021	—	—	—	0.058	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.145	—	—	—	—	—	0.640	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.235	—	0.350	0.356	0.006	—	0.381	0.381	0.219	0.219	2.570	2.570
	—	—	55.179	57.440	—	—	—	—	0.340	0.359	0.235	0.178	0.507	14.506
	—	—	11.242	11.242	0.080	—	0.013	0.017	0.559	0.559	3.425	3.425	1.043	1.043
20	—	—	3.469	—	—	—	—	—	0.018	—	9.033	—	15.968	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.0144	—	0.097	—	—	—	—	—	0.0085	—	—
	—	—	—	0.0023	—	—	—	—	—	—	—	0.0036	—	—
25	—	—	—	0.866	—	—	—	—	—	—	—	5.348	—	1.506
	2.680	1.981	—	—	—	—	—	0.020	—	0.310	—	—	—	—
	3.217	3.217	—	—	2.781	2.866	0.105	0.220	—	—	—	—	—	—
	4.185	—	8.053	—	2.931	—	5.110	—	2.920	—	1.094	—	5.306	—
	0.415	—	0.0152	—	0.102	—	1.829	—	—	—	0.009	—	—	—
30	—	—	0.0024	—	—	—	—	—	—	—	0.004	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.069	0.069	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0095	0.0095	—	—	—	—	—	—	0.0043	0.0043	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.287	—	0.002	—	0.123	—	0.052	—	—	—	0.032	—	—	—
	—	0.576	—	0.004	—	—	—	0.104	—	—	—	0.063	—	—
	—	—	—	—	—	0.235	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	1.627	—	3.755	—	0.982	—	1.919	—	1.020	—	4.145	—	3.118
	—	—	0.008	—	—	—	0.022	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.196	—	4.931	—	1.717	—	4.038	—	1.603	—	0.676	—	3.243
	—	0.042	—	—	—	—	—	0.183	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.868	0.868	0.069	0.069	0.046	0.046	—	—	0.040	0.040	—	—
					—	b 0.145								
	10.784	10.784	80.9723	80.9724	6.572	6.572	7.386	7.386	4.474	4.475	14.2624	14.2615	36.921	36.921
	9.4 °	L.	11 °	Hg.		Hg.	9.5 °	Brsch.		S.	26 °	Brsch. Jo. d	3.6 °	Hg.

Ort		Wemding, Bayern, Schwaben-Neuburg.						Wengibad, Schweiz, Zürich.	
Name der Quelle		Quelle I.		Quelle II.		Quelle III.			
Analytiker		Wittstein 1872.						Schweizer 1850.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	NaBr	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	0.052	—	0.063	—	0.068	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	0.111	—	0.133	—	0.145	—	—
Chlorkalium	KaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	0.006	0.006	0.008	0.008	0.016	0.016	—	—
Chlornatrium	NaCl	0.064	—	0.055	—	0.046	—	0.046	—
Chlorlithium	LiCl	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	MgCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	CaCl	—	0.060	—	0.052	—	0.044	—	0.011
Chlorstrontium	SrCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	BaCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.026
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.328	0.328	0.689	0.689	0.247	0.247	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.106	—	0.184	—	0.251	0.006	0.048	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.942	0.942	1.580	1.580	1.221	1.221	—	0.040
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	2.030	—	1.764	—	1.879	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.013	—	0.012	—	0.010	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	1.247	—	1.135	—	1.238	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	0.050
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	1.080	1.037
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	2.987	—	3.118	—	2.957	—	3.283	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.014	—	0.012	—	0.010	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	0.004	0.004	0.009	0.009	0.006	0.006	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.012	0.012	0.015	0.015	0.013	0.013	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.103	—	0.120	—	0.130	—	0.023	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.160	—	0.218	—	0.261	—	0.046
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.045	—	0.022	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	1.859	—	1.798	—	1.789	—	1.273
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.010	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.833	—	1.912	—	1.812	—	2.007
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	0.028	—	0.033	—	0.036	—	—
Organische Substanz	—	1.420	1.420	1.506	1.506	1.302	1.302	—	—
		8.068	8.068	9.123	9.122	8.146	8.146	4.490	4.490
		7-7.5°	Ksch. 1873.	7-7.5°	Ksch. 1873.	7-7.5°	Ksch. 1873.	10°	MA. a

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Natronaluminat.

