

Abrégé élémentaire de chimie, considérée comme science accessoire à l'étude de la médecine, de la pharmacie et de l'histoire naturelle : Atlas.

Contributors

Lassaigne, J.-L. 1800-1859.
University of Glasgow. Library

Publication/Creation

Paris, 1829.

Persistent URL

<https://wellcomecollection.org/works/ec3d9p66>

Provider

University of Glasgow

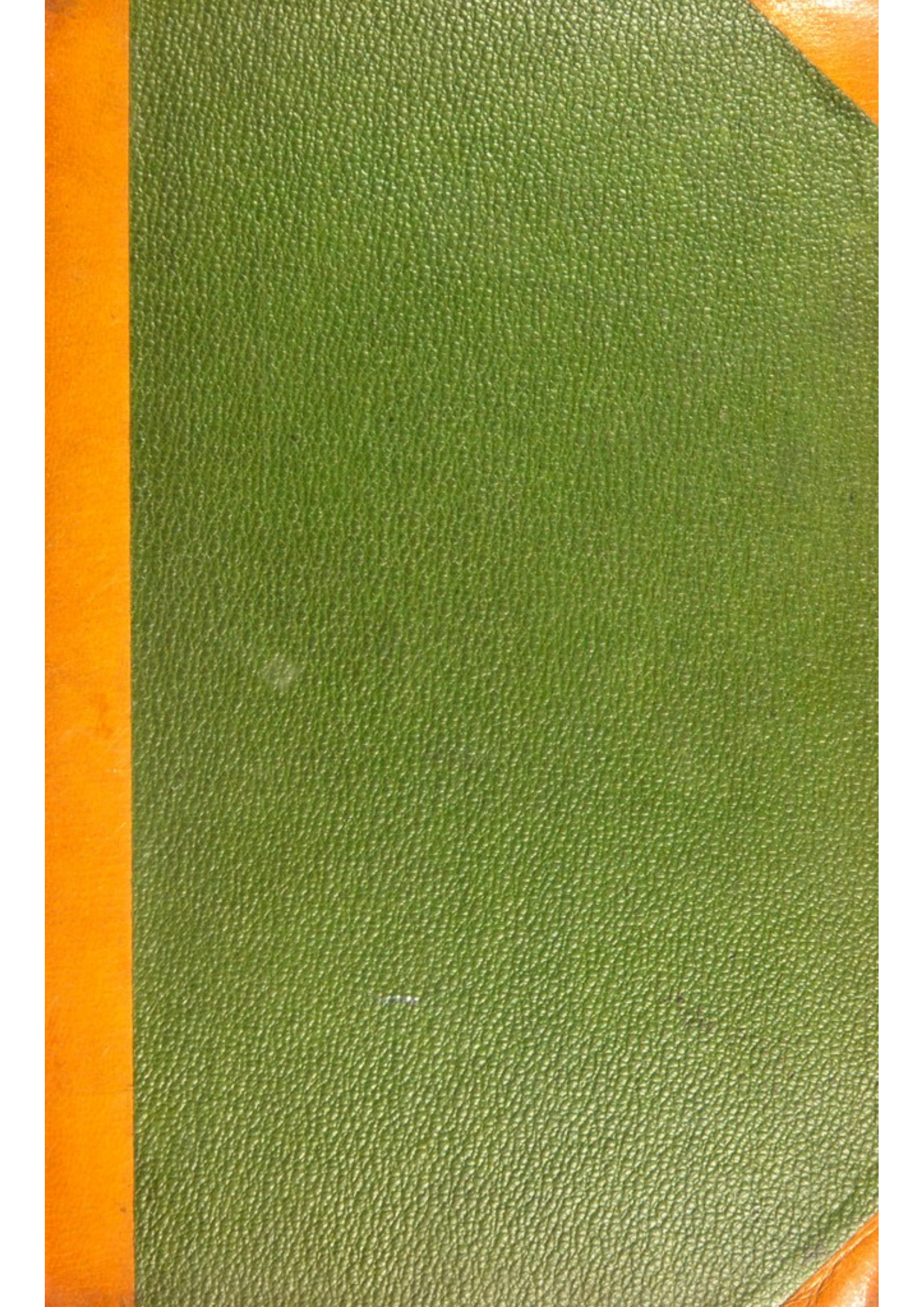
License and attribution

This material has been provided by This material has been provided by The University of Glasgow Library. The original may be consulted at The University of Glasgow Library. 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
183 Euston Road
London NW1 2BE UK
T +44 (0)20 7611 8722
E library@wellcomecollection.org
<https://wellcomecollection.org>



Glasgow
University Library



Ferguson Collection
1921

Aq - y. 8.





ABRÉGÉ
ÉLÉMENTAIRE
DE CHIMIE,

CONSIDÉRÉE

COMME SCIENCE ACCESSOIRE A L'ÉTUDE DE LA MÉDECINE,
DE LA PHARMACIE ET DE L'HISTOIRE NATURELLE ;

PAR J.-L. LASSAIGNE;

Professeur de chimie à l'École royale vétérinaire d'Alfort, Membre de la Société de chimie médicale et de pharmacie de Paris, Correspondant de la Société d'histoire naturelle de la même ville, de la Société royale de médecine de Marseille, de la Société d'émulation de Cambrai, et de la Société royale des sciences de Nanci.

Atlas.

PARIS,

BÉCHET JEUNE, LIBRAIRE,
PLACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE, N° 4.

BRUXELLES,

AU DÉPOT DE LA LIBRAIRIE MÉDICALE FRANÇAISE.

1829.

ARRÊTÉ
ÉLÉMENTAIRE
DE CHIMIE

COMME SOURCE ACCESSOIRE À L'ÉTUDE DE LA MÉDECINE,
DE LA PHARMACIE ET DE L'HISTOIRE NATURELLE;

PAR J.-L. LASSAIGNE,

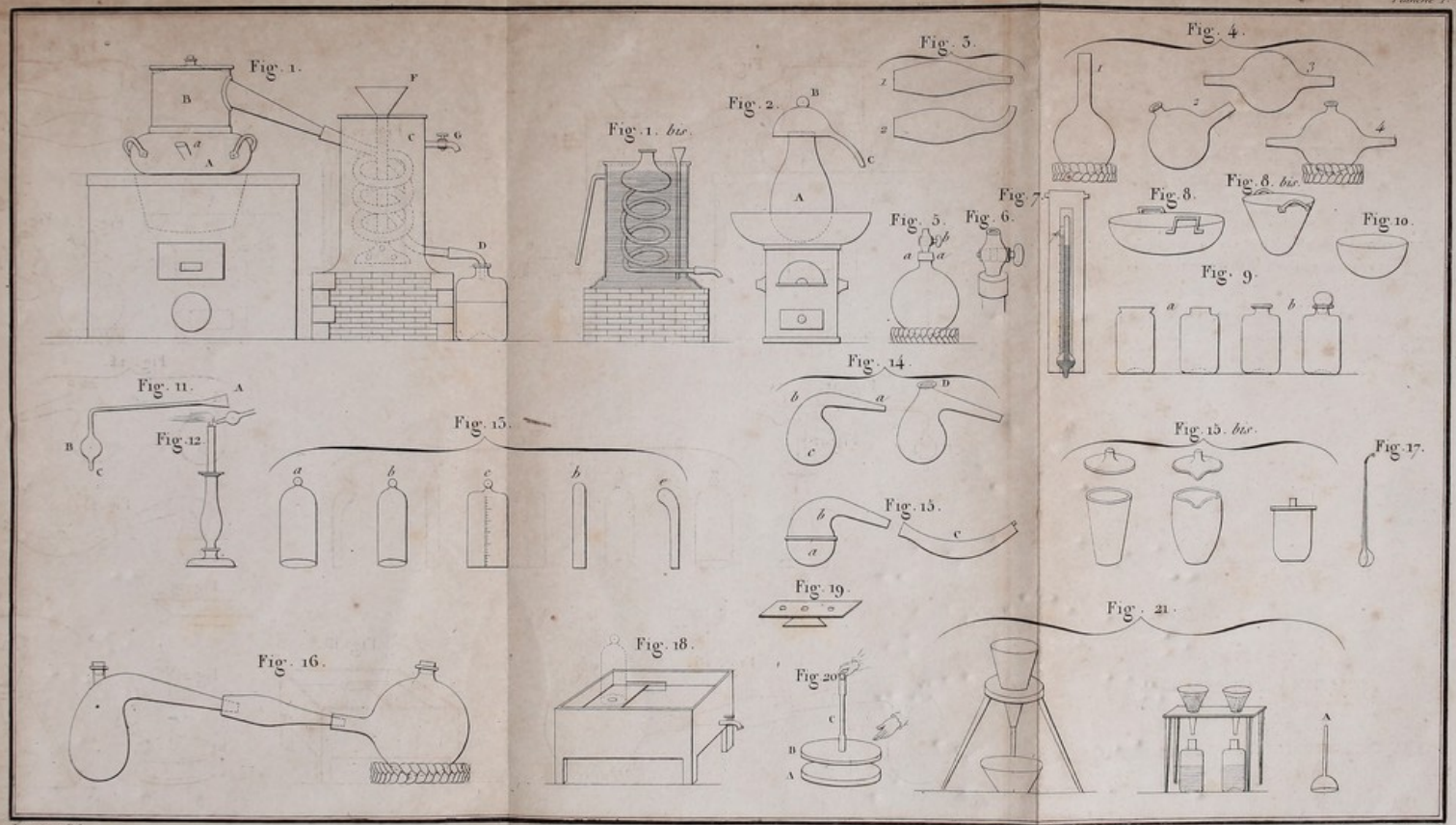
Professeur de chimie à l'école de médecine, et de pharmacie à l'école de pharmacie, à la faculté de médecine de Paris.

