

**Abrégé élémentaire de chimie, considérée comme science accessoire à l'étude de la médecine, de la pharmacie et de l'histoire naturelle / [Jean Louis Lassaigne].**

**Contributors**

Lassaigne, J.-L. 1800-1859.

**Publication/Creation**

Paris : Béchet, Jnr, 1829.

**Persistent URL**

<https://wellcomecollection.org/works/k7vacvqu>

**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](mailto:library@wellcomecollection.org)  
<https://wellcomecollection.org>





...a suffi de démontrer que la première  
au traité du pied ne peut pas complètement  
remplacer la seconde, parce que, neveu dans quelques  
articles, celle-ci contient dans beaucoup d'autres des  
développemens que les découvertes nouvelles ont  
rendus nécessaires.

A. YVART.

## EXTRAITS

DES ANNONCES DE M. DE FÉRUSAC.

*Exemple des effets nuisibles du colchique d'automne, comme fourrage.* (Merseburger Amtsblatt, 29 juin 1827, n° 26; Archiv der deutschen Landw., août, p. 157; Land-und Hauswirth, sept. p. 355.)

Le colchique d'automne (*colchicum autumnale*) est aussi connu sous les noms de *safran bâlard*, de *tuechien*, de *paidolina*, de *veilleuse* et de *veillotte*. Il est classé dans l'hexandrie trigynie de Linné et dans la famille des joncées de Jussieu. Il fleurit, au commencement de l'automne, dans les prairies et notamment dans les prés humides, marécageux, et à toutes les expositions. Sa fleur, de couleur lilas, sort d'un bulbe et s'élève à un décimètre au-dessus de terre, et se divise à son sommet en six parties. Au printemps suivant, on voit sortir du même bulbe quelques feuilles grandes, planes, d'un beau vert, larges de quatre à cinq centimètres.

Cette plante, outre que c'est une mauvaise herbe

...exostose, que...  
moindre dans ces produits, mais que le rapport du  
carbonate au phosphate ne varie pas autant  
lui des autres principes, excepté pour l'exostose, je  
l'ai établi dans le tableau suivant en prenant pour  
unité la quantité de sous-carbonate de chaux.

Sous-carbonate de chaux.	Sous-phosphate de chaux.
Calus (portion externe). 1	5,7
Calus (portion interne). 1	5,2
Os sain. . . . . 1	5,2
Os épaissi. . . . . 1	5,5
Os sain. . . . . 1	5,0
Exostose. . . . . 1	2,1

*Traité du pied considéré dans les animaux domestiques,*  
par J. Girard, directeur de l'école royale vétérinaire d'Alfort, ancien professeur dans le même établissement, membre titulaire de l'académie royale de médecine, de la société royale et centrale d'agriculture, etc.; deuxième édition, revue, corrigée et augmentée, avec figures; 1 vol. in-8° de 382 pages, et une introduction de xxxix pages. Paris, 1828, chez mad. Huzard.

Il y a bien peu de réimpressions qui méritent autant que celle du traité du pied, les titres de *revue*, *corrigée et augmentée*. Le nombre des pages de la seconde édition comparé à celui de 288 qu'on trouve dans première, démontre quelle a été l'augmentation du livre; mais cette augmentation, il est bon de l'indi-



# 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.

ABRÉGÉ

ÉLÉMENTAIRE

DE CHIMIE

COMPLÈTE

COMME SCIENCE ACCESSOIRE À L'ÉTUDE DE LA MÉDECINE,  
DE LA PHARMACIE ET DE L'HISTOIRE NATURELLE.

PAR J.-L. BÉCHET.

PROFESSEUR DE CHIMIE AU LYCÉE DE NANTES, ET  
AU LYCÉE DE LA FLÈCHE, OÙ IL A ÉTÉ  
PRÉCÉDEMENT PROFESSEUR DE MÉTAPHYSIQUE.



Paris.

PARIS,

BÉCHET JEUNE, LIBRAIRE,

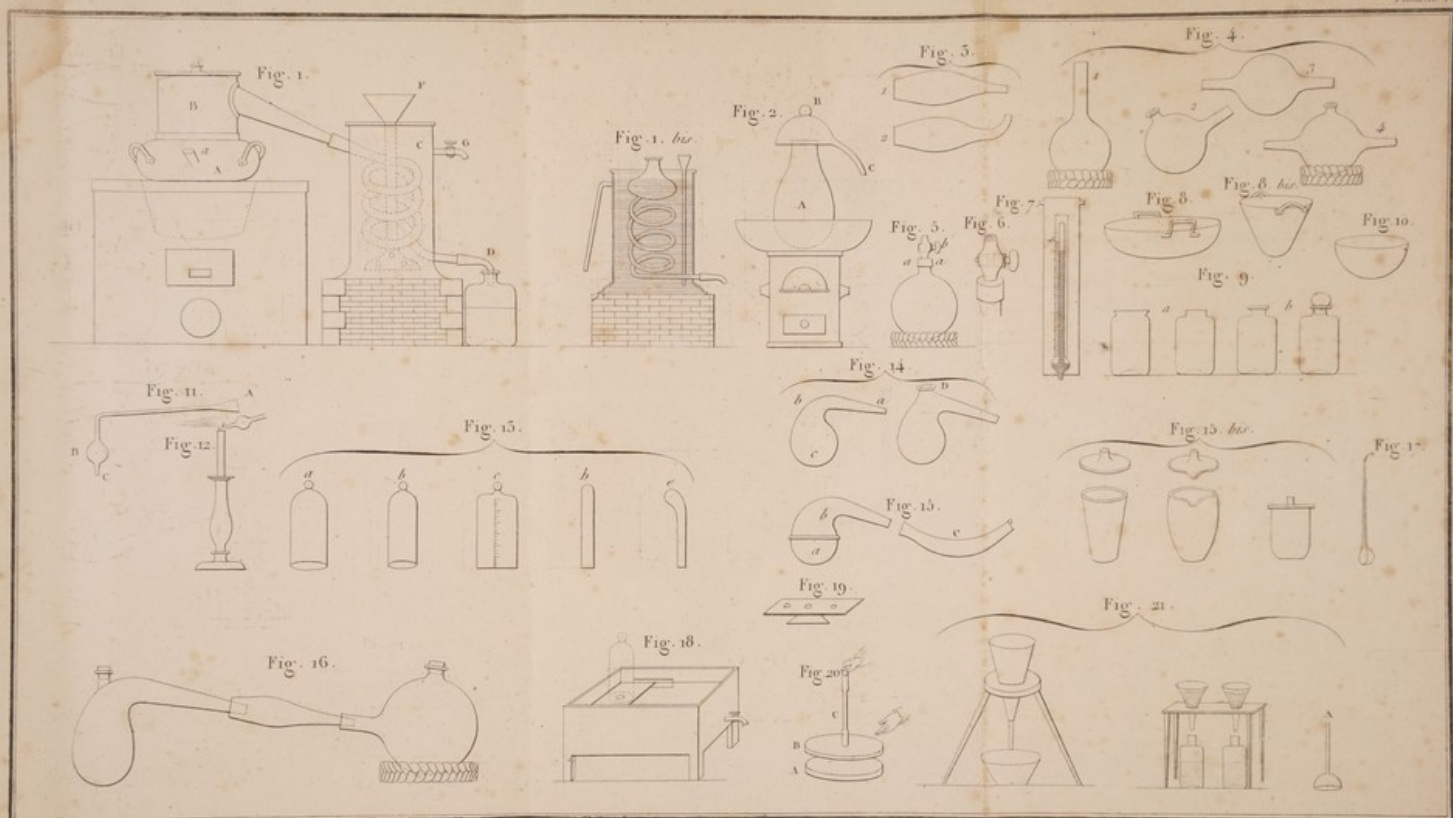
PLACE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE, N. 1.

