

Exposé des titres scientifiques de Mr. Louis Figuier, candidat à l'Académie de Médecine.

Contributors

Figuier, Louis, 1819-1894.

Publication/Creation

[Place of publication not identified] : [publisher not identified], [1856?]

Persistent URL

<https://wellcomecollection.org/works/ur9zcwbg>

License and attribution

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

soixante

Exposé des Travaux Scientifiques de M^r Louis Figuier.

Présenté au Muséum National de Sèvres, Séance de Chimie à l'École de Pharmacie
Membre titulaire de la Société des Sciences naturelles, correspondant de la Société Philologique
et de la Société d'Acoustique de Paris.
Candidat à l'Académie de Médecine, à l'Académie de Sciences et de L'Institut National.

Cet Exposé sera divisé en quatre parties.

I^e Mémoire relatif à la Chimie minérale.

II^e Mémoire de chimie appliquée à la Médecine et à la physiologie.

Travaux Scientifiques

de M^r Louis Figuier,

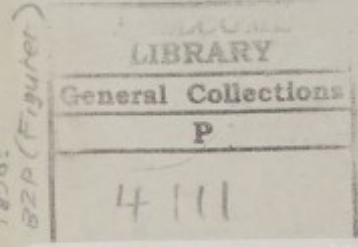
Candidat à l'Académie de Médecine.

660428

Comparative Zoology

— 1870 —

Smithsonian Institution



22502831558

Exposé des Titres Scientifiques de M. Louis Tiquiez,

Doyen en Médecine - Docteur en Sciences. Agrégé de Chimie à l'Ecole de Pharmacie -
Membre titulaire de la Société de Pharmacie - Membre correspondant de la Société Philomathique, &c.

Candidat à l'Académie de Médecine (Section de Chimie et de Physique Médicale)

Cet Exposé sera divisé en quatre parties.

- 1^e. Mémoires relatifs à la Chimie générale.
- 2^e. Mémoires de chimie appliquée à la Médecine et à la physiologie.
- 3^e. Thèses.
- 4^e. Ouvrages publiés.

1. Mémoires de Chimie Générale.

- 1^e. Recherches sur les Combinations oxygénées de l'or, le pourpre de Cassius et l'or fulminant (Annales de Chimie et de physique 3^e Série Tome XI 1844)

Les composés de l'or, et en particulier ses composés oxygénés, étaient fort mal connus au moment où furent entreprises les recherches qui furent l'objet de ce mémoire. Les faits contenus dans ce travail sont aujourd'hui admis par tous les chimistes, et figurent dans les divers traités de chimie Berzelius dans son Rappor annuel sur les progrès de la Chimie pour l'année 1845, a consacré huit pages à l'analyse de ce travail. (1)

Comme l'indique son titre, je m'occupai successivement, dans ce mémoire, de l'étude des divers oxydes d'or, de l'or fulminant et du pourpre de Cassius.

Le protoxyde d'or qui avait été jusqu'à présent très imparfaitement étudié, est l'objet, dans ce mémoire, d'une étude approfondie. Je fais connaître six procédés différents pour la préparer et rectifier l'opinion erronée qui faisait considérer cet oxyde comme un corps essentiellement instable.

Je donne différents procédés pour la préparation du protoxyde d'or et fais connaître ses propriétés. Je montre ensuite que l'oxyde d'or intermédiaire, $\text{Au}^{2\frac{1}{2}}$, admis par Berzelius, n'existe pas.

Le pourpre de Cassius avait été le sujet depuis l'origine de la Chimie des opinions et des recherches les plus variées. Il résulte de mes analyses, que dans ce composé l'or existe à l'état de protoxyde uni aux oxydes de l'étain. C'est en prenant pour base les analyses du pourpre de Cassius rapportées dans ce mémoire, et en calculant autrement les résultats, que Berzelius a représenté la

(1) Pages 106-113.

composition du pourpre de cassino par la formule $(\text{Sn O}_2 \cdot \text{Au}_2\text{O})(\text{Sn O}_2 \cdot \text{In O}) + 4 \text{H}_2\text{O}$. Cette composition qui résultait de mes analyses a été plus tard vérifiée directement par les expériences de M. Battal, et elle est aujourd'hui admise par les chimistes.

2^e: Recherches sur le dosage du bromé (Annales de Chimie et de Physique 1851).