Paris.

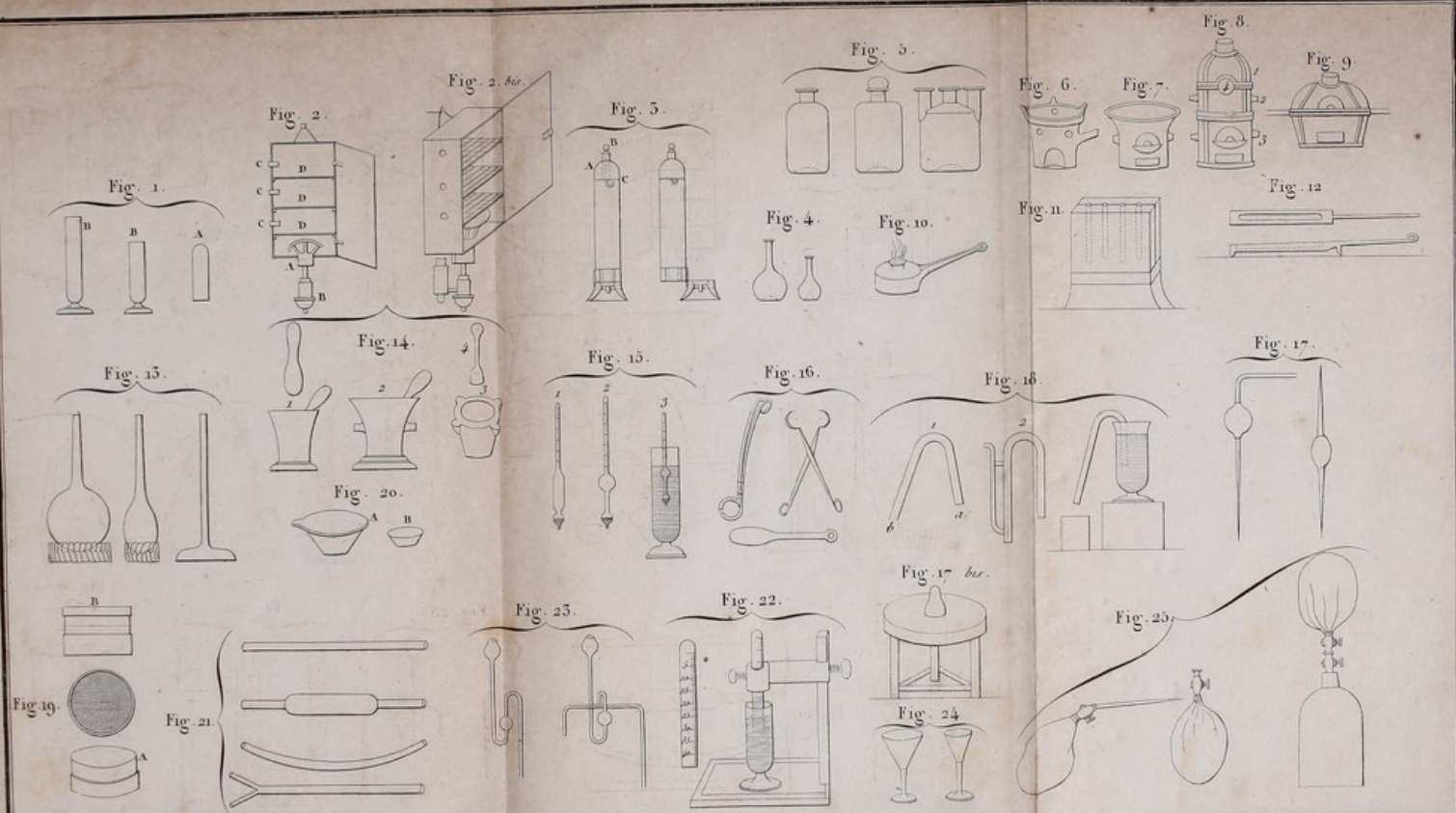
PARIS,
BÉCHET JEUNE, LIBRAIRE,
PLACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE, N. 1.

BRUXELLES,
AU DÉPOT DE LA LIBRAIRIE MÉDICALE FRANÇAISE.

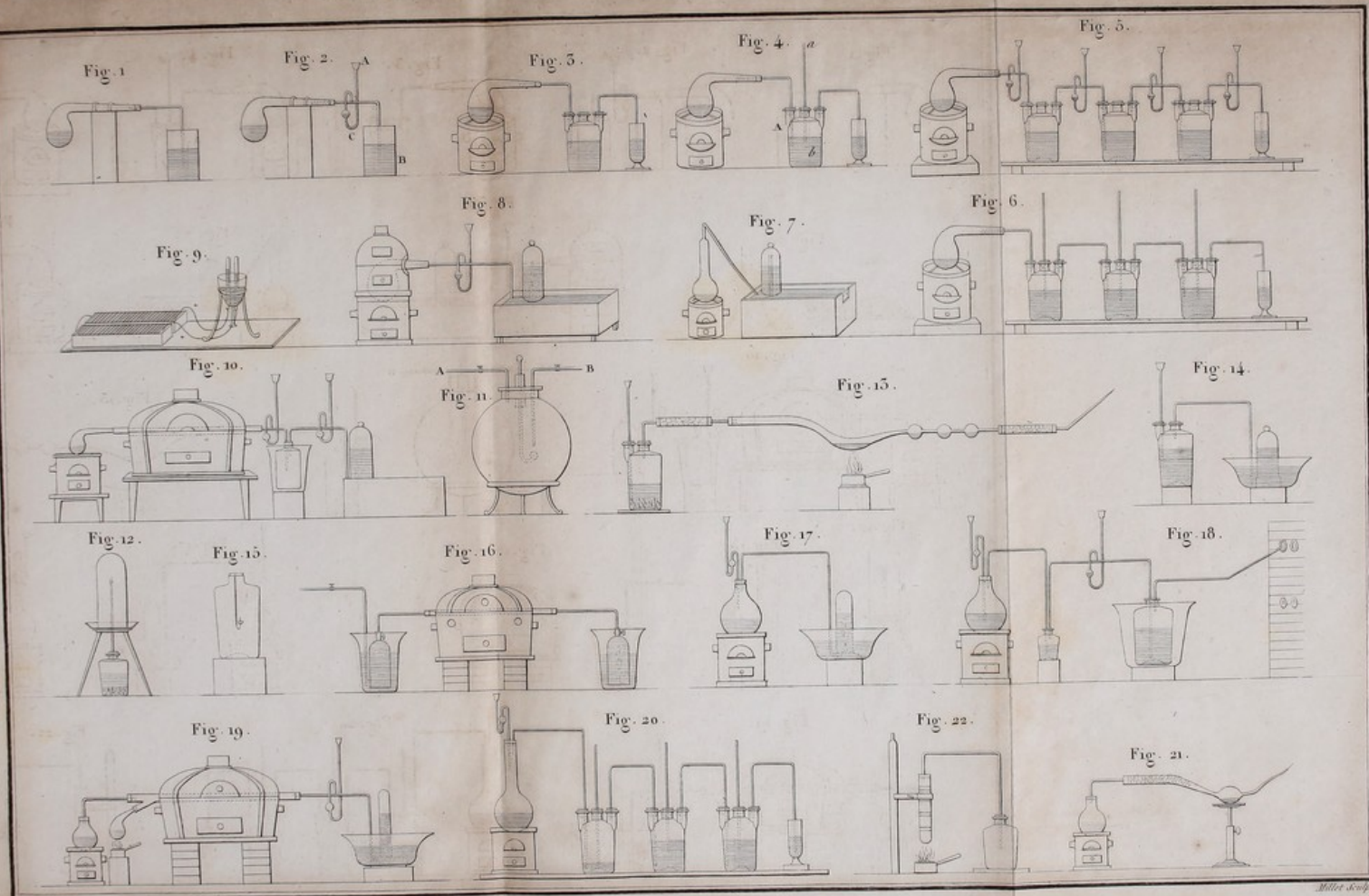
1820.