	Werk, Hessen-Nassau.		Werne, Westfalen, Münster.		Westerbrunn, Schweden, Jönköping.		Weyhers, Hessen-Nassau.		Wieliczka, Oesterreich, Galizien.		Wiesau, Bayern, Oberpfalz.		Wiesau, Preussen, Schlesien.	
	Rheingauer Quelle.		**Warme Soolquelle.**		**Strömberg od. Lindalsquelle.**						**König-Otto-Bad.**			
	Amburger.		Fresenius 1876.				Lieblein.		Sawiczewsky.		Vogel.		Klaproth.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	0.003	0.003	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.111	0.111	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.008	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.018	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	5.161	5.161	—	0.0250	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.870	0.870	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	605.659	591.394	0.1289	—	—	—	2640.00	2640.00	0.104	—	0.260	—
	—	—	0.477	0.477	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	11.213	2.142	—	—	—	—	4.80	0.96	—	—	—	—
	—	—	16.819	39.603	—	0.0964	—	—	—	4.49	—	0.099	—	0.247
	—	—	—	1.925	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.0059	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.471	—	—	—	0.0927	—	0.518	—	—	—	0.339	—	—
	—	—	—	—	0.0306	0.0014	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.0044	—	0.680	—	—	—	—	—	10.677	10.677
	—	—	—	11.468	—	—	—	—	29.11	33.96	—	—	—	—
20	—	—	11.992	—	—	—	—	—	5.50	—	—	—	—	—
	—	—	2.230	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.724	—	—	—	0.727	2.39	2.39	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.0301	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	20.876	18.734	—	18.030	0.0152	—	1.815	2.533	—	—	0.884	0.385	3.869	4.202
	5.952	5.952	—	—	0.1821	0.1821	—	—	—	—	0.396	0.396	—	—
	2.043	—	16.883	—	0.8505	—	2.564	—	—	—	1.500	—	8.813	—
	1.346	—	0.762	—	0.2648	—	2.245	—	—	—	0.970	—	—	—
30	—	—	—	—	0.0318	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.003	0.003	0.0072	0.0072	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.098	—	0.1351	—	—	—	—	—	0.260	—	—	—
	—	—	—	0.196	—	0.1528	—	—	—	—	—	0.521	—	—
	—	—	—	—	—	0.1126	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.795	—	—	—	0.2284	—	0.998	—	—	—	0.534	—	3.303
	0.976	—	—	—	0.0023	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	3.245	—	0.160	—	0.6918	—	2.380	—	—	—	1.743	—	5.190
	—	0.135	—	—	—	0.0265	—	0.148	—	—	—	0.097	—	—
	—	—	—	0.004	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.104	0.104	—	—	—	—	—	—	—	—	0.260	0.260	—	—
	—	b 1.861												
	31.297	31.297	672.289	672.289	1.6529	1.6529	7.304	7.304	2681.80	2681.80	4.374	4.374	23.619	23.619
		S.	27.84 °	Fresenius 1877.	8 °	Ksch. 1878.		LH.		L. HP.		S.		HP.

Ort		Wiesbaden, Hessen-Nassau.							
Name der Quelle		**Adlerbrunnen (Goldener Brunnen).**		**Faulbrunnen.**		**Gemeinde-Bad.**		**Kochbrunnen.**	
Analytiker		Sachsland und Valentin 1857.		d'Orville & Kalle 1858.		Carl 1856.		Fresenius 1849.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	0.032	0.032	0.017	0.017	0.035	0.035	0.040	0.040
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	1.348	1.348	0.873	0.873	1.497	1.497	1.458	1.458
Chlorammonium	NH_4Cl	0.156	0.156	0.099	0.099	0.154	0.154	0.167	0.167
Chlornatrium	$NaCl$	67.795	61.829	32.148	28.294	52.622	48.160	68.328	62.512
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	0.002	0.002
Chlormagnesium	$MgCl$	2.235	2.235	1.613	1.613	1.351	1.351	2.175	2.175
Chlorcalcium	$CaCl$	4.258	9.918	2.797	6.454	4.331	8.566	4.578	10.088
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.005
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	0.933	—	1.030	—	1.496	—	0.866
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	0.960	—	1.010	—	1.465	—	0.902	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO\ SO_3$	—	0.061	—	0.026	—	0.035	—	0.074
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.013	—	—	—	—	—	0.008
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	5.048	—	2.634	—	3.059	—	5.083
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	6.332	—	3.678	—	3.946	—	6.198	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.064	—	0.028	—	0.037	—	0.078	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.014	—	—	—	—	—	0.008	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	0.004	0.004
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	0.0016	0.0016
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.666	—	0.502	—	0.446	—	0.602	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.336	—	1.007	—	0.894	—	1.209
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.002	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.950	—	0.717	—	0.637	—	0.852
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		83.860	83.859	42.765	42.764	65.884	65.884	84.5436	84.5446
		64 °	a	14 °	a	49.5 °	a Hg.L.	68.7 °	a L.Hg. Val.

a. Nach brieff. Mittheilungen des Herrn Geheimraths Dr. Fresenius und des Herrn Director Hey'l, sowie auch Jahrbuch für Nassau 1857 und 1859.