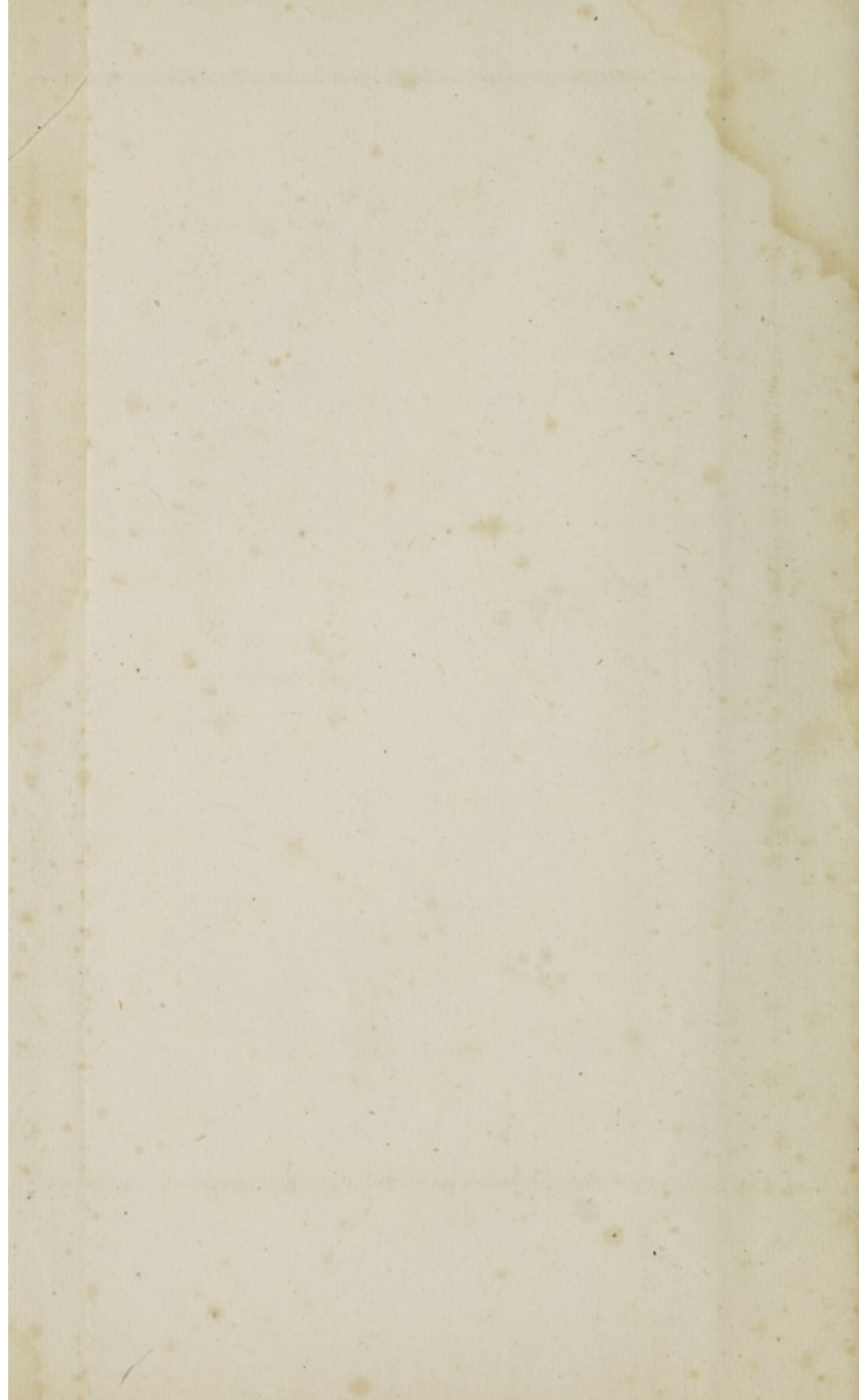
BRUXELLES,

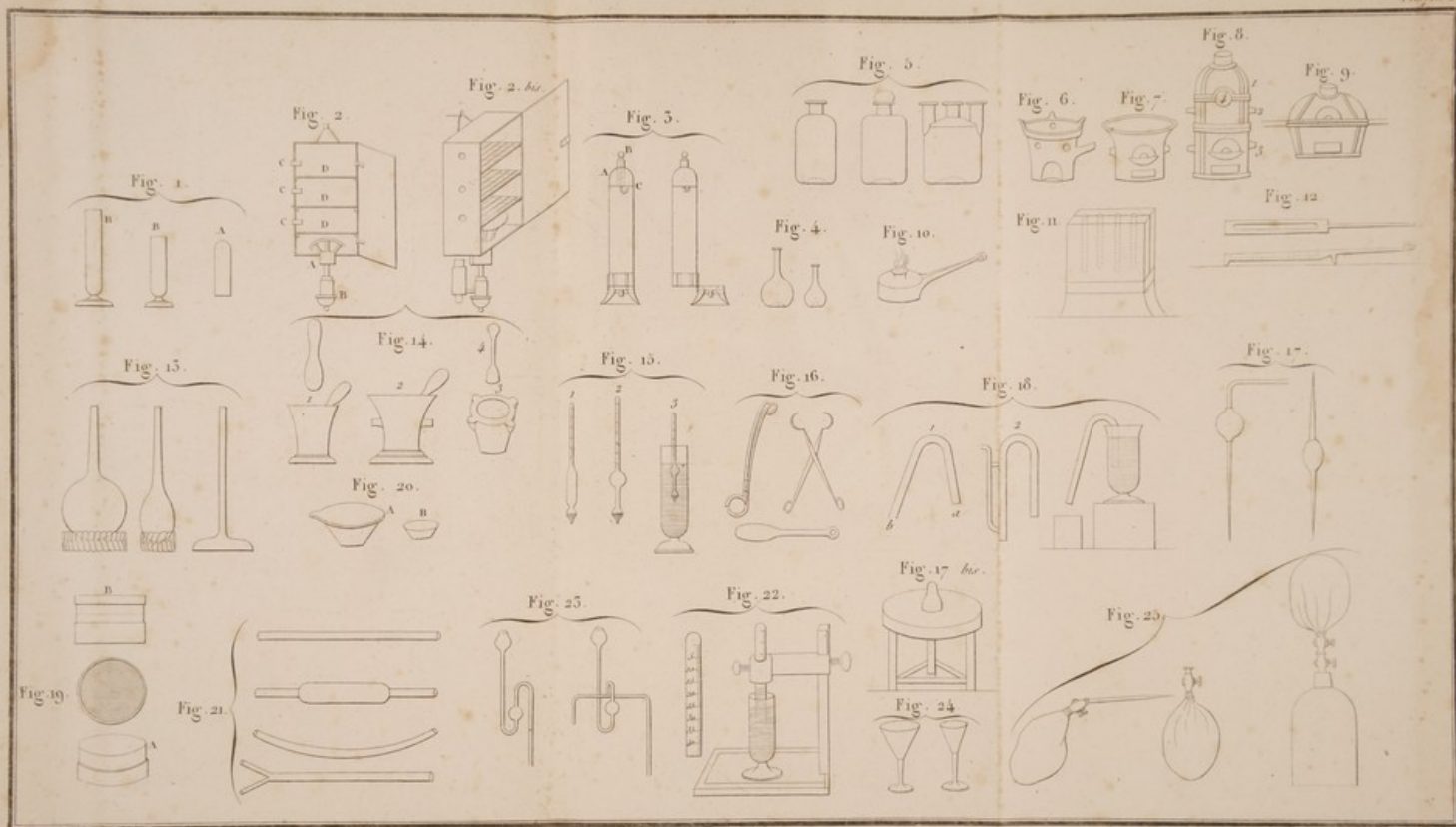
AU DÉPOT DE LA LIBRAIRIE MÉDICALE FRANÇAISE.

1829.