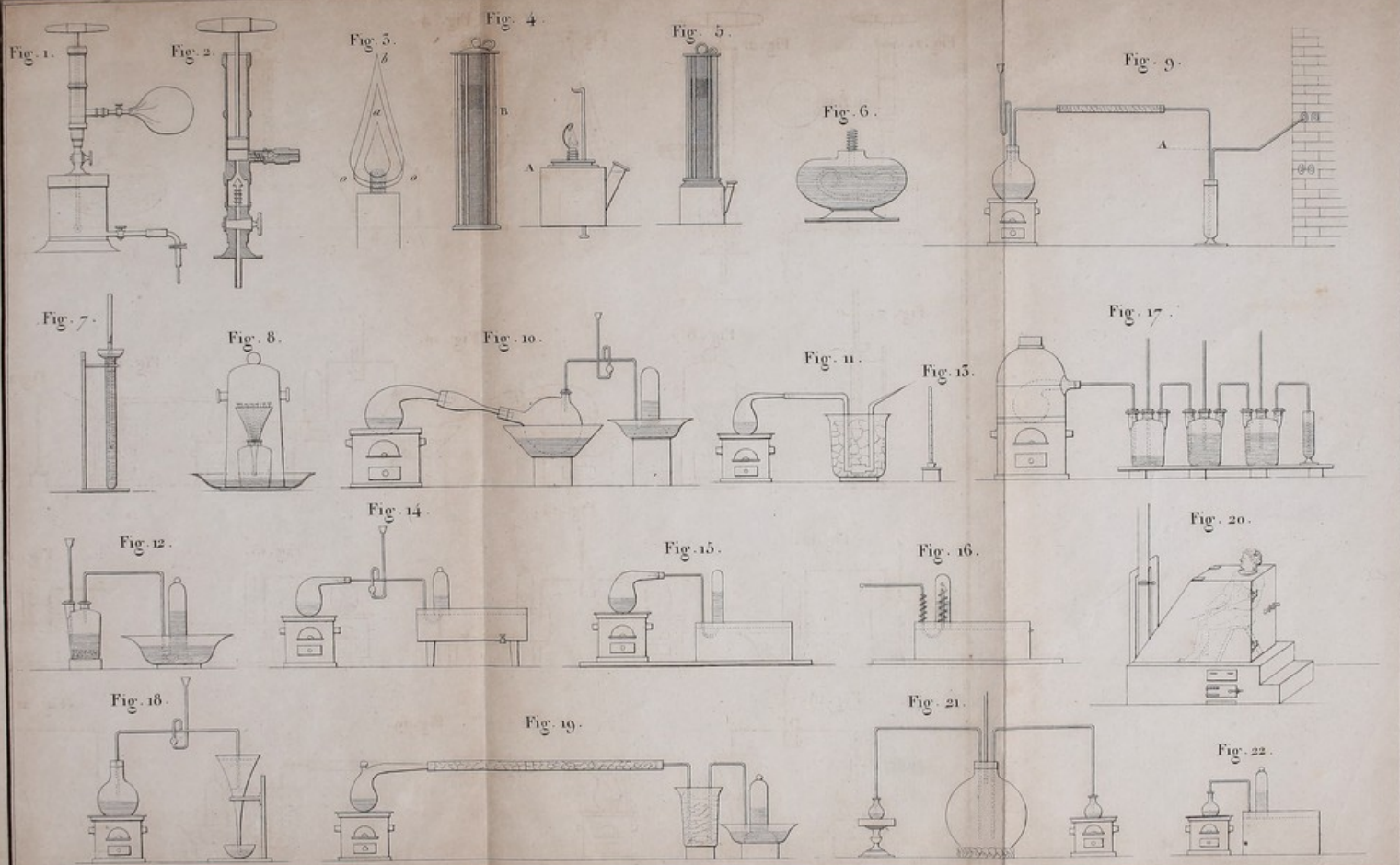
GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY:



GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY:



GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY



GLASGOW
UNIVERSITY
LIBRARY:

Fig. 1.

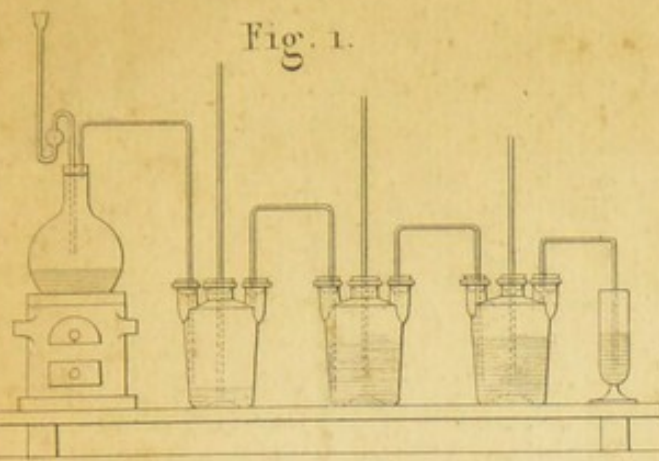


Fig. 3.

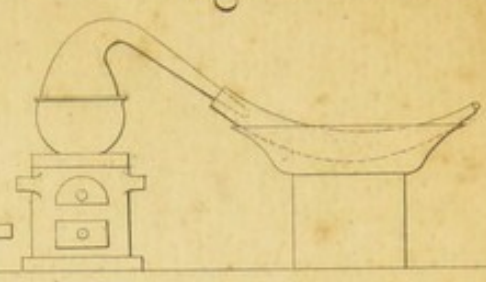


Fig. 2.

Fig. 4.

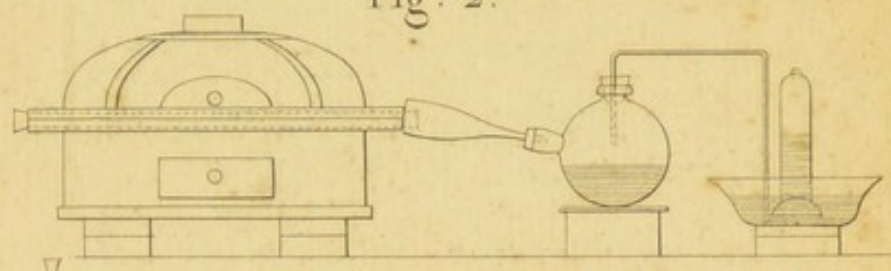
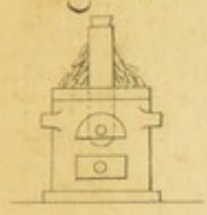


Fig. 5.

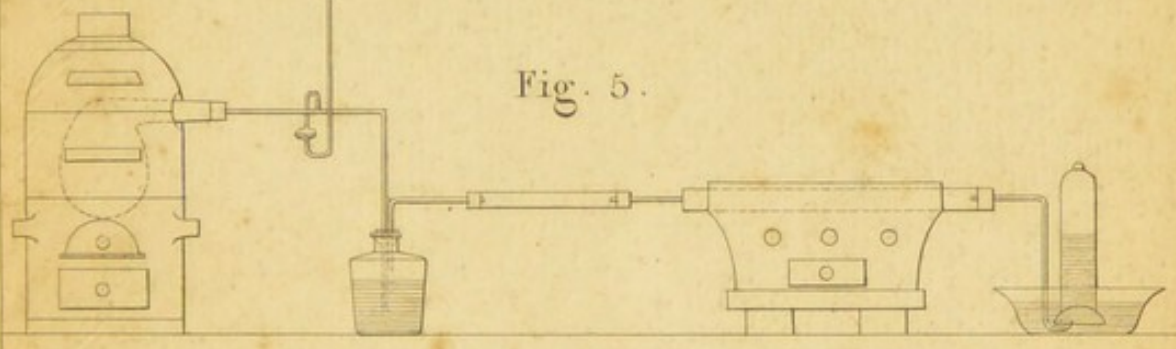


Fig. 6.

6 bis.

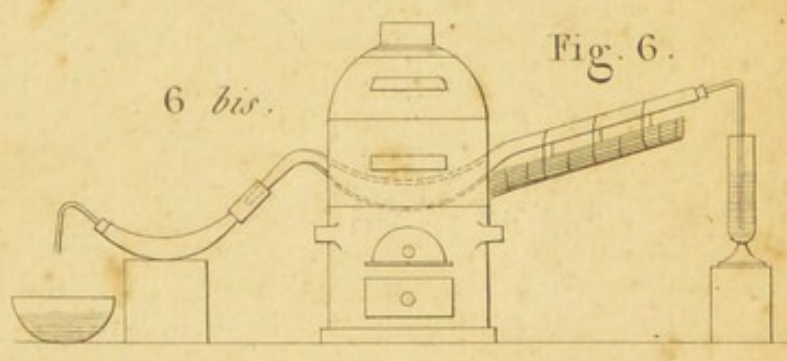


Fig. 7.

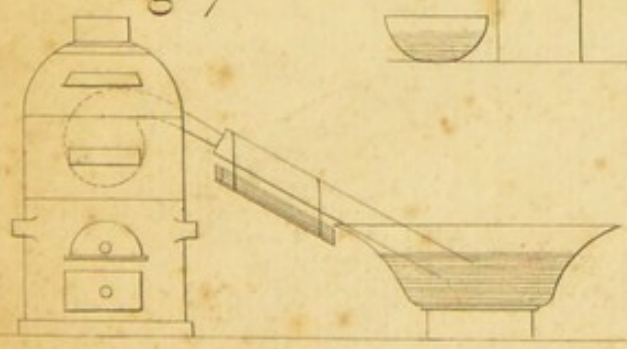
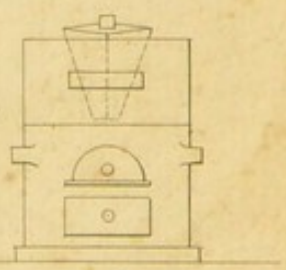


Fig. 8.