	Wiesbaden, Hessen-Nassau.										Wiesloch, Baden,		Wikartswyl, Schweiz, Bern.	
	Schützenhof.		**Spiegelquelle (NassauerHof).**		**Stadt Anspach (Wörner's Qu.).**		**Vier Jahreszeiten.**		**Wilhelmsheilanstalt.**		**Brunnenstube.**		**Rütihubelibad.**	
	Lindenborn & Schuckart 1858.		Kerner 1856.		Wildenstein 1850.		Hjelt & Röhr 1857.		Fresenius 1871.		Walz.		Pagenstecher 1833.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	0.0002	—	—	—	—
	0.026	0.026	0.032	0.032	—	—	0.021	0.021	0.014	0.014	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.042	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.096	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.997	1.997	1.421	1.421	0.770	0.770	2.273	2.273	2.278	2.278	—	0.355	—	—
	0.146	0.146	0.206	0.206	0.133	0.133	0.167	0.167	0.159	0.159	—	—	—	—
	51.899	47.383	68.231	62.503	67.050	61.575	67.614	61.767	67.301	60.752	0.926	—	0.093	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.098	0.098	—	—	—	—
10	1.502	1.502	1.916	1.916	1.813	1.813	1.991	1.991	1.891	1.891	—	—	—	—
	4.354	8.637	3.944	9.376	4.490	9.684	4.368	9.914	3.605	9.814	—	0.582	—	0.088
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0019	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.002	—	0.026	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.415	—	—	—
	—	1.486	—	0.768	—	0.940	—	0.918	—	0.891	0.833	0.014	0.001	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.126	1.090	0.052	0.033
20	1.460	—	0.830	—	0.972	—	0.895	—	0.928	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0002	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0021	—	—	—	—	—
	—	0.042	—	0.096	—	0.080	—	0.018	—	0.072	—	0.018	—	0.025
	—	—	—	0.009	—	—	—	—	—	0.0126	—	—	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.017	—	5.050	—	4.924	—	5.111	—	5.923	—	1.654	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.028	—	0.786	0.806
	4.015	—	6.173	—	5.714	—	6.253	—	7.078	—	4.315	—	3.014	—
	0.044	—	0.101	—	0.084	—	0.019	—	0.076	—	0.019	—	0.026	—
30	—	—	0.009	—	—	—	—	—	0.013	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.005	0.005	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.495	—	0.610	—	0.454	—	0.583	—	0.632	—	0.088	—	0.071	—
	—	0.994	—	1.223	—	0.911	—	1.171	—	1.267	—	0.177	—	0.099
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.041
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.384	—	1.108
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0008	—	0.010	—	—	—
40	—	0.708	—	0.870	—	0.650	—	0.833	—	0.900	—	2.384	—	1.843
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.022	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.223	0.223
	65.938	65.938	83.473	83.473	81.480	81.480	84.184	84.184	84.0813	84.0809	7.802	7.802	4.266	4.266
	50 °	a	66.2 °	a Hg.L.	51.5 °	L.	57.5 °	a	40.14 °	a	12.5 °	Hg.		MA.

Ort		Wildbad, Württemberg.							
Name der Quelle		Eberhards-brunnen Nr. 10.		Gartenbrunnen Nr. 35.		Gemisch von 10 Quellen. a		Katharinen-stift Nr. 19.	
Analytiker		Fehling 1859.		Fehling 1865.		Fehling 1859.			
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.1210	—	0.1246	—	0.1228	—	0.1200
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	2.3543	0.9730	2.4053	0.9863	2.4269	1.0100	2.4694	1.0681
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	0.0510	0.0510	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	—	0.1165	—	0.1425	—	0.1148	—	0.1165
Chlorcalcium	$CaCl$	—	1.0664	—	1.0736	—	1.0959	—	1.0848
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0143	—	0.0107	—	0.0182	—	0.0154
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.1414	—	0.1456	—	0.1435	—	0.1402	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.3802	0.4911	0.4089	0.5235	0.4034	0.5161	0.4151	0.5248
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.0048	—	0.0046	—	0.0047	—	0.0049
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	1.5436	1.6763	1.3906	1.6086	1.3568	1.5205	1.3593	1.5301
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	0.1571	—	0.1921	—	0.1548	—	0.1571	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.3844	—	1.3938	—	1.4227	—	1.4083	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.0051	—	0.0048	—	0.0050	—	0.0052	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.6252	—	0.6084	—	0.6304	—	0.6206	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	1.2545	—	1.2207	—	1.2649	—	1.2452
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	—	—	—	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.0055	—	0.0041	—	0.0070	—	0.0059	—
Kohlensäure	CO_2	—	0.8790	—	0.8585	—	0.8826	—	0.8713
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		6.5968	6.5969	6.6046	6.6046	6.5505	6.5505	6.5811	6.5811
		32°	A.Ph.60 L. Hg.	37.5°	Hg.	36°	L. Val. Ksch.72		L. Hg.

a. Und zwar Nr. 5, 6, 7, 11, 12, 14, 15, 16, 17, 25.

b. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.

c. Wahrscheinlich sind alle Zahlen zu niedrig. Die ursprünglichen Angaben, mit 1.0415 multiplicirt, geben Zahlen, welche fast ganz genau mit Königsbrunnen übereinstimmen.