Le dosage du bromé, dans l'analyse chimique présente de nombreuses difficultés. Aucun des divers procédés qui ont été jusqu'à présent proposés n'offre une garantie suffisante d'exactitude. Je propose dans ce mémoire, de doser le bromé contenu dans un bromure soluble à l'aide d'une dissolution de chlore titrée. La liquene qui contient le bromure étant traitée par l'eau de chlore, elle jaunit par suite de la présence du bromé mis en liberté. On la porte à l'ébullition, ce qui chasse le bromé et rend la liquene limpide, et l'on renouvelle l'affusion de la dissolution de chlore titrée jusqu'à non coloration. Ce procédé d'analyse a été employé en Allemagne pour le dosage du bromé dans les eaux mères de diverses eaux minérales.

3^e: Mémoire sur le Lignenox et sur quelques produits qui lui sont isomères (en commun avec M. Courmarède) (Revue Scientifique 1847).

Ce mémoire qui contient les résultats de 27 analyses organiques, a pour objet la comparaison chimique, du lignenox et de la pectine. On y fait connaître une matière nouvelle la Capryrine, modification isomérique du lignenox et qui provient de la première action de l'acide sulfurique sur le lignenox pris à l'état de papier, et la description d'un autre produit, la matière gélantineuse des bois, composé isomérique avec le lignenox et que l'on obtient en soumettant la sciure de bois à l'action dissolvante de la soude caustique à la température ordinaire.

4^e: Observations sur la préparation de l'oxyde d'or employé en pharmacie (Ortoxyde d'or, acide aurique, Journal de Pharmacie 1845).

Ce nouveau procédé de préparation de l'oxyde d'or usité en pharmacie, consiste à remplacer la magnésie employée dans le procédé de Pelleter, par la chlorure de baryum et la potasse, qui donnent un avale de baryte tout-à-fait insoluble, ce qui permet de préparer sans aucune perte l'oxyde d'or.

5^e: de l'action chimique de la lumière sur quelques substances impressionnables (Thèse de Physique pour le Doctorat es sciences).

Ce travail a pour but d'établir que pour les substances qui subissent un changement chimique par l'action de la lumière, l'intensité de cette action chimique suit d'une manière assez régulière l'ordre de réfringibilité des rayons lumineux, que l'action chimique est maximum dans le rayon violet et minimum dans le rayon rouge, et ainsi pour les rayons intermédiaires d'une espèce.

II. Mémoires de Chimie appliquée à la Médecine et à la Physiologie.

1^e: Sur une méthode nouvelle pour l'analyse du sang et sur la constitution chimique des globules sanguins (Annales de Chimie et de Physique 3^e Série Tome XI 1844)

Le procédé d'analyse que je propose dans ce mémoire, a permis d'opérer pour la première fois l'analyse du sang en dosant directement tous les éléments de ce liquide. Ce procédé repose sur l'emploi d'une dissolution saturée de soude qui, mêlée au sang défibriné par le battage, retient les globules sur le filtre, et permet ainsi de les doser directement et non par différence comme on l'avait fait jusqu'à là. Ce procédé d'analyse qui est rapporté dans les divers ouvrages de chimie physiologique de l'Allemagne, et qui a été signalé avec éloge dans le Traité de Chimie de M. Dumas, a été employé par M. Poggiale dans les recherches que ce chimiste a exécutées sur la Composition du sang de divers animaux domestiques.

2^e Observations sur l'existence de l'arsenic dans les eaux minérales

(présentées à l'Académie des Sciences le 26 Octobre 1846 et imprimées dans le Journal de Pharmacie en 1847)

J'ai été le premier à constater en France, la présence de l'arsenic dans les dépôts ocreux des eaux minérales. M. Valchner venait d'annoncer ce fait qu'il avait constaté dans les dépôts ferrugineux de quelques sources acidulées de l'Allemagne, mais d'un autre côté M. Flandrin, qui s'était empressé de vérifier l'assertion du chimiste allemand, en opérant sur le dépôt des eaux de Passy, avait conclu des recherches qu'il n'existaient pas trace d'arsenic dans cette eau minérale. Ayant alors eu une possession divers dépôts ocreux provenant d'eaux minérales de l'Allemagne, je les utilisai pour éclaircir le point important mis en discussion. Je reconnus que dans les eaux de Wiesbaden, il existait des proportions notables d'arsenic. D'après mon évaluation 100 litres d'eau de Wiesbaden auraient renfermé 0.2.045 d'acide arsenieux. Depuis ces observations, le fait de la présence de l'arsenic dans un grand nombre d'eaux minérales de divers pays a été mis tout à fait hors de doute par un grand nombre de chimistes et a donné lieu à une appréciation neuve et juste de l'action thérapeutique de beaucoup d'eaux minérales. Mais le premier travail exécuté en France sur ce sujet est celui dont il est ici question.