THE HISTORY OF THE

REIGN OF KING CHARLES THE FIRST

IN THE YEAR 1649

BY JOHN BURNET

OF THE UNIVERSITY OF OXFORD

IN TWO VOLUMES

THE FIRST

FROM THE YEAR 1625

TO THE YEAR 1642

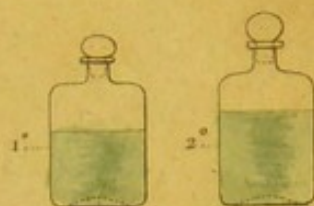
AND THE SECOND

FROM THE YEAR 1642

TO THE YEAR 1649

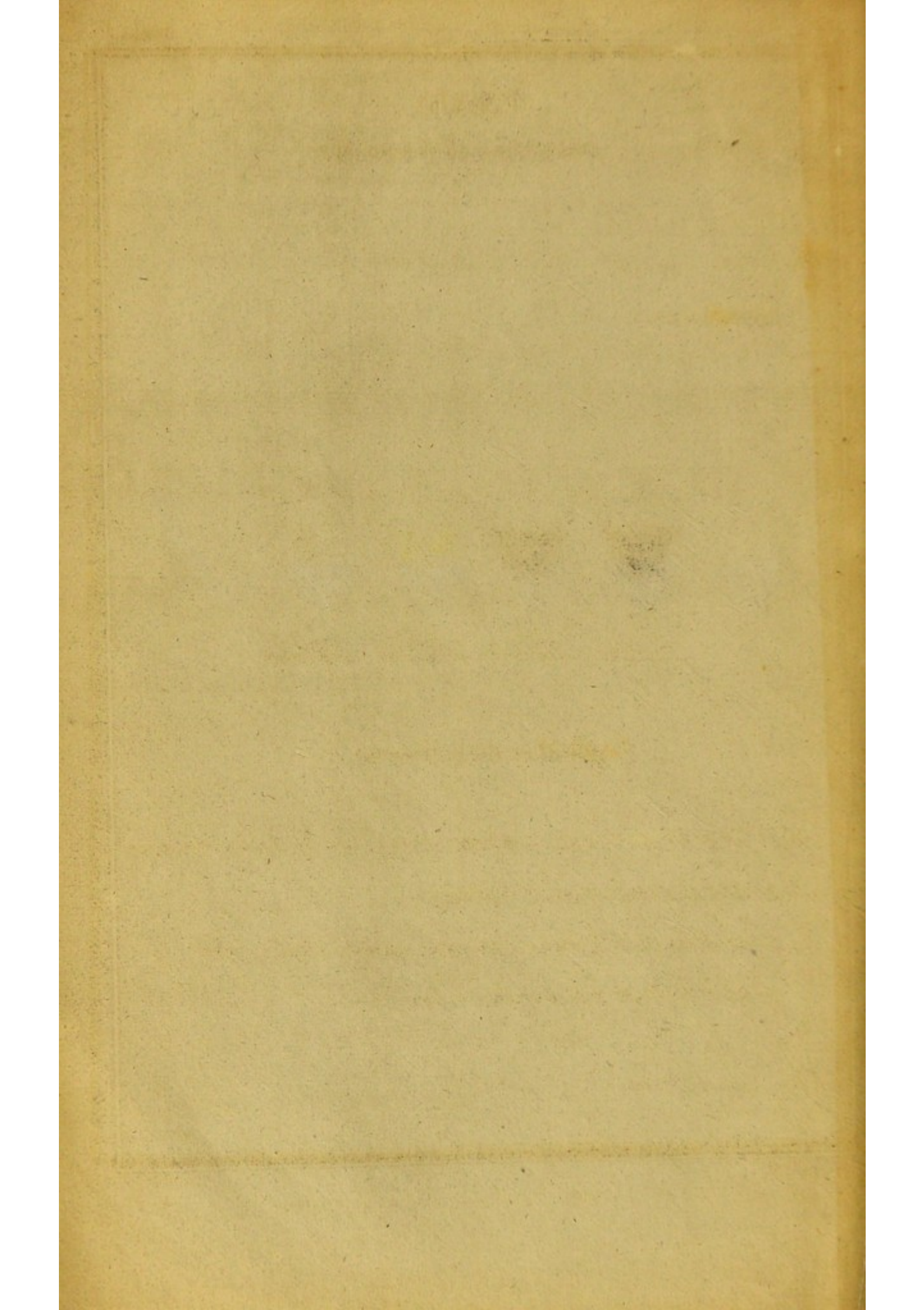
FER.

Sels à base de Protoxide.

Couleur de la Solution { 1^o Foible .
2^o Concentrée .

Explication de la Planche.

- N^o. 1 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité formé instantanément.)*
 2 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité exposé à l'air.)*
 3 *Sel de protoxide de fer et potasse (précipité traité par le chlore.)*
 4 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate de potasse.*
 5 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate (précipité traité par le chlore.)*
 6 *Sel de protoxide de fer et hydrosulfate de potasse.*
 7 *Sel de protoxide de fer traité par le chlore et l'infusion de noix de galles.*



ETAIN.

Sels à base de Deutoxide.

Solution incolore.



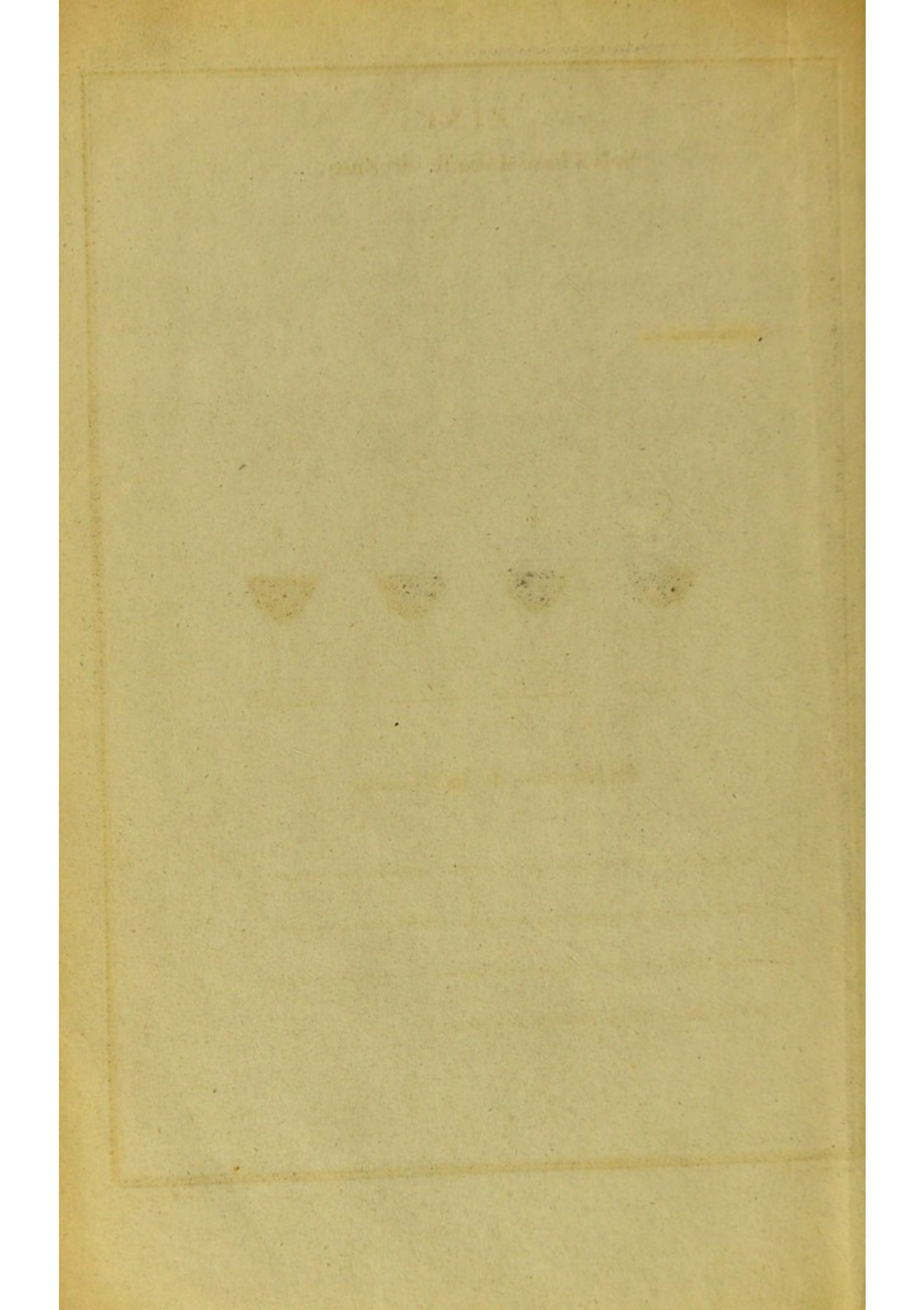
Explication de la Planche.

N^o 1 Sel de Deutoxide d'Etain et Potasse caustique précipité soluble dans un excès.

2 Sel de Deutoxide d'Etain et ammoniacque.

3 Sel de Deutoxide d'Etain et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.

4 Sel de Deutoxide d'Etain et lame de Zinc.



ZINC.

Sels à base d'Oxide de Zinc.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N^o 1 *Sel de Zinc et Potasse caustique précipité soluble dans un excès.*

2 *Sel de Zinc et ammoniacque, précipité soluble dans un excès.*

3 *Sel de Zinc et hydro-sulfate de Potasse ou d'ammoniacque.*

4 *Sel de Zinc et ferro-cyanate de Potasse.*

THE
LIBRARY OF THE
MUSEUM OF NATURAL HISTORY

1871

THE
LIBRARY OF THE
MUSEUM OF NATURAL HISTORY

ANTIMOINE.