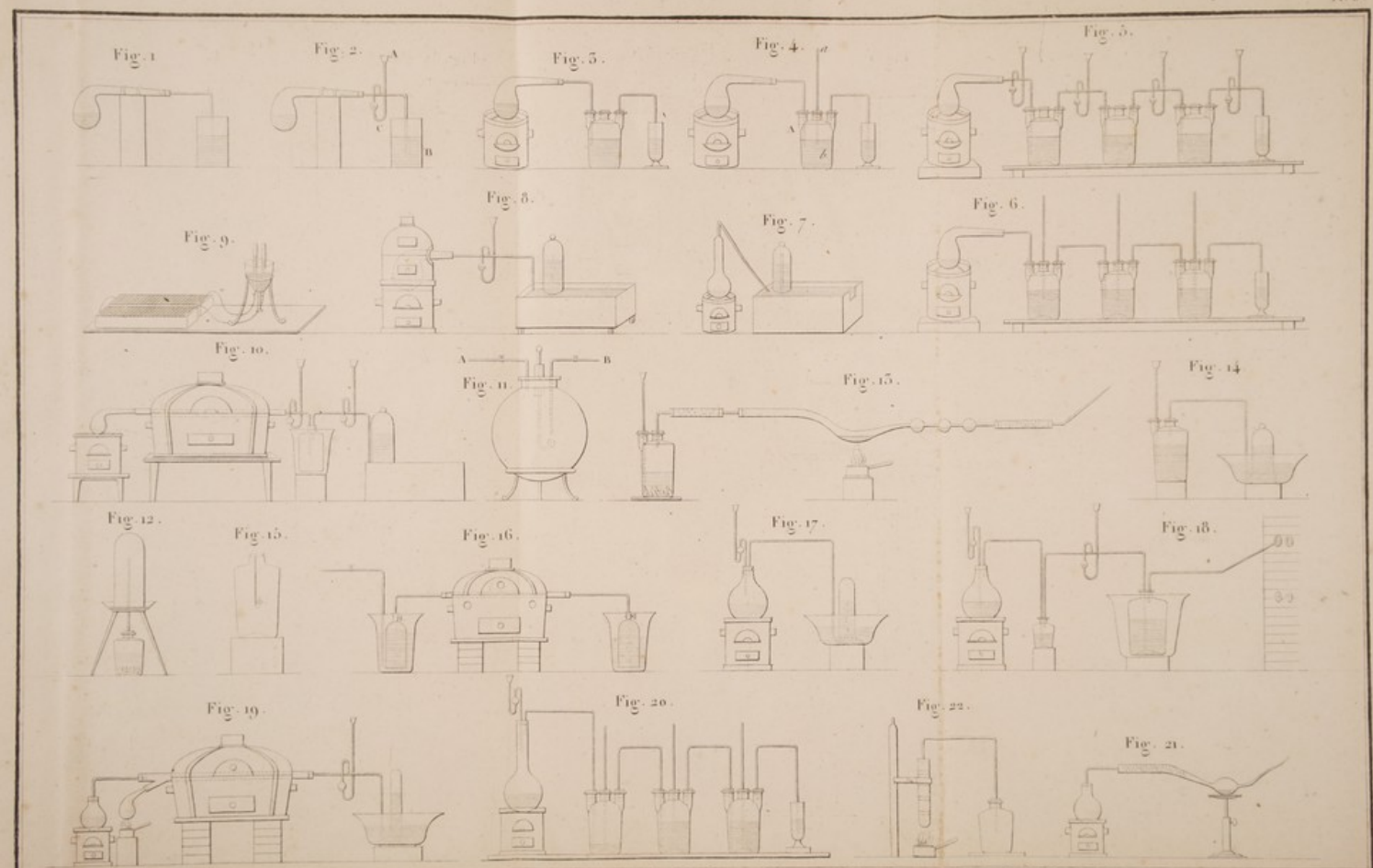




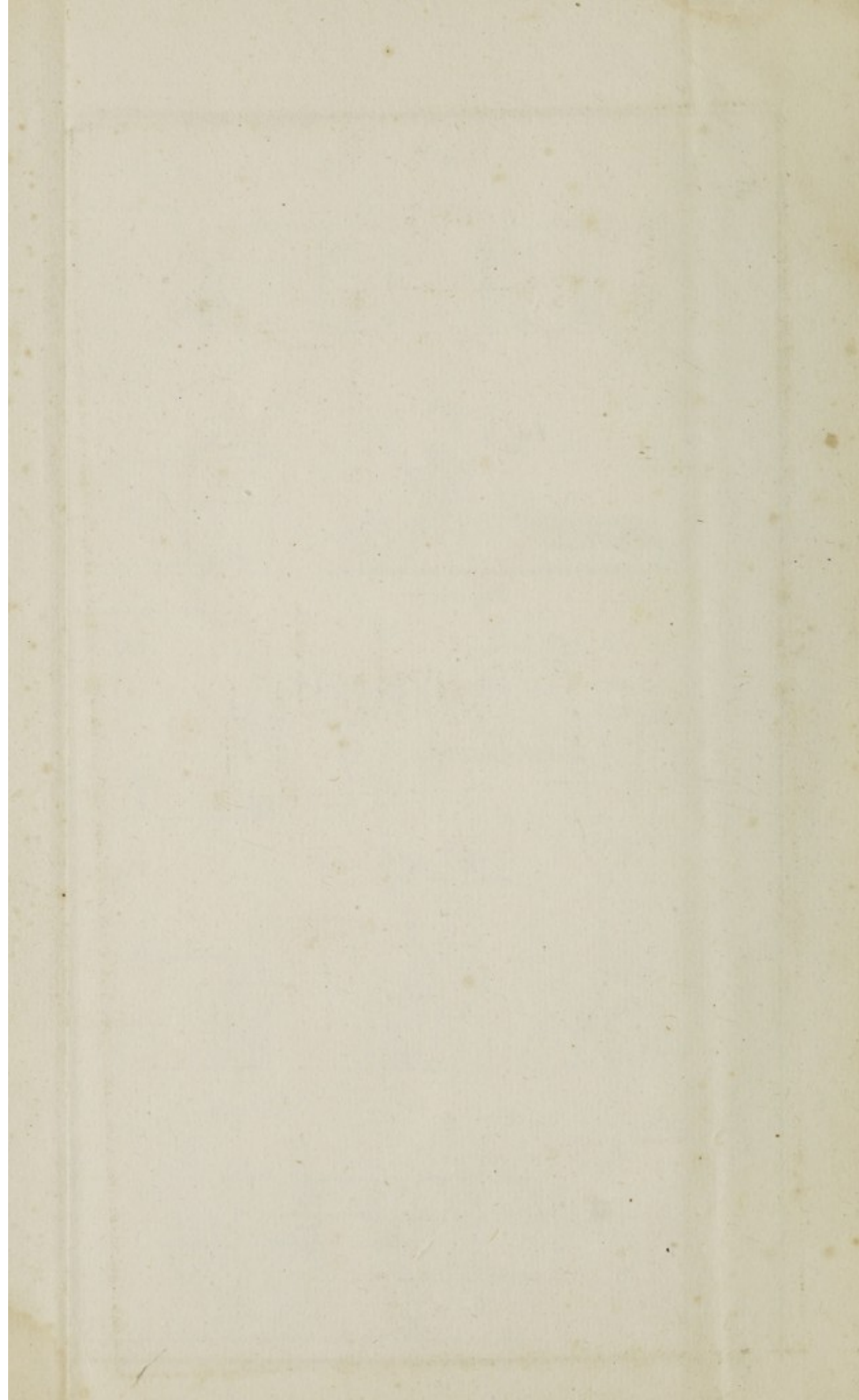


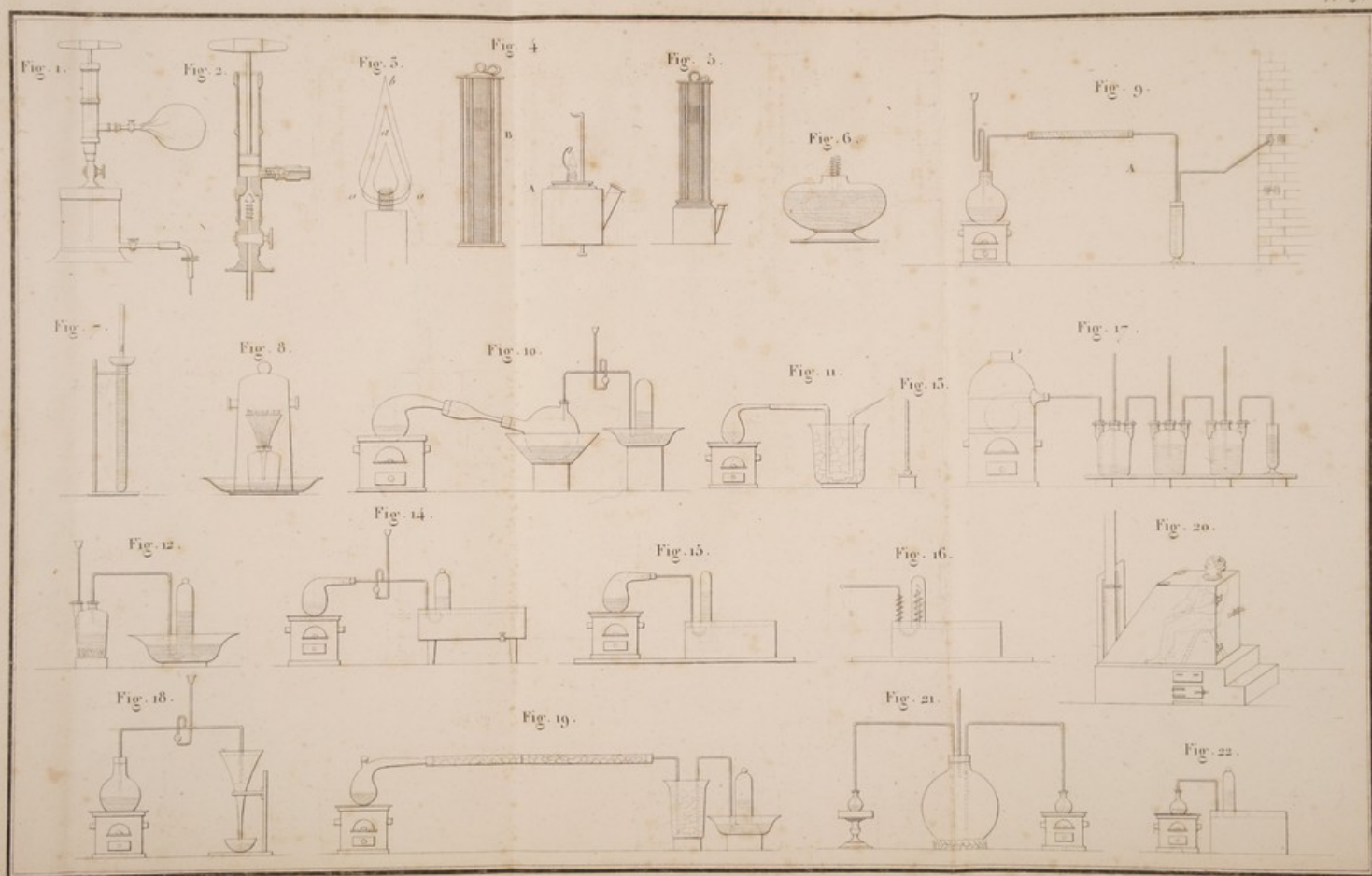
Digitized by the Internet Archive  
in 2018 with funding from  
Wellcome Library