	Wildbad, Württemberg.				Wildegg, Schweiz, Aargau.		Wildungen, Waldeck.							
	Königsbrunnen Nr. 32.		Trinkquelle Nr. 36. c.				Bade- oder Wiesenquelle (Judenquelle).		Georg-Victorq. (Stadt- oder Trinkbrunnen).		Helenenquelle (Salzquelle).		Königsquelle.	
	Fehling 1865.				Lauë.		Fresenius 1860.						Neubauer 1869.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	0.284	0.284	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.130	0.130	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.1632	—	0.1566	0.052	0.052	—	—	—	—	—	0.040	—	0.390
	—	—	—	—	0.064	0.064	0.011	0.011	0.0116	0.0116	0.057	0.057	—	—
	2.4027	1.0342	2.3064	0.9781	104.475	103.506	0.062	—	0.065	—	10.375	—	13.079	—
	0.0510	0.0510	0.0490	0.0490	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	0.1314	—	0.1262	16.213	3.399	—	—	—	—	—	0.025	—	2.283
	—	1.0066	—	0.9800	2.718	18.473	—	0.057	—	0.060	—	9.782	—	9.450
	—	—	—	—	—	0.199	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.0026	—	0.0026	—	0.0052	—	—
	—	0.0133	—	0.0128	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.1907	—	0.1830	—	—	—	0.163	0.163	0.109	0.109	0.278	0.231	0.456	—
	0.3790	0.5300	0.3636	0.5083	—	—	0.639	—	0.686	0.478	0.135	—	0.117	—
	—	—	—	—	—	16.200	—	0.316	—	—	—	—	—	0.137
20	—	—	—	—	18.283	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.231	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	0.003	—	0.003	—	0.0058	—	—	—
	—	0.0051	—	0.0049	—	0.105	—	0.265	—	0.200	—	0.178	—	0.350
	—	—	—	—	—	—	—	0.021	—	0.025	—	0.0115	—	—
25	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.3984	1.5154	1.3424	1.4733	—	1.145	1.359	1.592	0.662	0.488	8.538	21.237	0.951	16.636
	0.1772	—	0.1702	—	—	—	6.581	6.244	5.356	5.356	13.638	13.605	10.943	7.720
	1.3068	—	1.2722	—	1.094	—	9.077	—	7.124	—	12.699	—	12.268	—
	0.0054	—	0.0052	—	0.110	—	0.279	—	0.210	—	0.187	—	0.369	—
30	—	—	—	—	—	—	0.022	—	0.026	—	0.012	—	—	—
	—	—	—	—	0.442	0.442	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.6075	—	0.5833	—	0.040	—	0.214	—	0.196	—	0.310	—	0.500	—
	—	1.2189	—	1.1704	—	0.080	—	0.429	—	0.393	—	0.622	—	1.003
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.0049	—	—	—	—	3.501	—	2.740	—	—	—	—
	0.0051	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
40	—	0.8546	—	0.8206	—	0.057	—	5.808	—	4.586	—	0.442	—	0.714
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	6.5238	6.5237	6.2802	6.2802	144.136	144.136	18.410	18.4096	14.4486	14.4492	46.2348	46.2357	38.683	38.683
	37.5 °	b	39.25 °	Hf.	11.2 °	Hg.H.P. MA.	10.2 °	Hg. A. Ph.	10.4 °	Brsch. Hg.Val.	11.5 °	Brsch. Hg.Val.	11.25 °	Brsch. 1882.