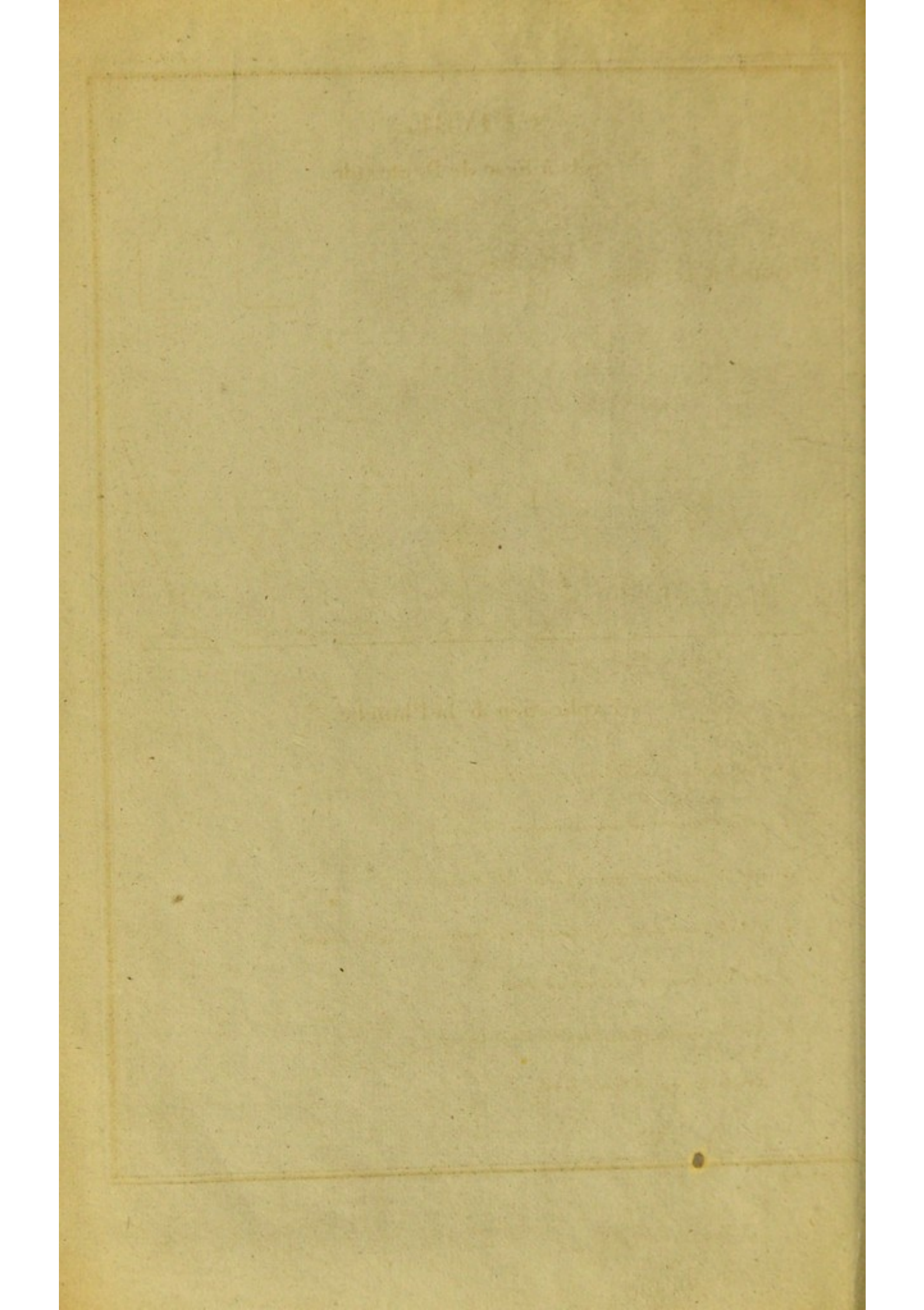
Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N° 1 *Sel d'Antimoine et Potasse.*2 *Sel d'Antimoine et ammoniacque.*3 *Sel d'Antimoine et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.*4 *Sel d'Antimoine décomposé par le Zinc.*

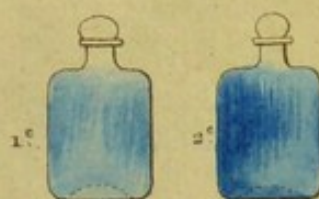


CUIVRE.

Sels à base de Deutoxide.

Couleur de la Solution.

1^e. Faible.
2^e. Concentrée.



Explication de la Planche.

N^o 1 *Sel de Cuivre et Potasse caustique.*

2 *Sel de Cuivre et ammoniaque en excès.*

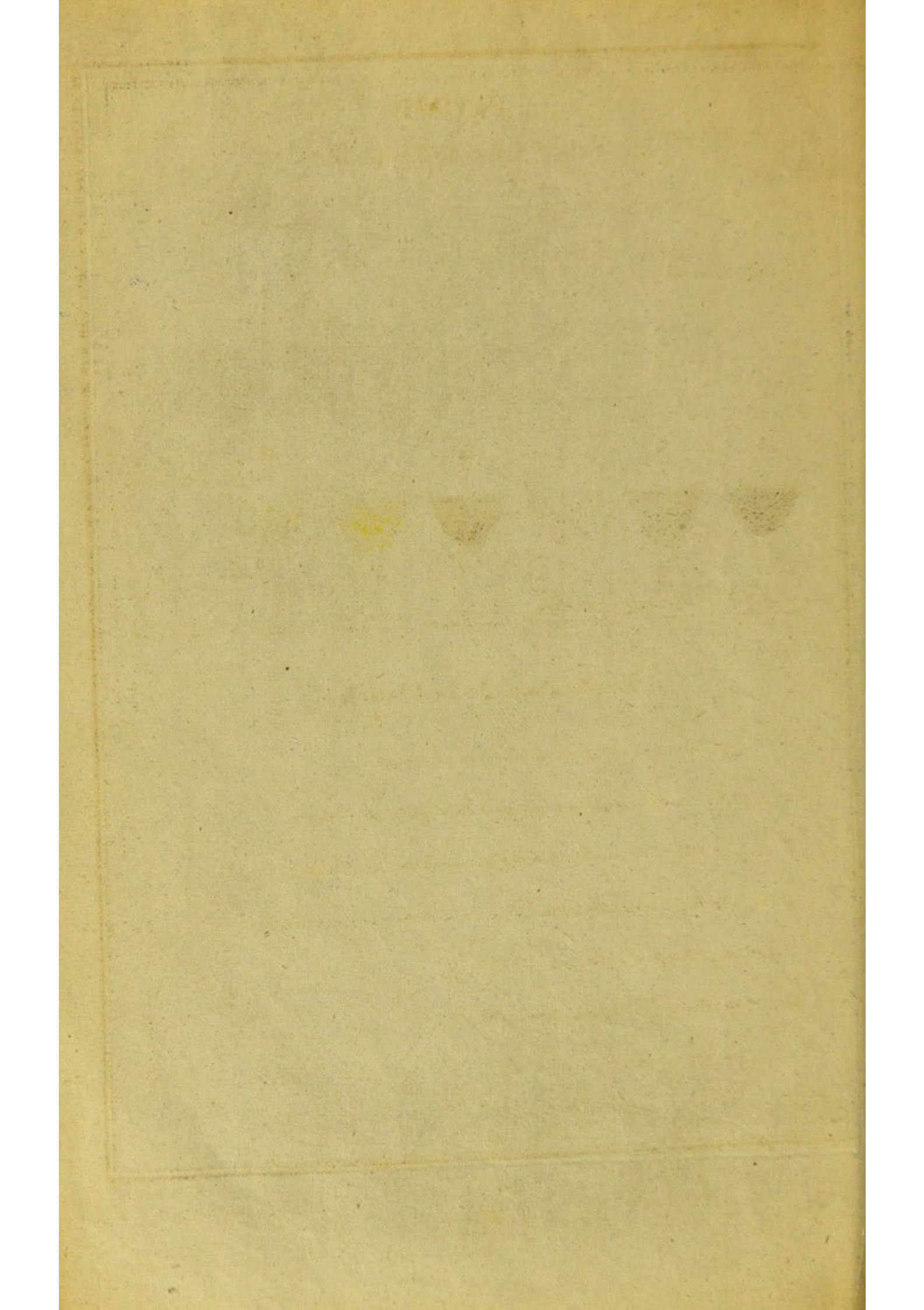
3 *Sel de Cuivre et ferro-cyanate de Potasse.*

4 *Sel de Cuivre et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.*

5 *Sel de Cuivre et arsenite de Potasse.*

6 *Sel de Cuivre et hydriodate de Potasse.*

7 *Sel de Cuivre et lame de Fer.*



PLOMB.

Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N° 1 *Sel de Plomb et Solution de Potasse caustique.*