<https://archive.org/details/b30362131>

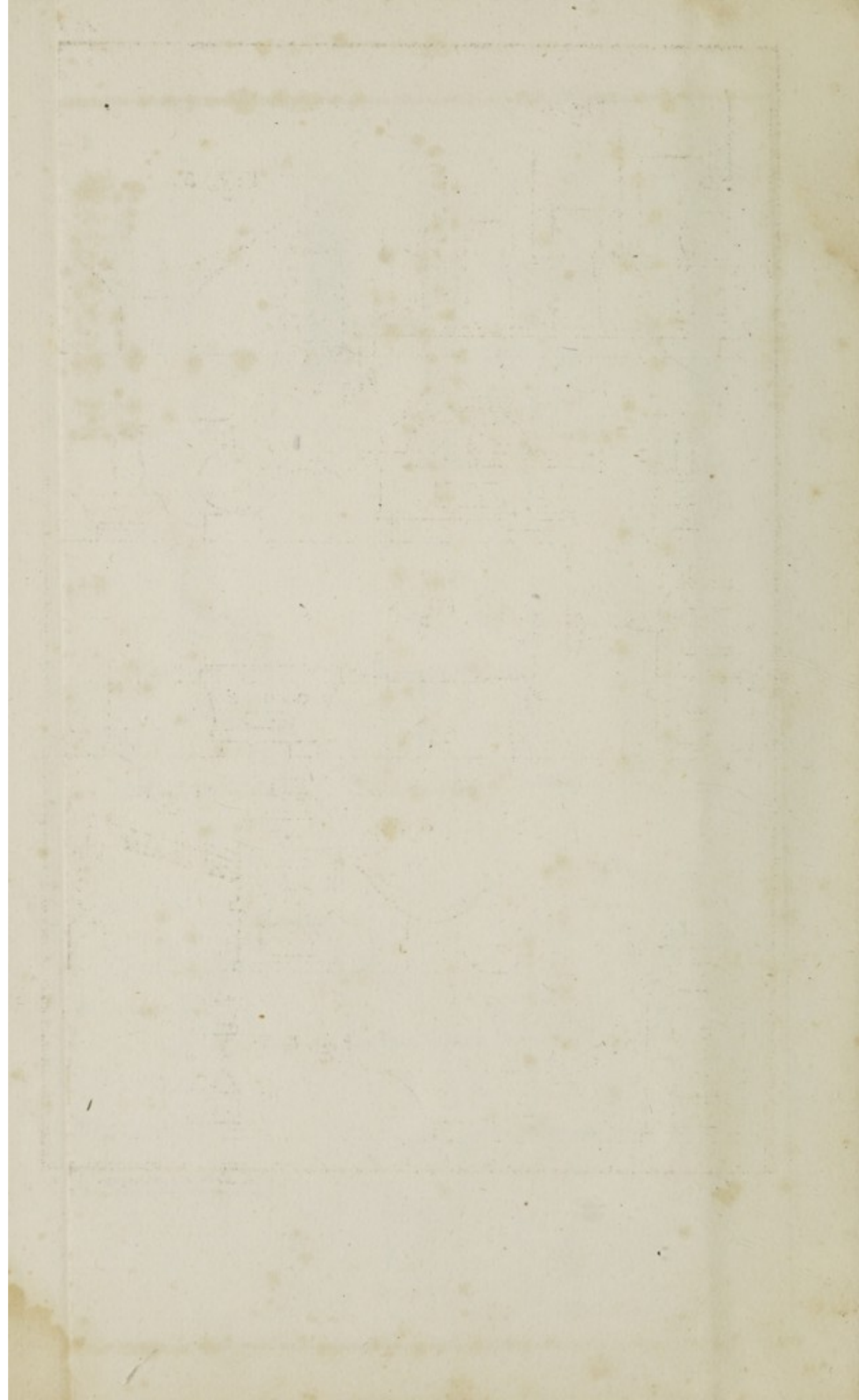


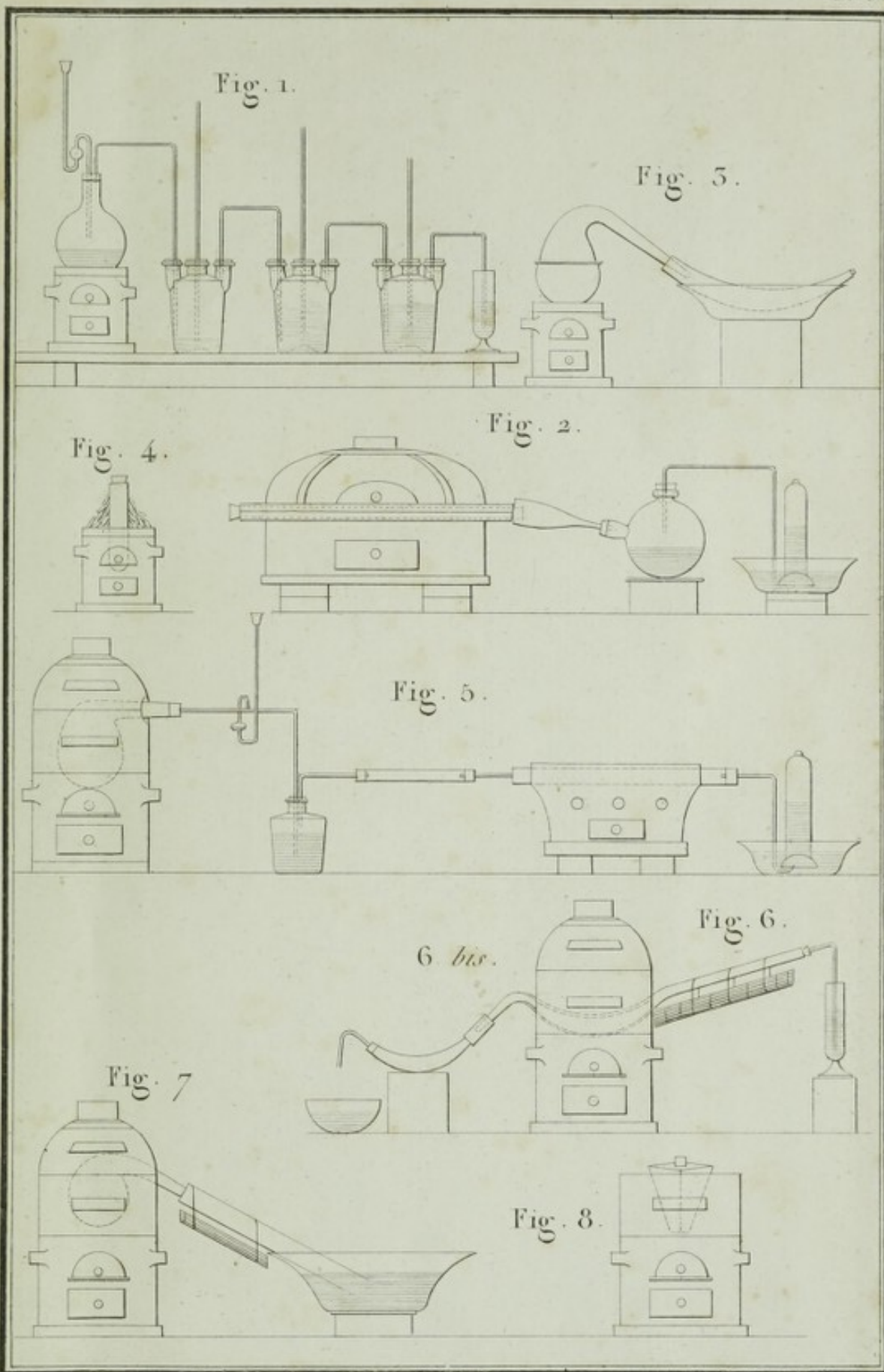














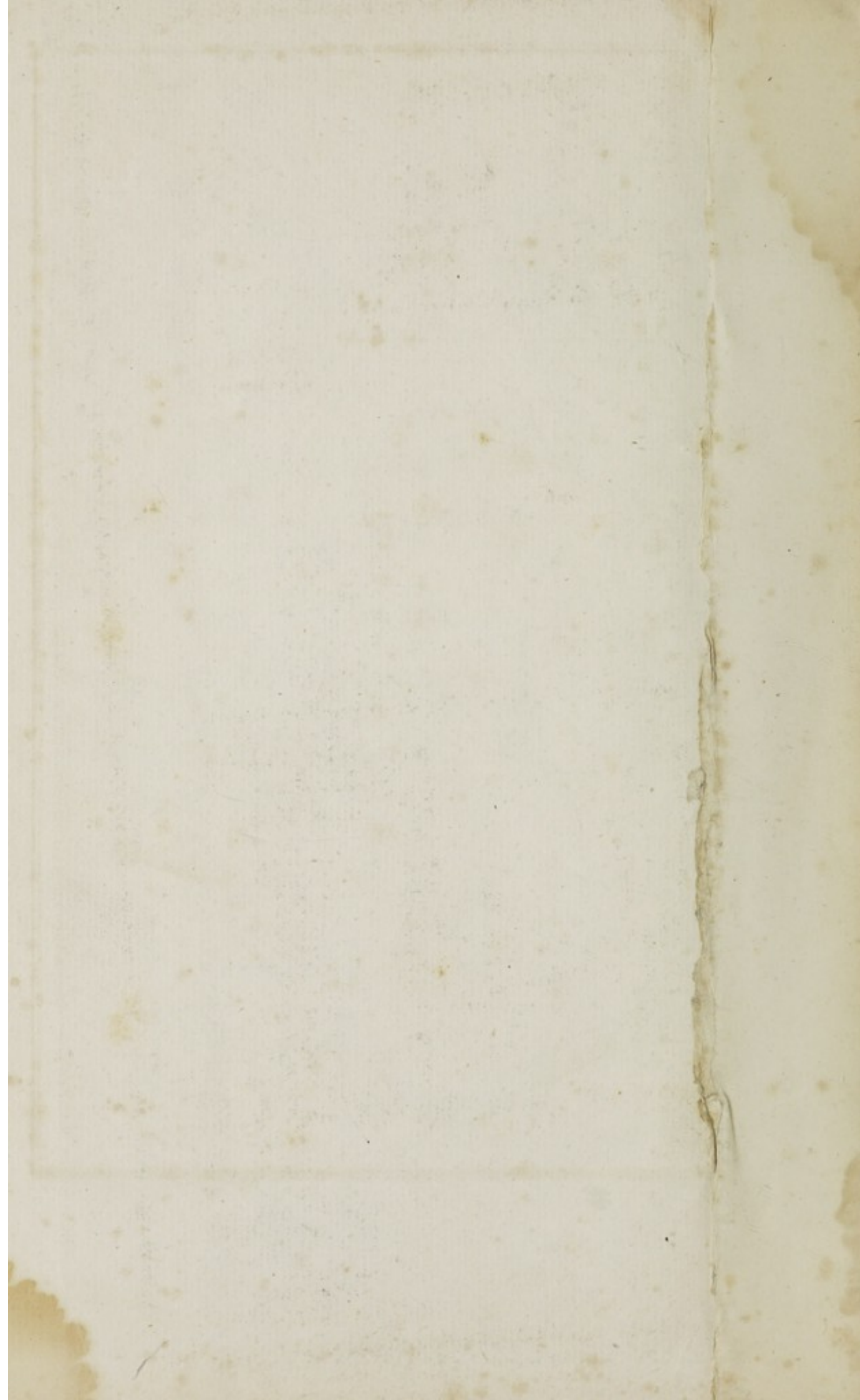


Fig. 1.

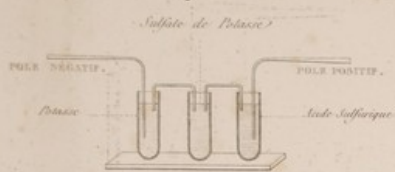


Fig. 5.



Fig. 6.



Fig. 7.

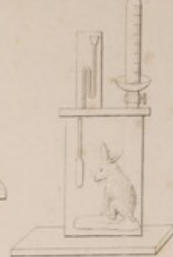


Fig. 2.

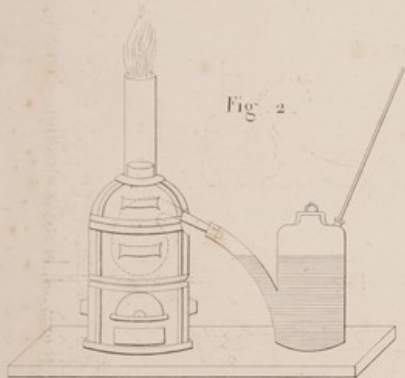


Fig. 8.

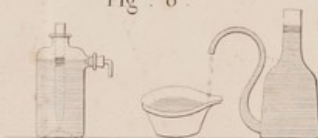


Fig. 4.