Ort		Wildungen, Waldeck.				Wilhelmsbad b. Aschersleben, Prov. Sachsen.		Wilhelmsbad bei Chur, Schweiz, Graub.	
Name der Quelle		Stahlbrunnen (Brücken-brunnen).		Thalbrunnen.				Obere Sassalquelle.	
Analytiker		Fresenius 1860.				Heidepriem 1880.		Husemann.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	0.061	—	0.066	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.070	—	0.076	—	455.00	414.86	0.013	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.021	—	0.023	—	38.08	—	0.012
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.212	—	0.068	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.071	—	0.077	—	—	—	0.039	0.039
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.057	—	0.159	—	—	48.75	0.117	0.048
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	0.088	—	0.077	—	10.80	10.80	—	—
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	46.69	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	0.149	—	0.193	—	—	—	0.074
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.085	—	0.141	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	—	—	0.032	—	—	—	0.090
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	1.707	1.802	3.986	4.068	—	—	2.240	2.240
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	1.388	—	5.738	—	—	—	14.128	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.762	—	0.396	—	—	—	0.078	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.090	—	0.149	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	SiO_2 (SiO_3)	0.110	—	0.096	—	—	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO:SiO_2$	—	0.124	—	0.193	—	—	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.092	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.485	—	2.220	—	—	—	5.488
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	1.252	—	3.731	—	—	—	8.624
Sauerstoff	O	—	0.060	—	0.019	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	—	—	—	—	3.49	3.49	—	—
		4.343	4.343	10.754	10.754	515.98	515.98	16.615	16.615
		9,9 °	Brsch. Hg.HP.	9.4 °	Brsch. Hg.HP.		Brsch.	8 °	a

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung der Salinenverwaltung.
c. Ab Kohlensäure 0.861.

	Wilhelmsbad bei Chur, Schweiz, Graub.		Wilhelmsbad, Schlesien, Ratibor.						Wilhelmshall bei Rottweil, Württemberg.		Wimpfen-Ludwigshalle, Hessen-Darmst.		Windsor-Forest, Engl., Berkshire.	
	Untere Sassalquelle.		**Alexandra-quelle.**		**Hans-Egon-Quelle.**		**Rudolfsquelle.**				**Mathildenbad.**		**Quelle I.**	
	Husemann.		Deutsch.						? 1881		Fehling.		Walker.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W. Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.11	0.11	—	—
	—	—	0.202	—	—	—	0.152	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.463	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	—	—	—	—	0.322	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.510
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.013	—	0.200	—	—	—	—	—	2574.40	2532.10	2558.76	2523.35	12.211	1.893
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	—	—	—	1.00	1.00	5.04	—	12.535	3.700
	—	0.012	—	0.190	—	—	—	—	2.30	42.43	—	39.48	—	16.872
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.700
15	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.091	0.091	1.100	1.100	0.200	0.200	—	—	—	—	—	—	1.764	—
	0.376	0.257	1.600	1.000	0.900	0.900	0.530	0.530	—	51.37	—	43.00	—	—
	—	—	2.157	2.157	2.000	2.000	2.015	2.015	—	—	0.34	6.71	38.684	49.854
20	—	—	15.575	—	18.133	—	18.237	—	49.20	—	48.40	—	11.280	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.126	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	9.500	—	10.667	—	10.728	—	—	—	—	—	—
	—	0.144	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	11.842
	2.318	2.318	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	9.622	—	2.589	—	2.400	—	2.417	—	—	—	—	—	9.961	—
	0.133	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.477	3.477
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.573	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	1.150
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.736	—	7.324	—	8.400	—	8.199	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.652	—
40	—	5.869	—	1.582	—	1.466	—	1.477	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.107	—	—	—	0.080	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	12.553	12.553	23.423	23.423	23.633	23.633	23.351	23.351	2626.90	2626.90	2612.65	2612.65	91.137	c 91.998
	8°	a	12.5°	HP.	12.5°	HP.	12.5°	HP.		b		JH HP. L.		S. HP.

Ort		Windsor-Forest, Engl., Berkshire.		Wingfield bei Windsor, Engl., Berkshire.		Winzlar, Hannover.		Winterbach, Württemberg.	
Name der Quelle		**Quelle II.**						**Quelle I.**	
Analytiker		Walker.		(Walker ?)		Westrumb.		Siegwart.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	0.327	—	0.163	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	0.750	—	—
Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	0.345
Chlorkalium	$KaCl$	—	1.110	—	—	—	—	—	—
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	16.124	3.589	2.816	—	1.934	—	0.371	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlormagnesium	$MgCl$	16.897	9.577	—	—	—	—	—	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	18.165	—	2.671	—	1.413	—	0.352
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	1.168	—	—	—	0.339	—	—
Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	—	—
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	1.297	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	—	—	18.294	21.714	2.023	2.556	—	0.450
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	40.716	49.970	2.890	2.890	7.249	7.249	1.753	1.753
„ „ Kalk	$CaO.SO_3$	9.474	—	8.000	—	23.190	—	1.739	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	2.779	—	13.341	—	0.769
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	—	15.275	—	—	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	13.550	—	5.760	—	3.656	—	0.853	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Kieselsäure	$SiO_3(SiO_3)$	0.331	—	—	—	0.195	—	—	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.664	—	—	—	0.390	—	—
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	—	—	4.186	—	10.258	—	0.602
Thonerde	Al_2O_3	0.448	—	—	—	0.130	—	—	—
Kohlensäure	CO_2	—	—	—	3.520	—	2.235	—	0.522
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	$HO.$	—	—	—	—	—	0.173	—	0.086
Organische Substanz	—	—	—	—	—	—	—	—	—
		98.837	a 99.518	37.760	37.760	38.704	38.704	4.879	4.879
			S. HP.		HP.	12.5°	Hg.	10-11°	HP.

a. Ab Kohlensäure 0.681.
b. G. Schmitt: Ludwigsbad Wipfeld. Würzburg, Stahel 1875.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Fluornatrium.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.