2 *Sel de Plomb et Solution de sous Carbonate de Potasse.*

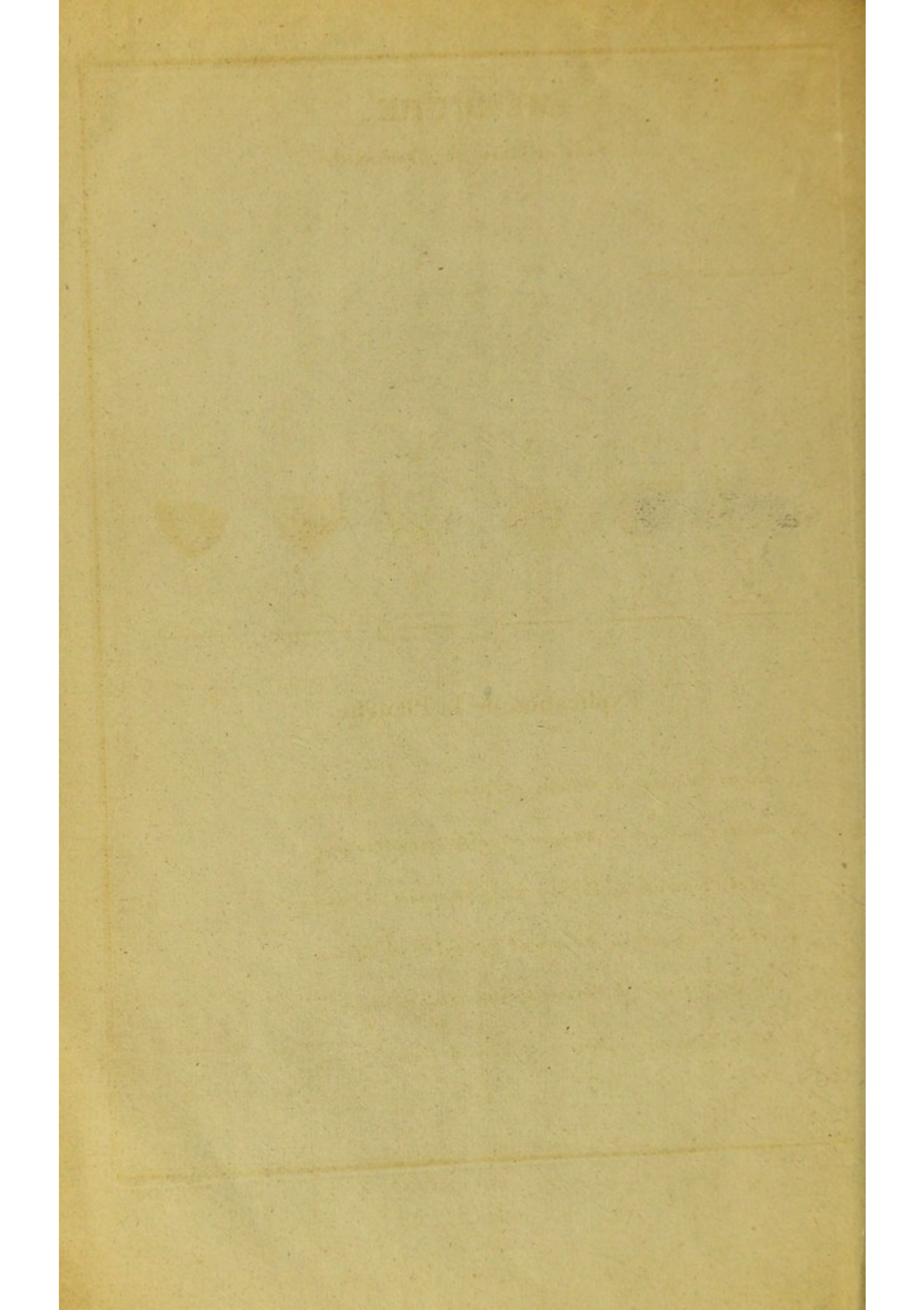
3 *Sel de Plomb et acide hydrosulfurique ou hydrosulfate.*

4 *Sel de Plomb et acide sulfurique ou Solution d'un sulfate.*

5 *Sel de Plomb et chromate de Potasse.*

6 *Sel de Plomb et hydriodate de Potasse.*

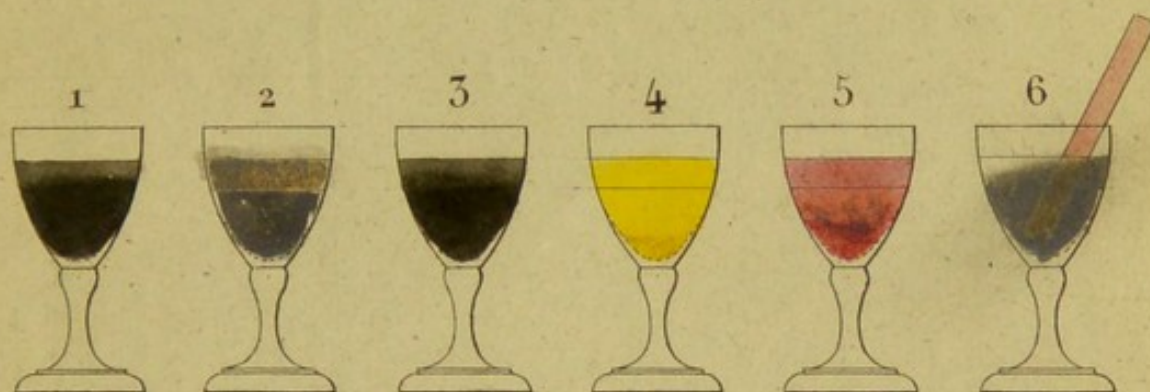
7 *Sel de Plomb et lame de Zinc.*



MERCURE.

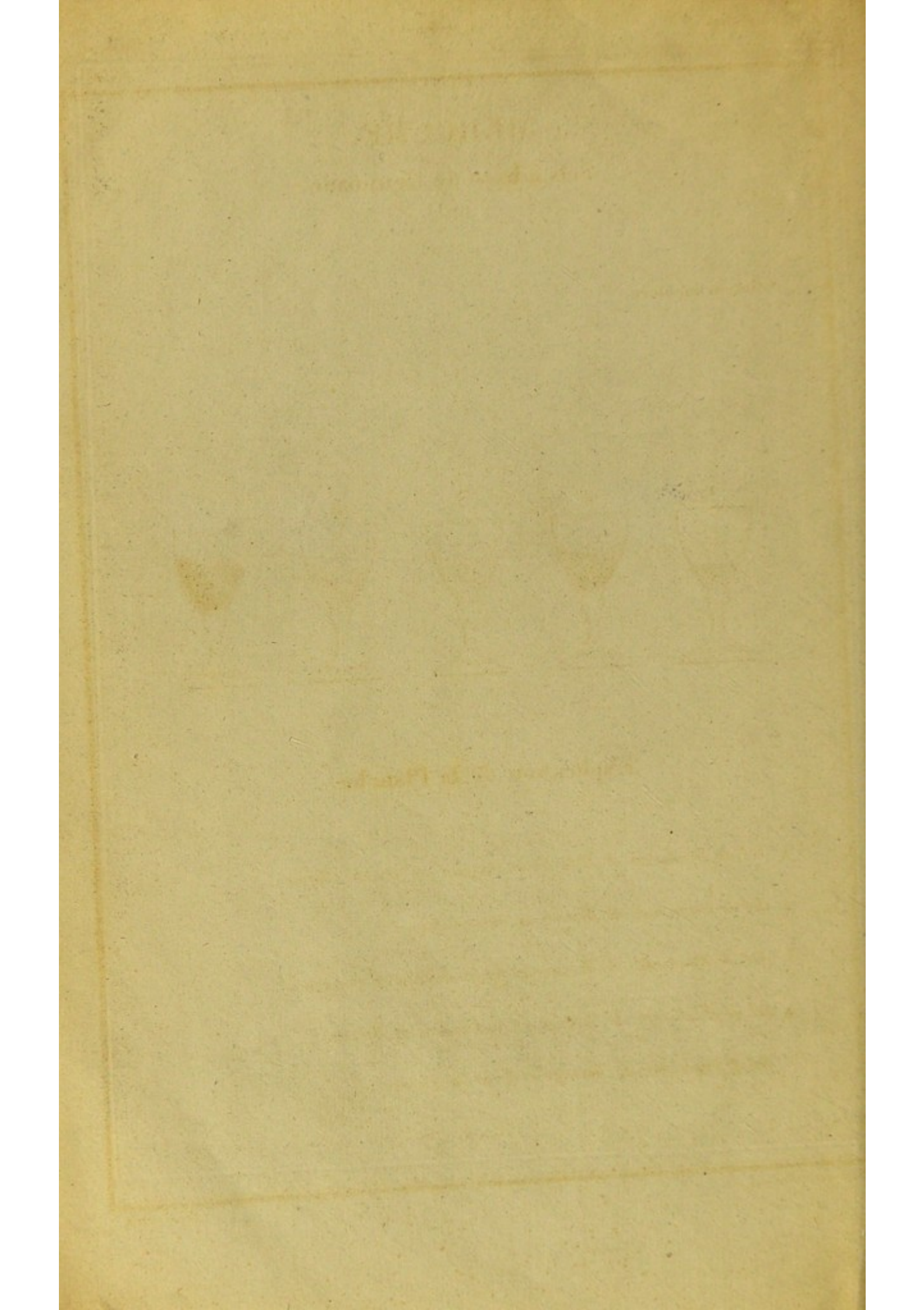
Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

- N° 1 *Sel de Protoxide de Mercure et Potasse ou ammoniacque .*
- 2 *Sel de Protoxide de Mercure et acide hydrochlorique .*
- 3 *Sel de Protoxide de Mercure et hydrosulfate de Potasse .*
- 4 *Sel de Protoxide de Mercure et hydriodate de Potasse .*
- 5 *Sel de Protoxide de Mercure et chrômâte de Potasse .*
- 6 *Sel de Protoxide de Mercure et lame de Cuivre .*



MERCURE.