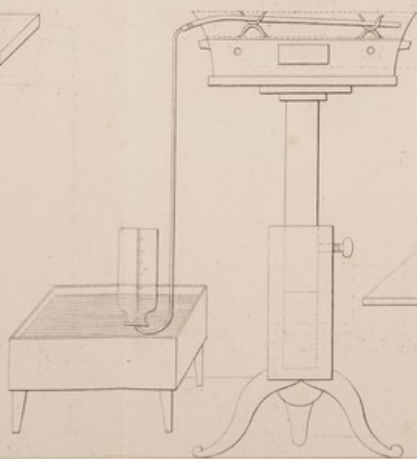


Fig. 9.

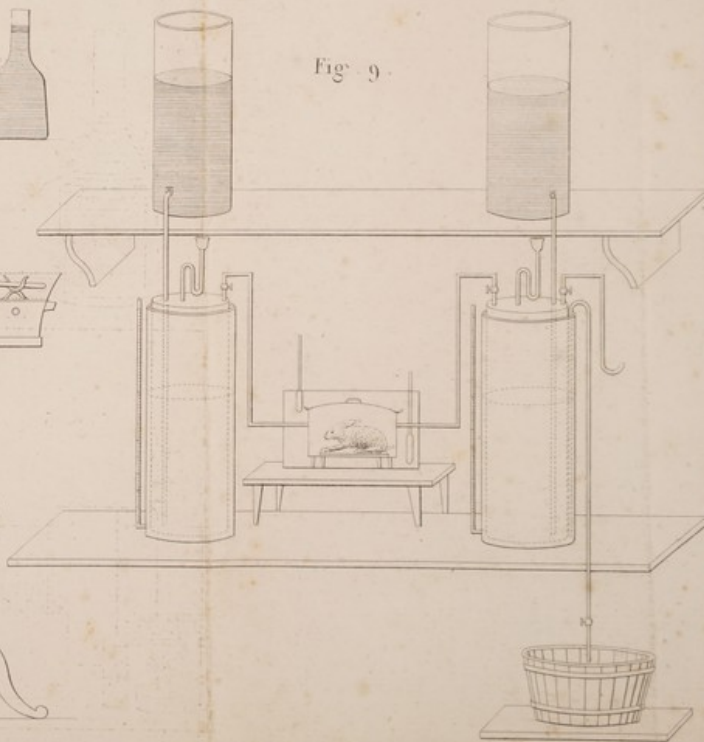
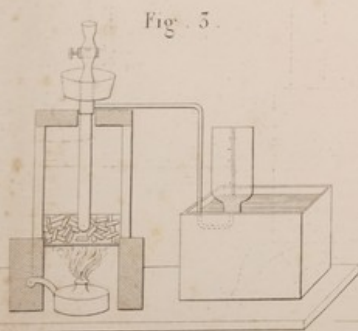


Fig. 3.







## FER.

Sels à base de Protoxide.

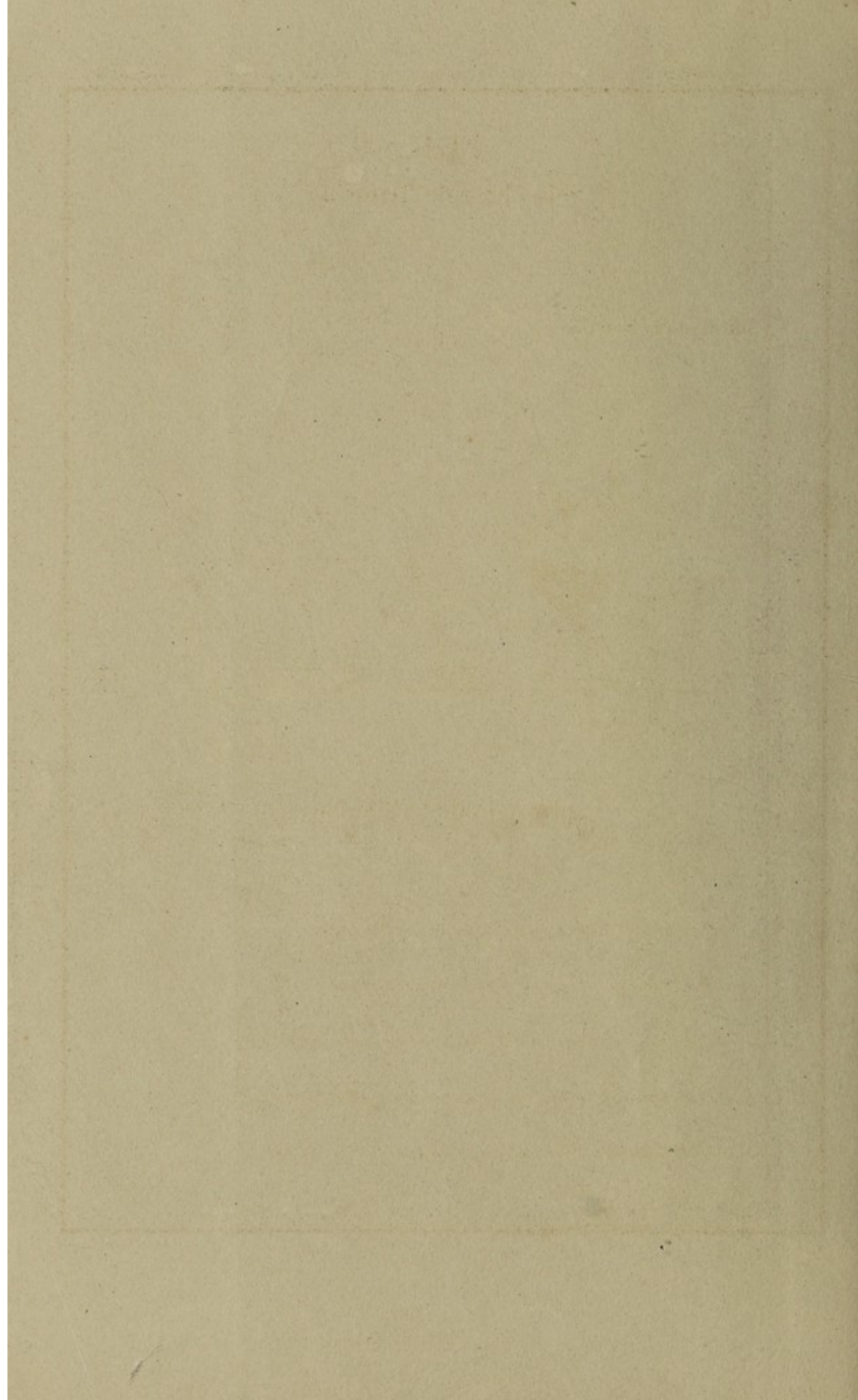
Couleur de la Solution. .... { 1<sup>o</sup>. Foible .  
2<sup>o</sup>. Concentrée .



## Explication de la Planche.

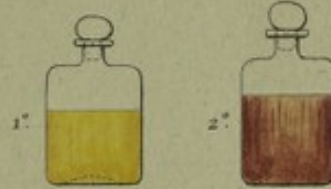
- N<sup>o</sup>. 1 *Sel de protoxide de fer et potasse (precipité formé instantanément.)*  
 2 *Sel de protoxide de fer et potasse (precipité exposé à l'air.)*  
 3 *Sel de protoxide de fer et potasse (precipité traité par le chlore.)*  
 4 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate de potasse.*  
 5 *Sel de protoxide de fer et ferro-cyanate (precipité 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.*





## FER.

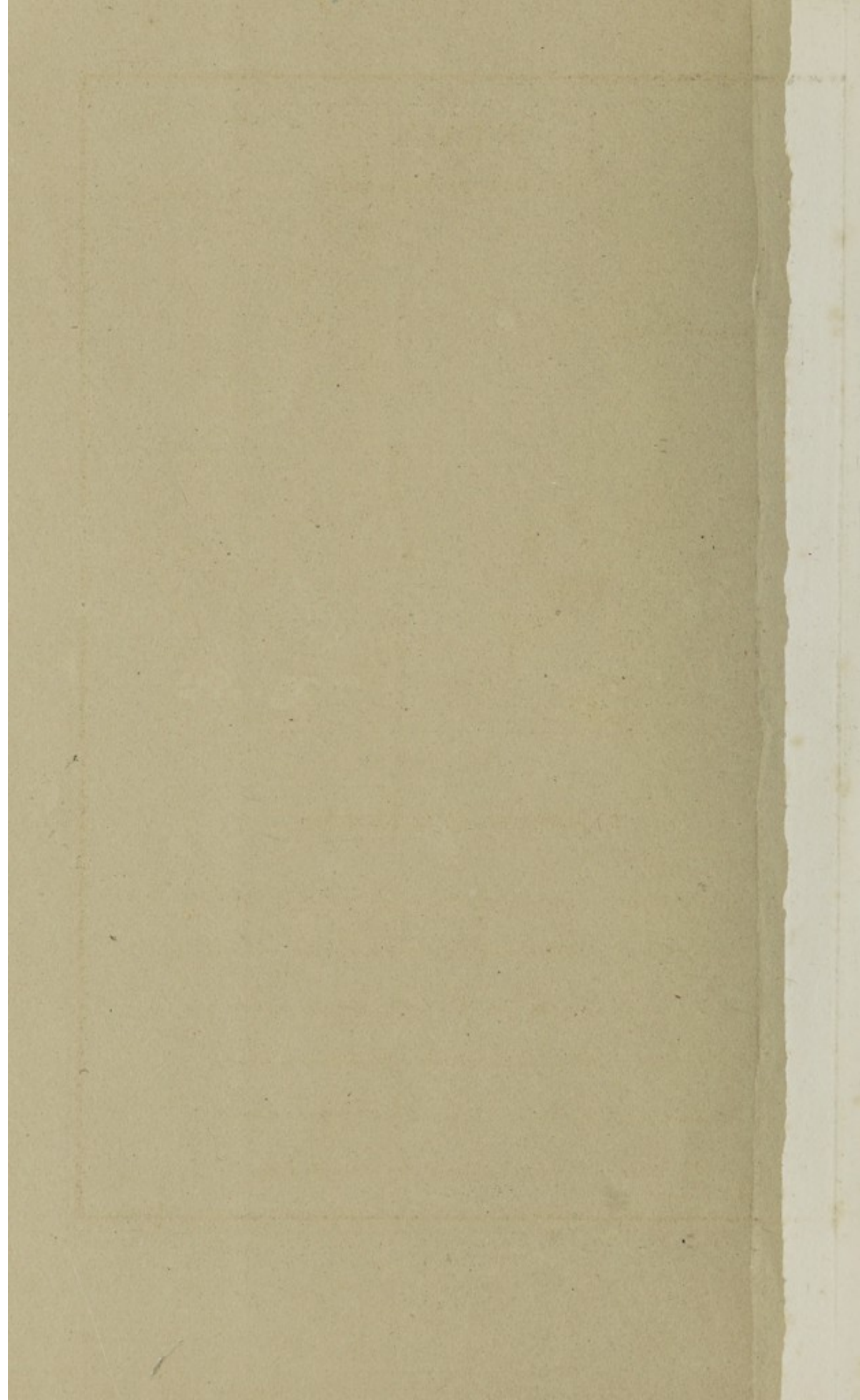
Sels à base de Tritoxide.