3^e Nouvelles Observations sur les eaux thermales de Balaruc. (Journal de Pharmacie 1848)

4^e Analyse des eaux de Balaruc rapportée dans ce mémoire, diffère de celle précédemment publiée par l'annonce de l'existence de deux substances, le sulfate de potasse et la silice qui n'avaient pas encore été signalées dans cette eau minérale, et par une évaluation des bromures moins élevée que celle admise par M. le Docteur Rousset. Le bromure, dans cette analyse, a été dosé par ma méthode de dosage au moyen d'une dissolution aqueuse de chlore titrée.

5^e Examen comparatif des principales eaux minérales salines de France et d'Allemagne, sous le rapport chimique et Thérapeutique (en commun avec M. Mialhe (mémoire lu à l'Académie de médecine le 23 Mai 1848 et imprimé la même année dans le Journal de Pharmacie)).

L'objet de ce travail entrepris sur l'invitation du Ministère de l'Instruction publique est de montrer que certaines de nos eaux minérales françaises peuvent remplacer, sous le rapport thérapeutique, les eaux les plus célèbres des bords du Rhin.

Pour comparer chimiquement ces différentes eaux, nous avons dû en faire les analyses. Ce mémoire contient l'analyse de 9 sources de l'eau de Wiesbaden, de deux sources de l'eau de Nauheim de deux sources de l'eau de Hombourg, de deux sources de l'eau de Soden. On se hâte à rappeler la composition, déjà connue, des eaux de Bade, Krentzach et Kissingen. Après cet examen de la composition des eaux minérales les plus célèbres et les plus fréquentes de l'Allemagne, nous donnons comparativement l'analyse des eaux minérales françaises qui se rapprochent des eaux allemandes par leur composition. Notre mémoire contient, en outre, l'analyse de deux sources de l'eau de Bourboune. L'analyse de l'eau de Niederbronn en Alsace, et enfin une analyse de l'eau de mer prise au Havre à quelques lieues de la côte.

Nous concluons de ces analyses qu'il existe une identité de composition sous l'rapport des principes minéralisateurs entre les eaux de Nauheim, Bade, Wiesbaden, Kissingen, Krentzach, Hombourg et Bâden en Allemagne, et les eaux de Bourboune, Niederbronn et Balaruc en France. Nous donnons la manière de composer artificiellement avec de l'eau de la mer chauffée et de l'eau pure, ou avec de l'eau de mer et de l'eau de Bourboune, ou bien avec différents mélanges de cette nature, des eaux artificielles qui reproduisent complètement telle ou telle eau minérale de l'Allemagne, ce qui permettra de retenir dans nos établissements thermaux une partie des nombreux malades qui au moment de leur transport à l'étranger. Nous établirons enfin qu'avec de l'eau de mer chauffée à laquelle on

ajouterait une certaine quantité des résidus de l'évaporation des salines du midi de la France, très-riches en bromure, ou pourraient composer, à peu de frais, des bains d'eau minérale artificielles qui produiraient les effets thérapeutiques propres aux principales sources minérales de l'Allemagne.

5^e. Analyse de l'eau minérale alcaline de Rieumajou (Hérault) en commun avec M^r. Mialhe, Journal de Pharmacie du Midi 1849)

Ce mémoire est consacré à l'analyse d'une eau minérale du midi de la France qui est presque identique, par la nature des principes dissous, avec l'eau de Vichy, et n'en diffère que par la proportion de ces principes.

6^e. Observations sur la péténification des Coquilles dans la Méditerranée (en commun avec M^r. Marcel de Serres (mémoire présenté à l'Académie des sciences le 22 Juin 1846 et imprimé en 1847 dans la revue scientifique).

7^e. Description d'un appareil pour l'application locale des agents anesthésiques - (publié dans le Mémoires des Hôpitaux 11 Mai 1854).

Cet appareil que j'ai essayé dans trois hôpitaux de Paris a été imaginé pour faciliter l'application locale du chloroforme en élévant modérément et à volonté la température des vapeurs anesthésiques.

8^e. Mémoire sur l'origine du sucre contenu dans le foie et sur l'existence normale du sucre dans le sang de l'homme et des animaux (Annales des sciences naturelles 1^e Série Tome III et Journal de Pharmacie 1855).

Ce mémoire renferme deux objets principaux 1^e. L'étude des matières solubles contenues dans le foie. 2^e la démonstration de l'existence du sucre dans le sang normal chez l'homme et les animaux avec les moyens de le mettre en évidence.