	Winterbach, Württemberg.		Wipfeld-Ludwigsbad, Bayern, Unterfranken.				Wisselheim, Hessen-Nassau.		Woborn, Böhmen, Kaaden.		Wörth, Bayern, Oberpfalz.		Wolfach, Baden.	
	Quelle II.		Ludwigsquelle (Schwefelqu.).		Schilfquelle.		Soolquelle.		Giselaquelle.				Funkenbad.	
	Grünzweig.		Heckenlauer 1869.		Scherer 1838.		Jochheim.		Stolba 1878.		Vogel.		v. Babo.	
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	0.391	—	0.510	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.897	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
5	—	—	—	1.080	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	0.036	2.110	2.110	—	—	0.391	0.391	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	1.439	—	0.100	—	—	—	97.656	83.335	0.065	—	1.771	0.813	0.2905	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	0.034	—	—	—	0.023	—	0.677	0.677	—	—	—	0.147	—	—
	—	1.405	—	0.095	—	—	0.664	14.104	—	0.007	—	0.434	—	0.2729
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.009	—	—	—	0.0021
15	—	—	—	—	—	—	—	0.096	—	0.028	—	0.200	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	0.068	—	0.019	—	0.126	—	—
	—	—	0.114	0.114	0.042	—	—	—	0.414	—	—	—	0.1184	0.1184
	—	0.115	0.233	—	—	—	—	—	0.081	—	—	—	0.2000	0.4847
	1.391	1.434	3.830	3.830	3.482	3.511	—	—	—	—	—	—	0.4230	0.4230
20	0.585	—	9.410	—	10.456	—	—	—	—	—	—	—	0.4537	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.022	—	0.035	—	—	—	0.429	—	—	—	0.0703
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.019	—	—	—	—
25	—	0.250	—	5.655	—	6.131	—	—	—	—	—	—	—	0.0696
	—	—	—	—	—	—	—	17.389	1.997	0.157	0.184	1.097	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	2.984	2.984	0.198	—	—	—
	2.700	—	6.574	—	3.702	—	17.448	—	7.034	—	0.563	—	0.7549	—
	—	—	0.023	—	0.037	—	0.195	—	0.506	—	0.359	—	0.0740	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	0.020	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.028	0.028	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	—	—	0.160	—	—	—	0.404	—	0.825	—	0.130	—	0.0296	—
	—	—	—	0.308	—	—	—	0.811	—	1.655	—	0.261	—	0.0594
	—	—	—	0.010	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.581	—	5.539	—	5.745	—	—	—	2.732	—	—	—	0.3426
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.0035	—	—	—	0.0008	—
40	—	1.651	—	4.031	—	2.284	—	0.568	—	5.459	—	0.141	—	0.5020
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	0.207	—	0.270	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	0.042	0.042	—	—	—	—	0.260	0.260	—	—
									e 0.017	e 0.017				
									—	f 0.433				
	6.540	6.540	20.954	20.954	17.784	17.784	119.154	119.158	13.9745	d13.976	3.856	g 3.870	2.3449	2.3450
	10-11 °	HP.	13.75 °	b Hf.	13.75 °	b L.	13.1 °	c JH.	12.3 °	Ksch. 1879.		S. HP.		Brsch.

Ort		Wolfsegg, Oesterreich, Linz.		Wolkenstein, Sachsen.		Worben, Schweiz, Bern.		Wuisoko, Russland, Twer.	
Name der Quelle				**Warmbad.**					
Analytiker		Vielguth.		Stöckhardt.		Pagenstecher 1825.		Reuss.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal	M.-W.-Fabrik
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	0.323	0.378
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.417	—	0.448	—	0.121	—	2.194	—
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	—	—	—	—	0.302
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.396	—	0.425	—	0.036	—	1.467
Chlorstrontium	$SrCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	—	—	—	—	—	—	0.034
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	0.052	—	0.118
Eisen, metallisch	Fe	—	—	—	—	—	0.037	—	0.082
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	0.065	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.555	0.555	0.353	0.097	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	—	0.150	—	—	—	0.045
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	0.086	—	—	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	0.084	—	0.096	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	—	—	—
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	13.239	13.774	1.448	2.133	—	0.029	1.044	2.876
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	—	—	0.160	—	—	—	0.456	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	0.910	—	0.589	—	4.749	—	5.774	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	—	—	0.088	—	0.207	—	0.234	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	—	—	0.066	—	0.052	—	0.404	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	—	—	0.132	—	0.104	—	0.811
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	—	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	0.154	—	0.014	—	1.864	—	1.505
Thonerde	Al_2O_3	—	—	—	—	—	—	0.013	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	0.242	—	0.117	—	2.999	—	2.895
Sauerstoff	O	—	—	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO.	—	—	—	—	—	—	—	—
Organische Substanz	—	0.166	0.166	—	—	0.052	0.052	1.107	1.107
		15.287	15.287	3.152	3.152	5.267	b 5.269	11.614	c 11.620
			HP. S.	30°	a	18.1°	MA.	7.5°	S.

a. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
e. Bei Seegen 4.115.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Doppeltkohlensaures Kali.

	Zagwera, Russland, Tiflis.		Zaisenhausen, Baden.		Zaison, Ungarn, Kronstadt.						Zaldivar, Spanien, Viscaya.		Zaragoza, Spanien, Zaragoza.	
					Ferdinandsquelle.		Franzensquelle.		Ludwigsquelle.		Agua de Urgacija.		Fuente de Salud.	
	Struve.		Probst 1833.		Schnell.						Moreno & Lletget 1844.			
	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
	0.001	0.001	—	—	? 2.492	? 2.492	0.082	0.082	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	0.247	—	—	—	—	—	—	—	1.411	—	—	—
	—	—	—	0.320	—	—	—	—	—	—	—	3.237	—	—
5	—	—	—	0.228	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	4.302	—	0.055	—	6.120	1.449	0.800	—	0.620	—	7.481	—	2.17	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
10	—	—	—	—	—	0.772	—	0.406	—	—	3.843	—	3.25	—
	—	3.194	—	0.052	—	3.530	—	0.105	—	—	—	11.588	—	5.86
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.473	—	—	—	—
15	—	0.583	—	—	—	—	—	0.118	—	—	—	—	—	—
	—	0.392	—	—	—	—	—	0.085	—	0.233	—	—	—	—
	—	—	0.036	0.036	—	—	—	—	0.790	—	2.897	2.897	—	—
	0.902	—	0.515	—	0.198	—	0.455	—	0.510	—	—	2.192	—	2.63
	—	0.763	3.618	3.618	—	0.054	—	—	—	—	3.979	8.836	10.72	14.82
20	—	—	15.777	—	—	—	—	—	—	—	15.638	—	17.22	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	0.052	—	0.143	—	0.487	—	0.830	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
25	—	—	—	9.543	—	—	—	—	—	—	—	4.725	—	5.91
	5.889	11.935	—	—	13.160	18.964	e 0.224	0.630	4.254	4.907	—	—	—	—
	9.917	9.104	—	—	1.098	—	0.548	—	1.550	1.550	—	—	—	—
	13.237	—	4.807	—	4.582	—	2.036	—	5.730	—	2.476	—	5.69	—
	1.120	—	0.055	—	0.151	—	0.755	—	1.540	—	—	—	—	—
30	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	3.330	3.330	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.872	0.872	—	—	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
35	0.175	—	—	—	0.163	—	0.452	—	0.280	—	0 434	—	—	—
	—	0.351	—	—	—	0.327	—	0.907	—	0.562	—	0.871	—	—
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
	—	3.535	—	8.162	—	—	—	0.739	—	2.228	—	1.552	—	6.35
	—	—	—	—	—	—	—	—	0.272	—	—	—	—	—
40	—	5.717	—	2.968	—	0.233	—	1.798	—	3.565	—	1.514	—	3.48
	—	—	—	—	—	—	—	—	—	0.067	—	—	—	—
	—	—	—	0.130	—	—	—	—	—	—	—	0.747	—	—
	—	—	1.300	1.300	—	—	—	—	—	—	—	—	—	—
									—	g 0.305				
									—	h 0.826				
	35.543	d 35.575	26.410	26.409	27.964	27.964	5.352	f 5.357	16.418	16.418	41.489	41.489	39.05	39.05
	10.38 °	HP. kch. 1872.	6 °	HP.Hy.	10 °	L. HP. Sg.	9.4 °	HP. L.	9.7 °	L. Sg. HP.	17 °	Rb. 165	125-137 °	Rb. 524