Couleur de la Solution...  $\left\{ \begin{array}{l} 1^{\circ} \text{ Foible} \\ 2^{\circ} \text{ Concentrée} \end{array} \right.$ 

## Explication de la Planche.

- N° 1 *Sel de tritoxide de fer et Potasse ou ammoniacque.*
- 2 *Sel de tritoxide de fer et ferro-cyanate de potasse.*
- 3 *Sel de tritoxide de fer et infusion de noix de Gallier.*
- 4 *Sel de tritoxide de fer et hydro-sulfate de potasse.*
- 5 *Sel de tritoxide de fer et sulfocyanate de potasse.*







## ETAIN.

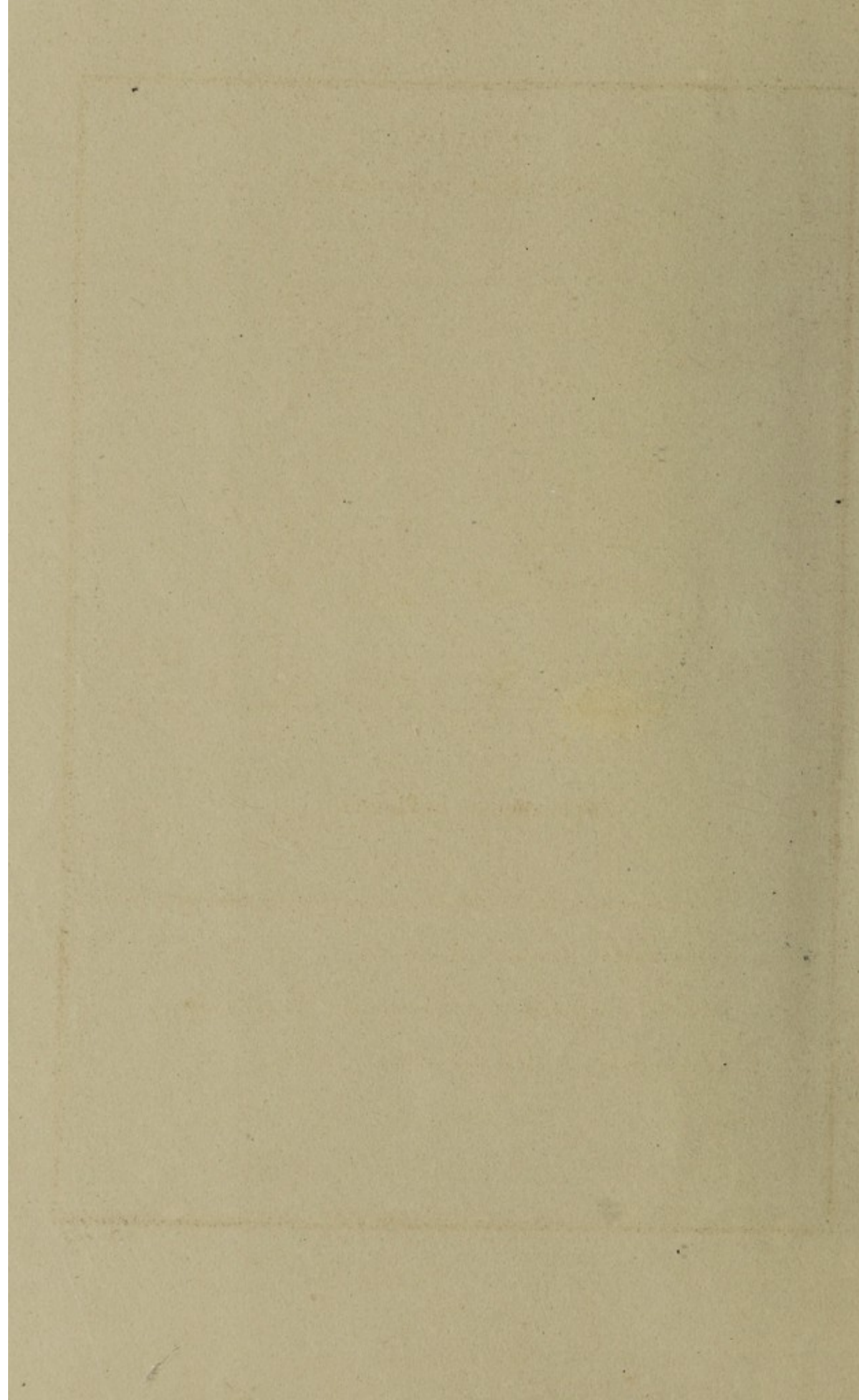
Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



## Explication de la Planche.

- N° 1 *Sel de protoxide d'étain et potasse caustique, précipité soluble dans un excès.*
- 2 *Sel de protoxide d'étain et ammoniacque, précipité insoluble dans un excès.*
- 3 *Sel de protoxide d'étain et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate.*
- 4 *Sel de protoxide d'étain et chlorure d'or. (solution étendue.)*
- 5 *Sel de protoxide d'étain et chlorure d'or (solution concentrée.)*
- 6 *Sel de protoxide d'étain décomposé par lame de Zinc.*





## ETAIN.

Sels à base de Deutoxide.

Solution incolore.



## Explication de la Planche.

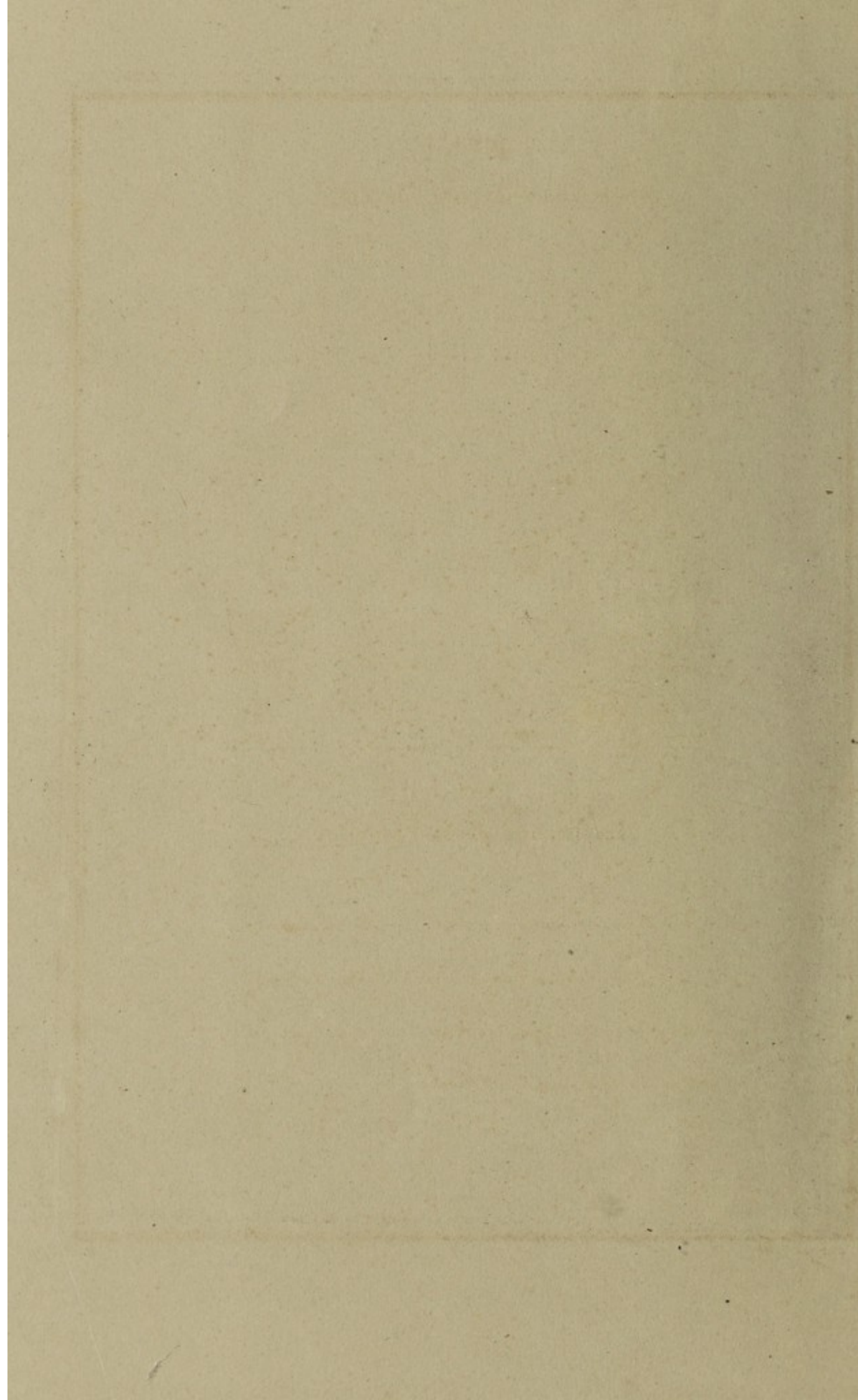
N<sup>o</sup> 1 *Sel de Deutoxide d'Etain et Potasse caustique précipité soluble dans un excès.*

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.