Notre connaissance en ce qui concerne les matières solubles contenues dans le tissu du foie, se réduirait alors à mes recherches, à ce seul fait que le tissu du foie contient une certaine quantité de glycose. En étudiant chimiquement les matières que le foie cède à l'action de l'eau sucre, j'ai reconnu que cet organe renferme, comme matières solubles, indépendamment du sucre dans le sang qui gorge son tissu, trois composés différents : 1^e du sucre. 2^e de l'albuminoïde. 3^e Un acide organique et un petit nombre de sels minéraux.

La démonstration de la présence du sucre dans le sang de l'homme et des animaux est le résultat capital de ce travail. On a dit que je faisais déjà communément dans l'Allemagne et que les ouvrages de chimie physiologique en font mention. Mais si l'on avait été signalé en Allemagne, il était parfaitement ignoré en France, et la meilleure preuve c'est que l'auteur de la théorie Glycogénique posait en principe la non-existence du sucre dans le sang de la circulation générale, et faisait de ce point la base de sa théorie. Depuis la publication de ce travail, un grand nombre de chimistes ont repêché mon expérience, et le fait important de la présence du sucre dans le sang de l'homme et des animaux est aujourd'hui acquis à la science grâce aux recherches consignées dans ce mémoire.

9^e. Deuxième mémoire à propos de la fonction glycogénique du foie (Annales des sciences naturelles et Journal de Pharmacie 1855).

Le but de ce travail c'est de démontrer l'existence d'un principe sucré dans le sang de la veine porte. Je montre dans ce mémoire, que, contrairement à ce qui était admis alors, le réactif cupro-potassique accuse la présence d'un principe sucré dans le sang de la veine porte chez les animaux.

5

nourris de viande. La présence du sucre est masquée selon moi à l'action du réactif cupro-potassique, par l'albuminoïse qui se trouve contenue pendant la digestion dans le sang de la veine porte, et telle est, comme je le montre dans ce travail, la cause de l'erreur qui a été commise sur ce point par divers expérimentateurs.

10^e. Troisième mémoire à propos de la fonction glycogénique du foie, (Annales des Sciences naturelles, Journal de Pharmacie 1855)

Ce travail a pour but de montrer que le principe sucré contenu dans le sang de la veine porte qui a la propriété de réduire le réactif cupro-potassique, comme le sucre contenu dans le foie, est susceptible de subir la fermentation alcoolique lorsqu'on l'a fait simplement bouillir avec quelques gouttes d'un acide étendu. Ce travail contient en même temps diverses objections, empruntées à la physiologie, et qui s'élèvent contre l'existence de la fonction attribuée au foie de fabriquer du sucre.

11^e. Lettre à M^r Lehmann professeur à l'université de Leipzig à propos de son mémoire sur la présence du sucre dans le sang de la veine porte (Gazette hebdomadaire de médecine et de Chirurgie, octobre 1855.)

M. Lehmann, qui a voulu vérifier le point capital de l'existence du sucre dans le sang de la veine porte, a, comme moi, trouvé du sucre dans le sang de ce vaisseau chez des animaux nourris de viande, en opérant sur les quantités de sang que j'avais employées, c'est-à-dire presque de 210 à 350 grammes de sang. Mais il n'en a plus trouvé quand il a opéré seulement sur 35 à 80 grammes de sang. Tous le monde aurait conclu de ce résultat que la quantité de 35 grammes de sang était de beaucoup insuffisante pour la recherche dont il s'agit. M. Lehmann n'a pas eu cette pensée si simple, et dans son mémoire, il a argué contre moi de ce résultat négatif. C'est pour réfuter ce singulier mode de raisonnement qu'a été écrite la lettre précédente qui touche en même temps à divers points de la question glycogénique.

III Thèses.

1^e. Du liquide adipeux et des matières grasses dans la série animale.

Thèse de concours pour l'agrégation à la faculté de Médecine de Paris, 1844 in 8° de 139 pages.

2^e. De l'application méthodique de la chaleur aux composés organiques définis. Thèse de concours pour l'agrégation à l'école de Pharmacie en 1853, in 8°.

3^e. De l'importance et du rôle de la chimie dans les sciences médicales. Thèse de concours pour l'agrégation à la faculté de Médecine de Paris en 1853 in 8° de 108 pages.

IV Ouvrages publiés

1^e. Exposition et histoire des principales découvertes scientifiques modernes, 3 volumes in 18.

Cet ouvrage, publié pour la première fois en 1851, compte aujourd'hui quatre éditions.

2^e. L'alchimie et les alchimistes, essai historique et critique sur

900 articles insérés dans divers écrits et revues périodiques et autres publications.

la philosophie hermétique, un volume in 18 deuxième édition 1856.

3^e sous presse, pour paraître en Avril:
Les applications nouvelles de la science à l'Industrie et aux Arts
en 1855 un volume in 18.

66365