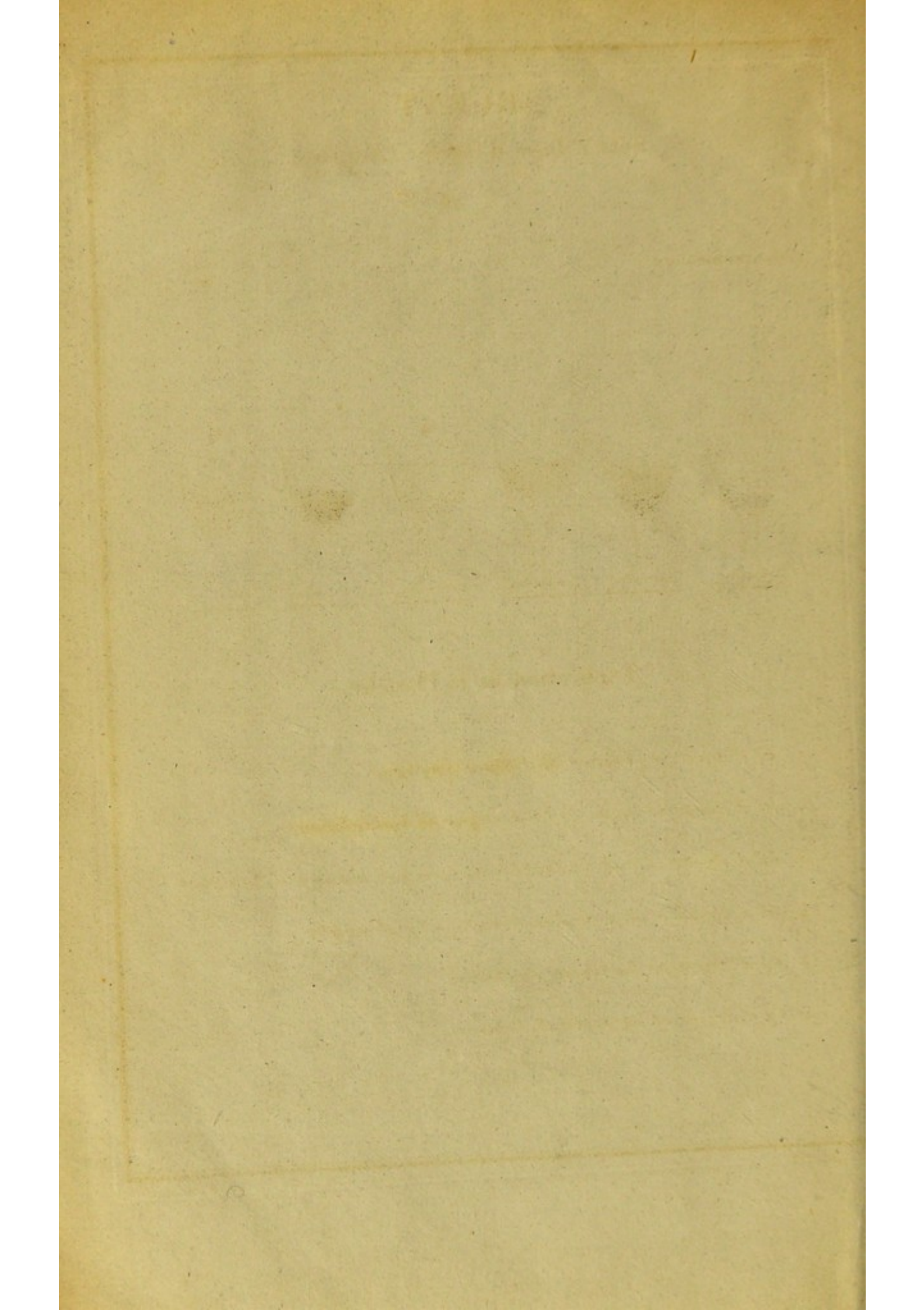
Sels à base de Deutoxide.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

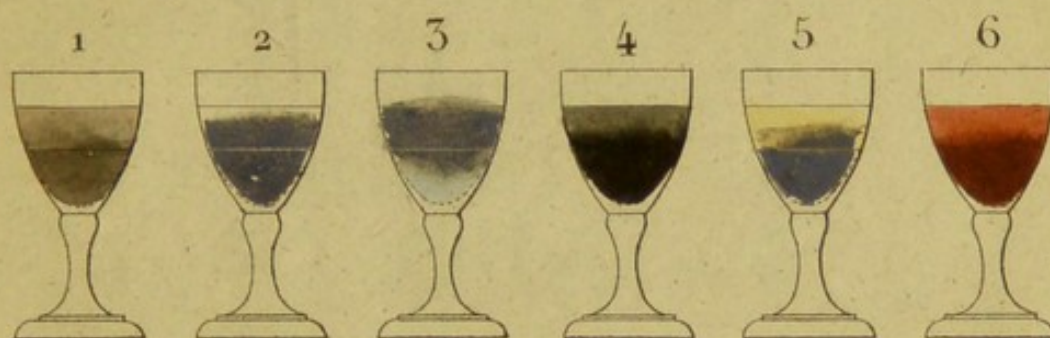
N° 1 *Sel de Deutoxide de Mercure et Potasse ou eau de Chaux.*2 *Sel de Deutoxide de Mercure et ammoniacque.*3 *Sel de Deutoxide de Mercure et hydrosulfate de Potasse.*4 *Sel de Deutoxide de Mercure et hydriodate de Mercure.*5 *Sel de Deutoxide de Mercure et lame de Cuivre.*



ARGENT.

Sels à base d'Oxide d'Argent.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

N^o 1 *Sel d'Argent et Solution de Potasse caustique.*

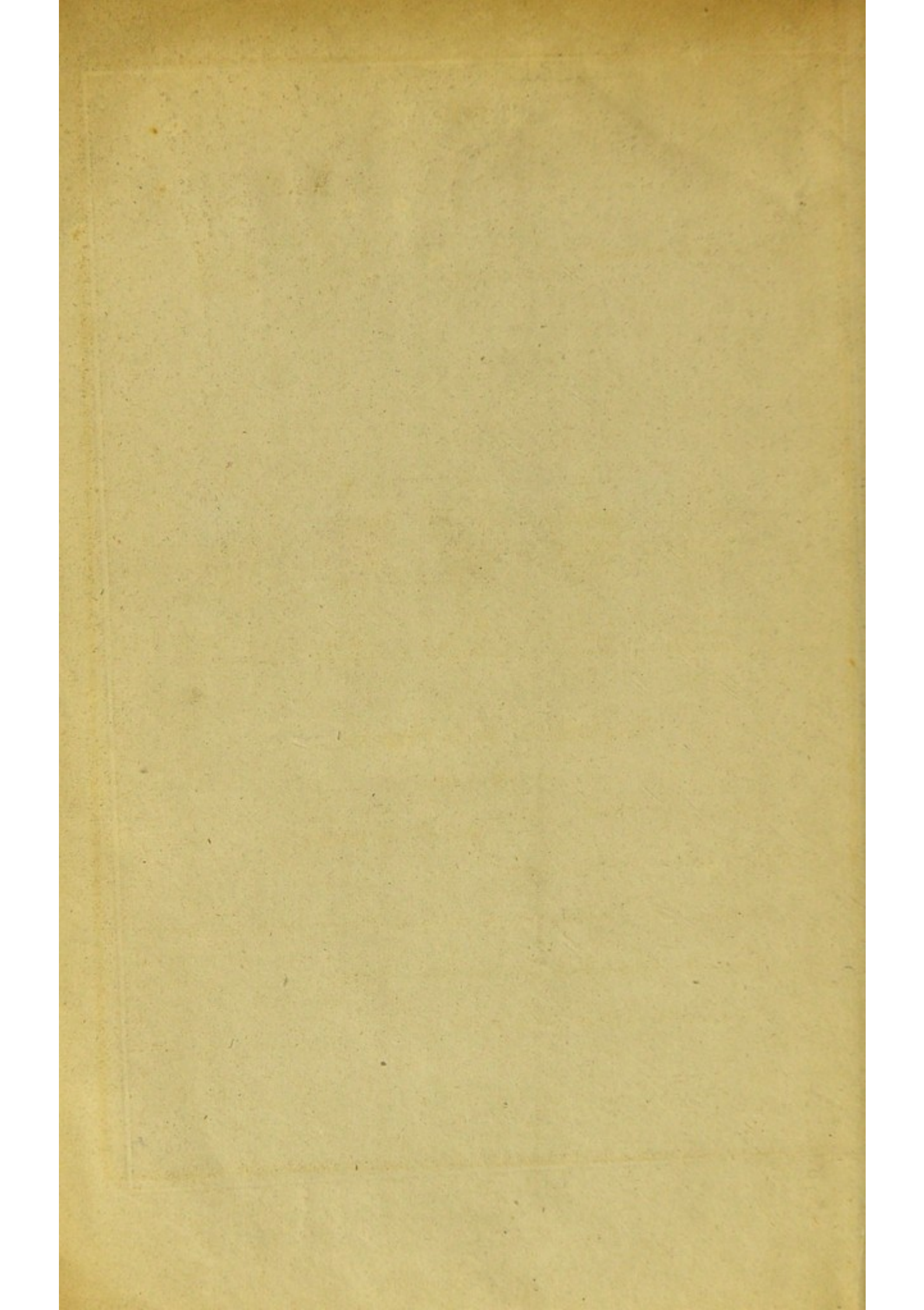
2 *Sel d'Argent et acide hydrochlorique ou hydrochlorate.*

3 *Sel d'Argent et acide hydrochlorique (précipité exposé à la lumière.)*

4 *Sel d'Argent et acide hydrosulfurique ou hydrosulfate.*

5 *Sel d'Argent et hydriodate de Potasse.*

6 *Sel d'Argent et chrômate de Potasse.*



OR.

Couleur de la Solution. { 1^e. Faible.
2^e. Concentrée.



Explication de la Planche.

N° 1 Chlorure d'Or et eau de Barite.

2 Chlorure d'Or et ammoniaque.

3 Chlorure d'Or, Solution concentrée et Protochlorure d'Etain en excès.

4 Chlorure d'Or, Solution étendue et Protochlorure d'Etain.

5 Chlorure d'Or et Proto-sulfate de Fer.

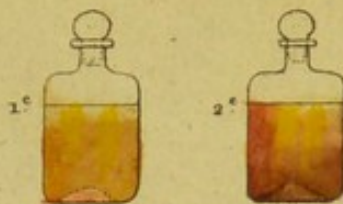
INTRODUCTION

The purpose of this book is to provide a comprehensive overview of the current state of research in the field of artificial intelligence. It is intended for researchers, students, and practitioners who are interested in the latest developments in this rapidly evolving field. The book is organized into several chapters, each focusing on a different aspect of artificial intelligence. The first chapter discusses the history and foundations of artificial intelligence, while the subsequent chapters explore various subfields such as machine learning, natural language processing, and computer vision. The final chapter provides a summary of the current state of the field and discusses some of the challenges and opportunities that lie ahead. Throughout the book, the author provides a detailed and accessible overview of the key concepts and techniques used in artificial intelligence, as well as a critical analysis of the current state of research. The book is written in a clear and concise style, making it an ideal resource for anyone looking to gain a deeper understanding of this fascinating field.