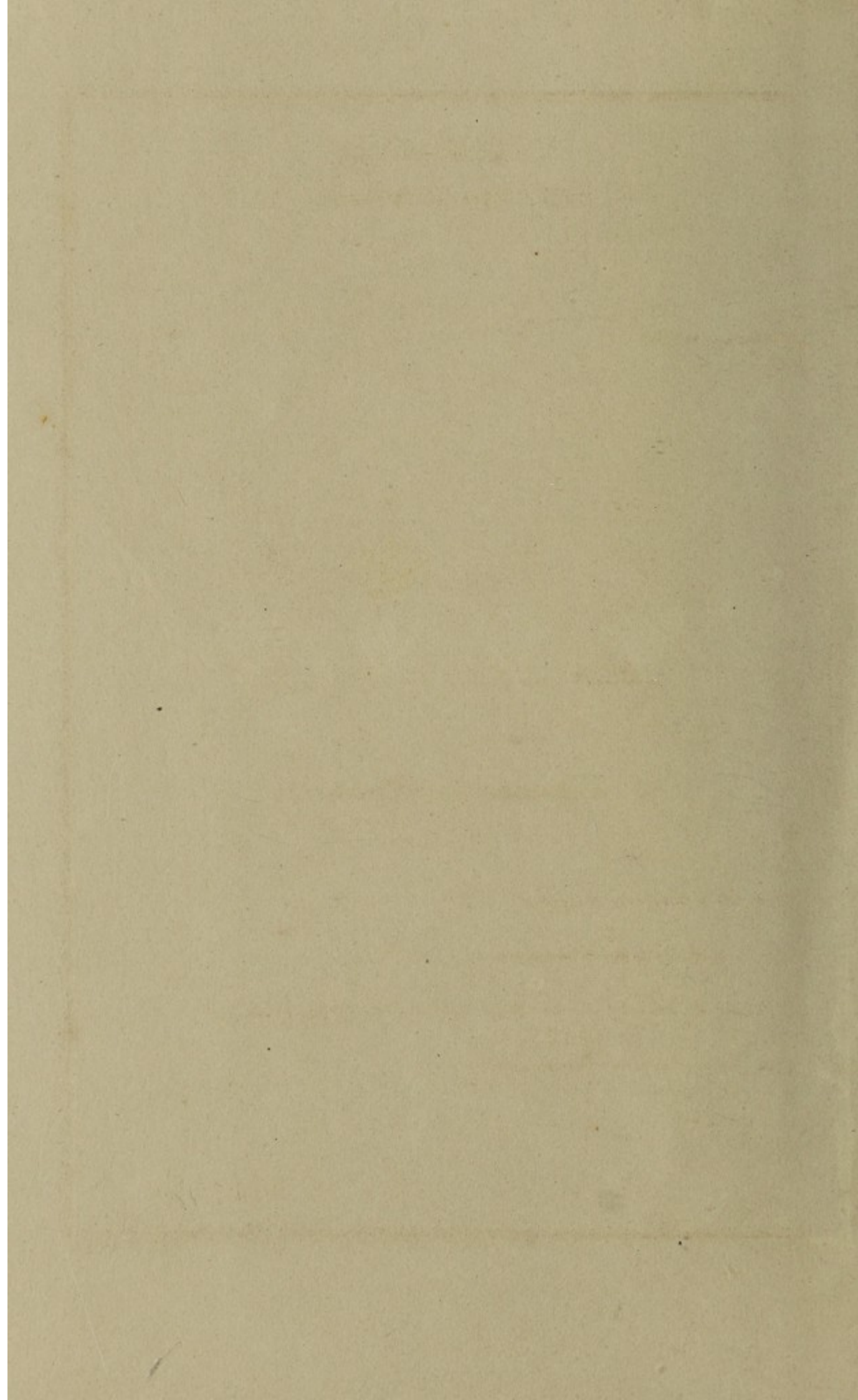
N<sup>o</sup> 1 *Sel de Zinc et Potasse caustique précipité soluble dans un excès.*

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.*







## ANTIMOINE.

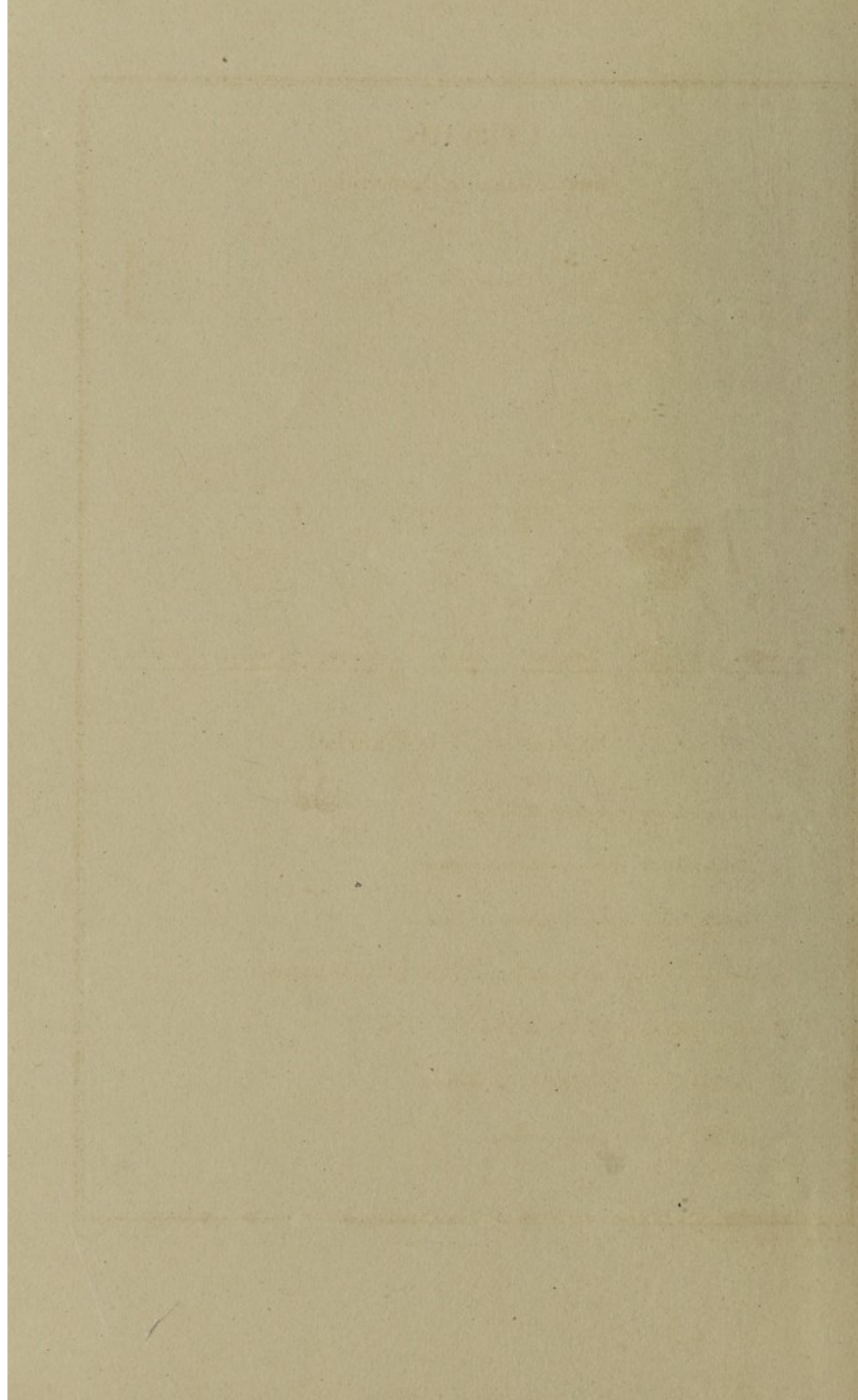
Sels à base de Protoxide.

Solution incolore.



## Explication de la Planche.

N<sup>o</sup> 1 *Sel d'Antimoine et Potasse.*2 *Sel d'Antimoine et ammoniacal.*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<sup>re</sup> Faible.  
2<sup>e</sup> Concentrée.