Ort		Zegiestow, Oesterreich, Galizien.		Zerbst, Anhalt.		Zovany, Ungarn, Kraszna.		Zwieselalpe, Oesterreich, Salzburg.	
Name der Quelle									
Analytiker		Alexandrowicz 1867.		Thorspecken.		Pataki.		Schneider.	
Normale und umgerechnete Analyse		normal.	M.-W.-Fabrik	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.	normal.	M.-W.-Fabrik.
Jodnatrium	NaJ	—	—	—	—	—	—	—	—
Bromnatrium	$NaBr$	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelwasserstoff	HS	—	—	—	—	—	—	—	—
Schwefelnatrium	NaS	—	—	—	—	—	—	—	—
5 Schwefelcalcium	CaS	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlorkalium	$KaCl$	—	—	—	—	—	—	0.732	1.722
Chlorammonium	NH_4Cl	—	—	—	—	—	—	—	—
Chlornatrium	$NaCl$	0.0367	—	3.471	—	—	—	3.187	2.079
Chlorlithium	$LiCl$	—	—	—	—	—	—	—	—
10 Chlormagnesium	$MgCl$	—	—	—	2.003	0.78	—	0.570	—
Chlorcalcium	$CaCl$	—	0.0092	—	0.953	—	0.91	—	2.082
Chlorstrontium	$SrCl$	—	0.0051	—	—	—	—	—	—
Chlorbarium	$BaCl$	—	0.0261	—	—	—	—	—	—
Chloraluminium	Al_2Cl_3	—	0.0062	—	—	—	—	—	—
15 Chlorwasserstoffsäure	HCl	—	—	—	—	—	—	0.725	—
Eisen, metallisch	Fe	—	0.1907	—	—	—	—	—	—
Schwefelsaures Kali	$KaO.SO_3$	0.0905	—	—	—	—	—	1.157	—
„ „ Natron	$NaO.SO_3$	0.0003	—	0.867	—	—	—	—	1.303
„ „ Magnesia	$MgO.SO_3$	—	—	5.718	4.524	10.96	11.95	—	0.720
20 „ „ Kalk	$CaO.SO_3$	—	—	—	—	23.97	—	2.553	—
„ „ Strontian	$SrO.SO_3$	0.0060	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Baryt	$BaO.SO_3$	0.0292	—	—	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.SO_3$	—	—	—	2.441	3.65	3.65	—	—
„ „ Manganoxydul	$MnO.SO_3$	—	0.1028	—	—	—	—	—	—
25 Schwefelsäure	SO_3	—	—	—	—	—	13.44	—	0.820
Doppeltkohlens. Natron	$NaO.2CO_2$	0.5916	—	—	4.957	—	—	—	—
„ „ Magnesia	$MgO.2CO_2$	7.7774	7.7774	4.745	3.319	—	—	—	—
„ „ Kalk	$CaO.2CO_2$	15.8282	—	1.237	—	—	—	—	—
„ „ Eisenoxydul	$FeO.2CO_2$	0.5448	—	2.570	—	—	—	—	—
30 „ „ Manganoxydul	$MnO.2CO_2$	0.1088	—	—	—	—	—	—	—
Salpetersaures Natron	$NaO.NO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
Borsaures Natron	$NaO.BoO_3$	—	—	—	—	—	—	—	—
Phosphorsaures Natron	$3NaO.PO_5$	0.0075	0.0075	—	—	—	—	—	—
Arsensaures Natron	$3NaO.AsO_5$	—	—	—	—	—	—	—	—
35 Kieselsäure	$SiO_2(SiO_3)$	0.5022	—	0.169	—	—	—	0.019	—
Kieselsaures Natron	$NaO.SiO_2$	—	0.5265	—	0.339	—	—	—	0.038
Kieselsaurer Kalk	$CaO.SiO_2$	—	0.4578	—	—	—	—	—	—
Aetzkalk	CaO	—	5.9328	—	—	—	9.41	—	—
Thonerde	Al_2O_3	0.0024	—	—	—	—	—	—	—
40 Kohlensäure	CO_2	—	10.4249	—	0.241	—	—	—	—
Sauerstoff	O	—	0.0545	—	—	—	—	—	—
Wasser	HO	—	—	—	—	—	—	—	0.179
Organische Substanz	—	f 0.0221	f 0.0221	0.288	0.288	1.04	1.04	—	—
		a 0.2442	b 0.0004			g 86.46	g 86.46		
		—	c 0.0947						
		—	d 0.1531						
		25.7919	25.7918	19.065	19.065	126.86	126.86	8.943	8.943
			Ksch. 1871.	10°	Hg. S. HP.		HP.	e	HP.

a. Doppeltkohlensaures Lithion.
b. Manganchlorür.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Kohlensaures Lithion.
e. Die (nicht combinirte) Analyse bei HP. enthält jedenfalls einen Druckfehler, da ein Gehalt an freier Salzsäure unwahrscheinlich.
f. Mit Fluornatrium, Propionsäure, Buttersäure u. s. w.
g. Schwefelsaure Thonerde.

Offizin der Verlagshandlung.