PLATINE.

Couleur de la Solution.

1^e Faible.
2^e Concentrée.



Explication de la Planche.

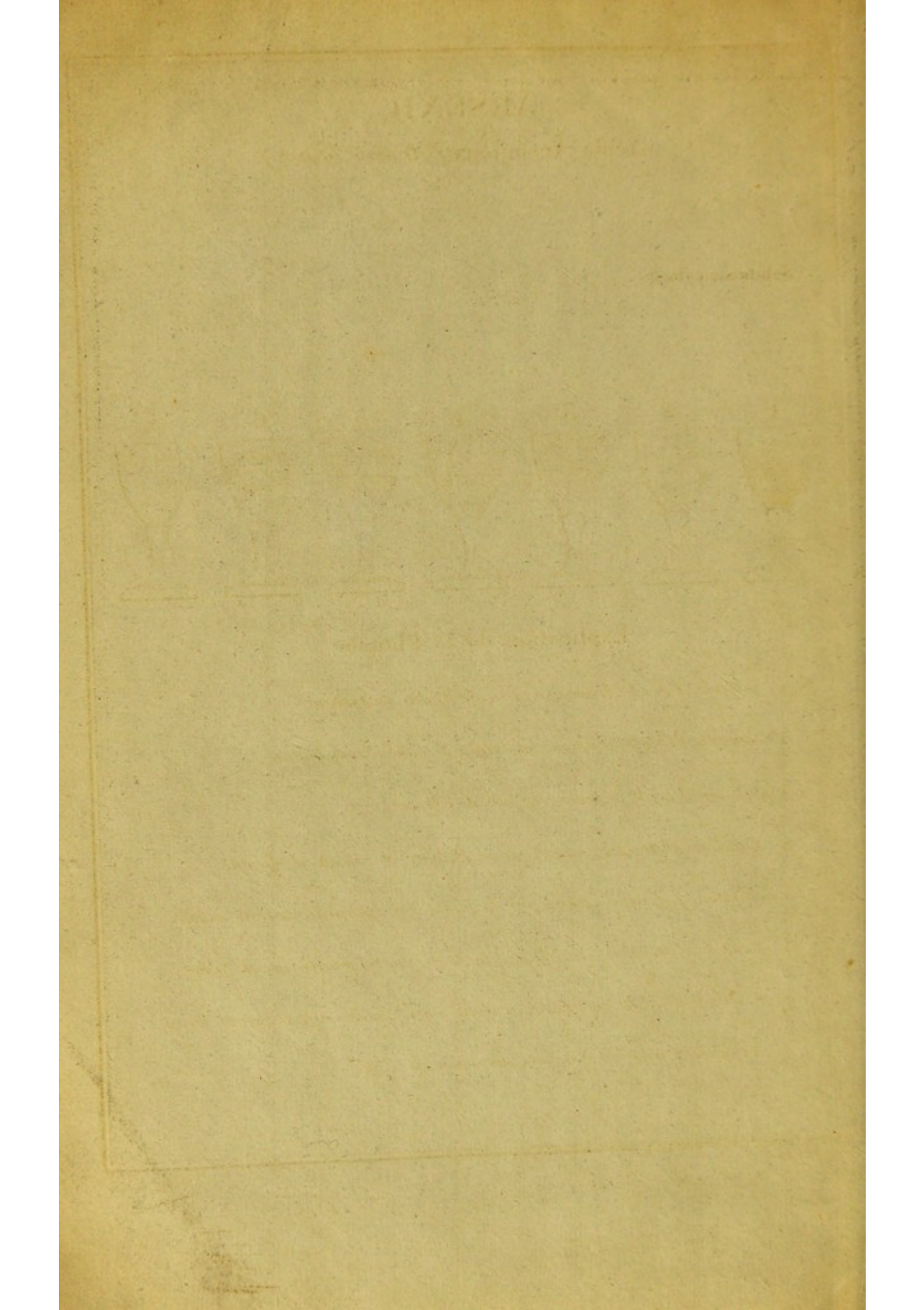
N^o 1 Chlorure de Platine et Chlorure de Potassium ou Potasse.

2 Chlorure de Platine et hydro-chlorate d'ammoniaque.

3 Chlorure de Platine et hydro-sulfate de Potasse.

4 Chlorure de Platine Solution étendue et hydriodate de Potasse.

5 Chlorure de Platine et lame de Zinc.



ARSENIC.

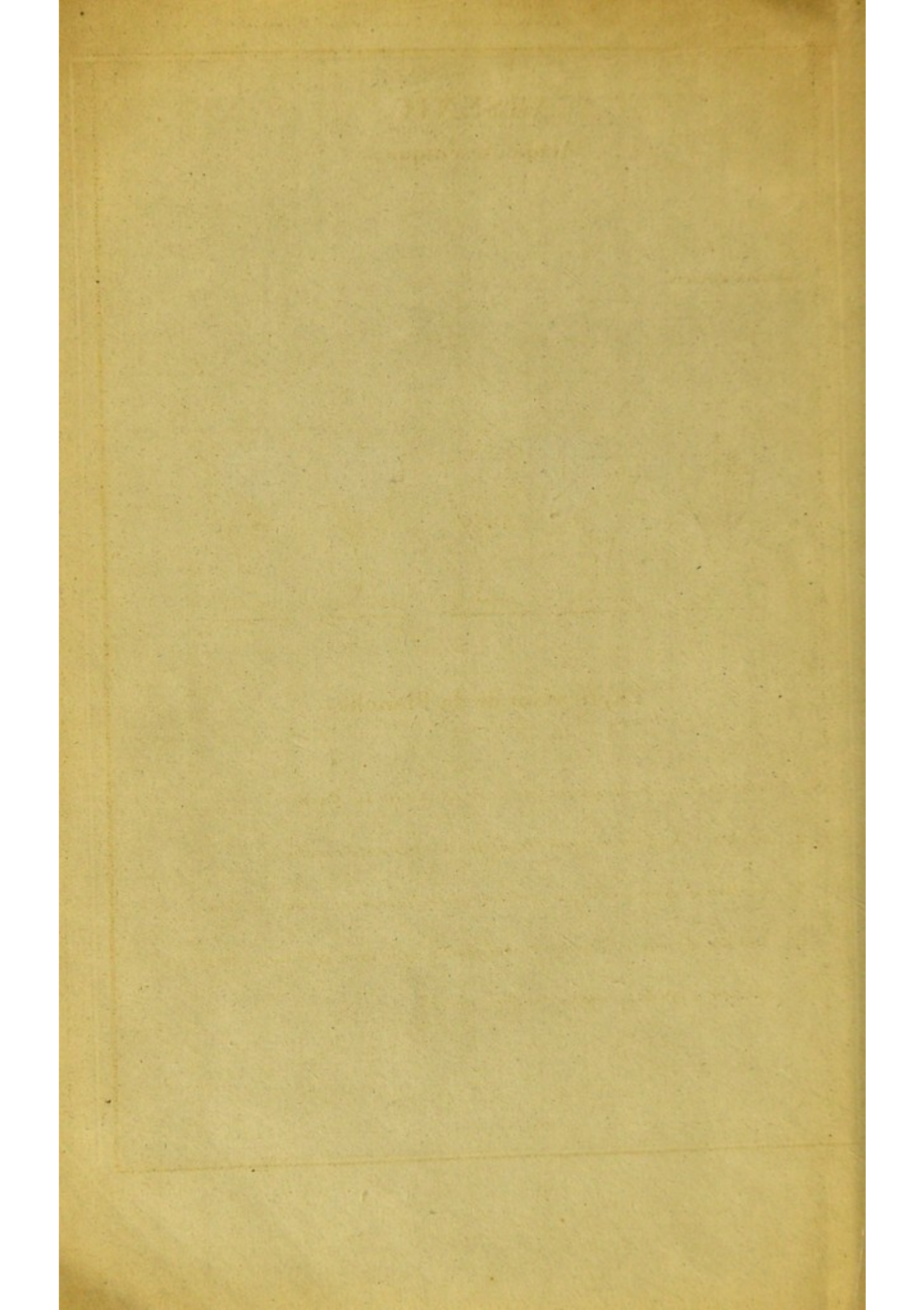
Acide Arsénieux (*Arsenic blanc*.)

Solution incolore.



Explication de la Planche.

- N° 1 *Solution d'acide Arsénieux et acide hydro-sulfurique.*
- 2 *Solution d'acide arsénieux et sulfate de Cuivre ammoniacal.*
- 3 *Solution d'acide arsénieux et eau de Chaux.*
- 4 *Solution d'Arsenic saturée par la Potasse et nitrate d'Argent.*
- 5 *Solution d'Arsenic saturée par la Potasse et hydrochlorate de cobalt.*
- 6 *Solution d'Arsenic saturée par la Potasse et hydrochlorate de Nickel.*
- 7 *Solution d'acide arsénieux acidulée par l'acide sulfurique et mise en contact avec un barreau ou lame de Zinc.*



ARSENIC.

Acide Arsénique.

Solution incolore.



Explication de la Planche.

- N^o 1 *Solution d'acide arsénique et eau de Chaux ou de Barite.*
- 2 *Solution d'acide arsénique et sulfate de Cuivre ammoniacal.*
- 3 *Solution d'acide arsénique saturée par la Potasse et nitrate d'Argent.*
- 4 *Solution d'acide arsénique et acide hydro-sulfurique, effet non extemporané.*
- 5 *Solution d'acide arsénique et lame de Zinc.*