## Explication de la Planche.

N<sup>o</sup> 1 *Sel de Cuivre et Potasse caustique.*

2 *Sel de Cuivre et ammoniacque en excès.*

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

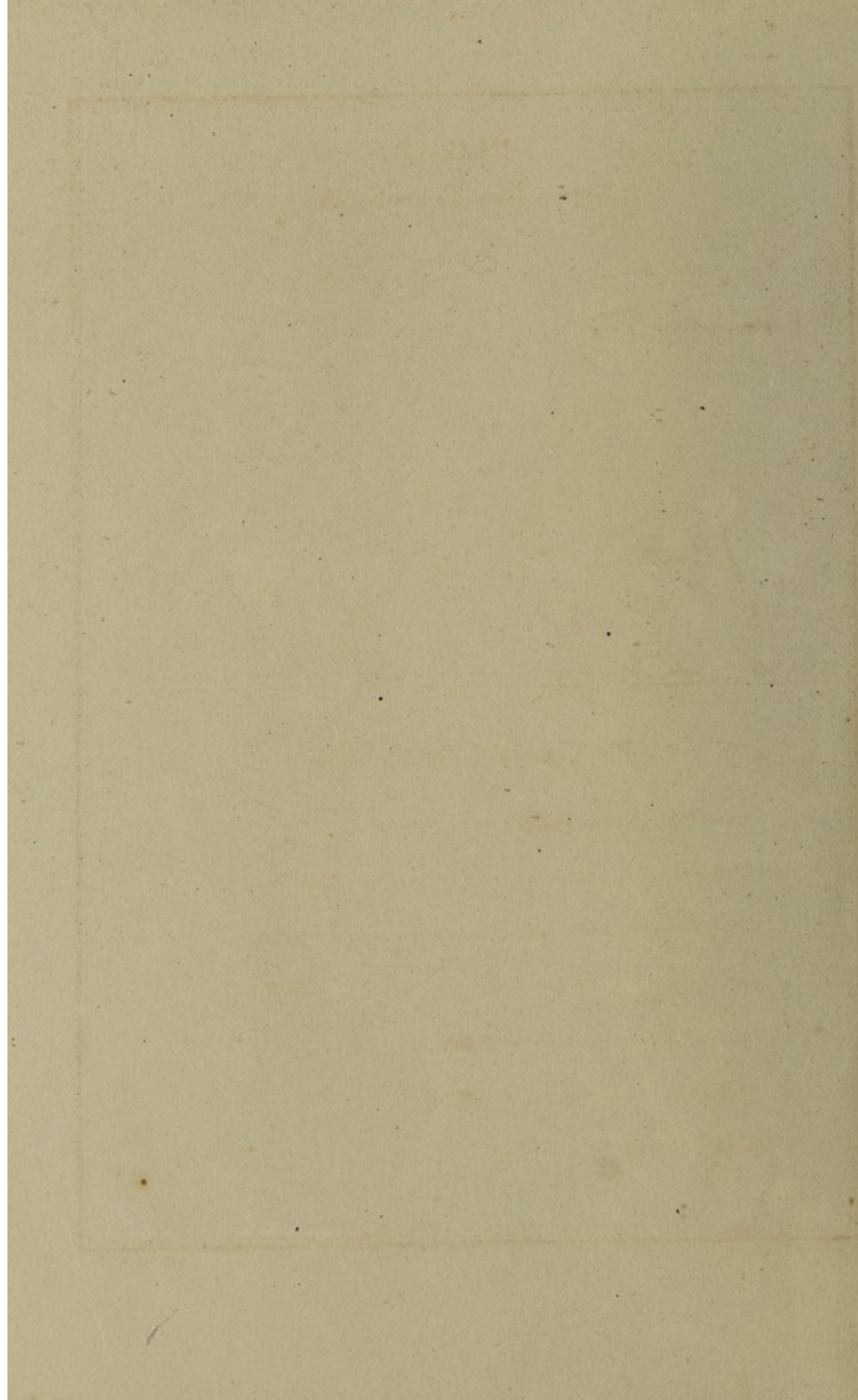
4 *Sel de Cuivre et acide hydro-sulfurique ou hydro-sulfate*

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.*

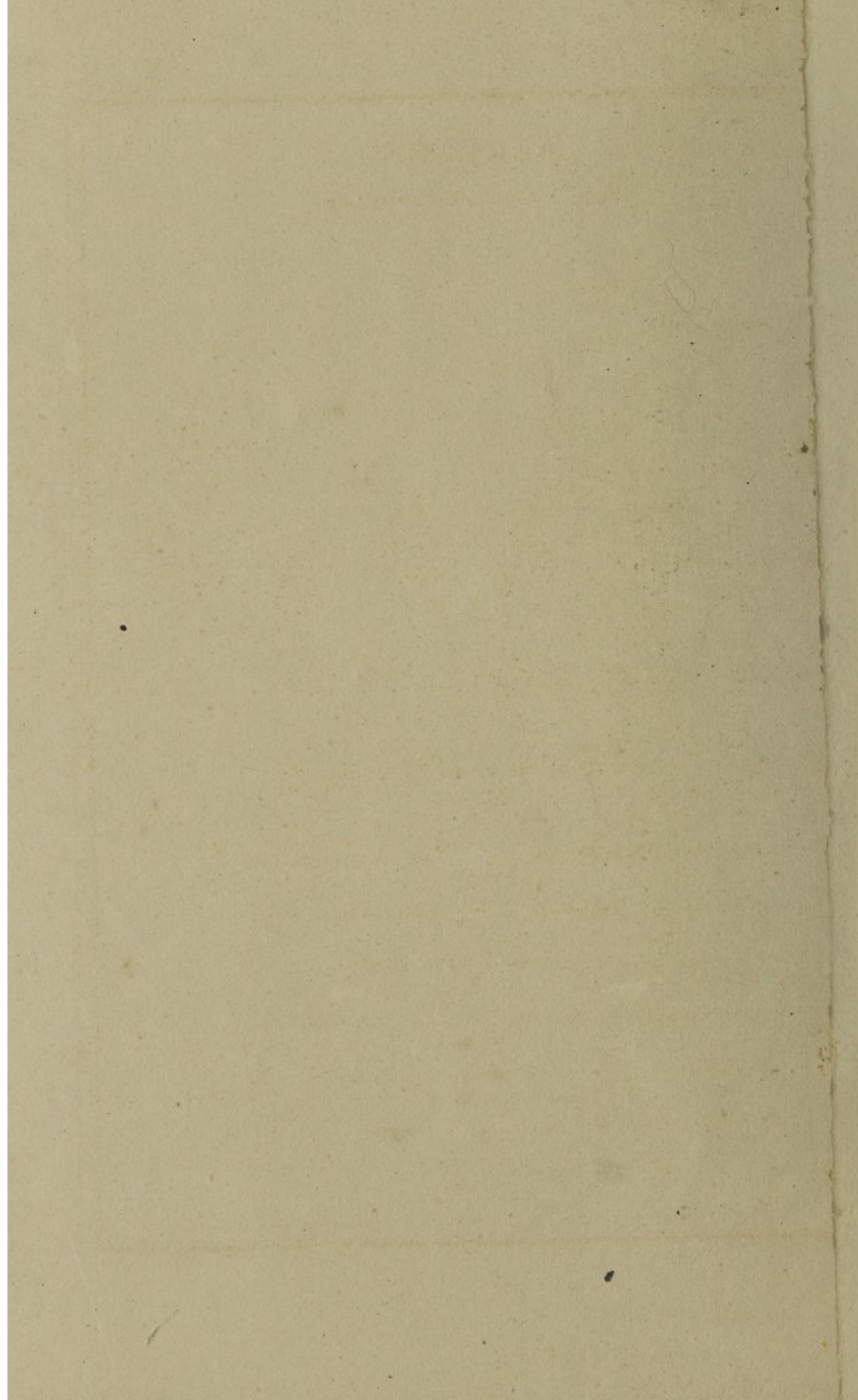
4 *Sel de Plomb et acide sulfurique ou Solution d'un sulfate.*

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.

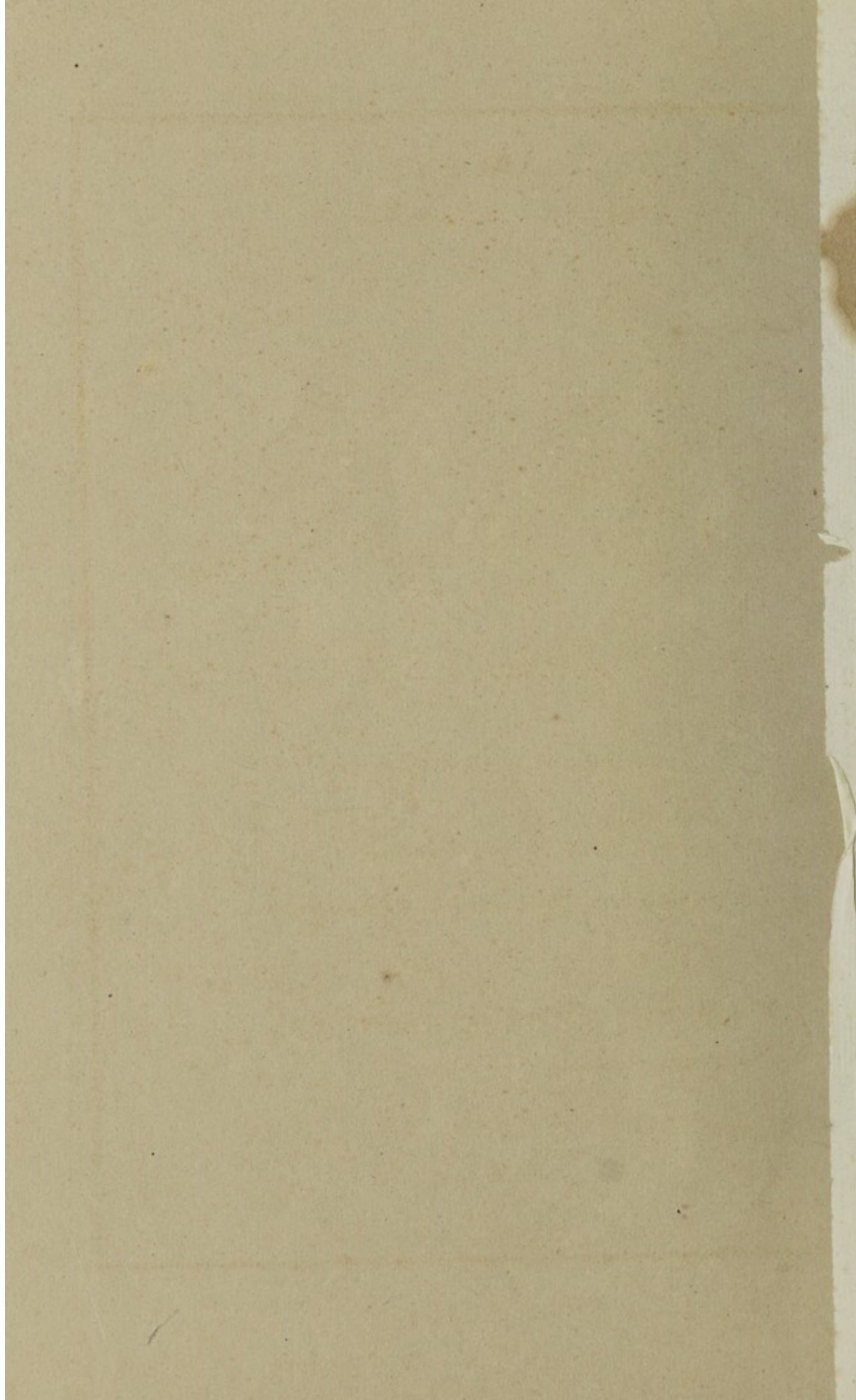
Solution incolore.



## Explication de la Planche.

N<sup>o</sup> 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 chromate de Potasse.*6 *Sel de Protoxide de Mercure et lame de Cuivre.*





# ARGENT.

## Sels à base d'Oxide d'Argent.

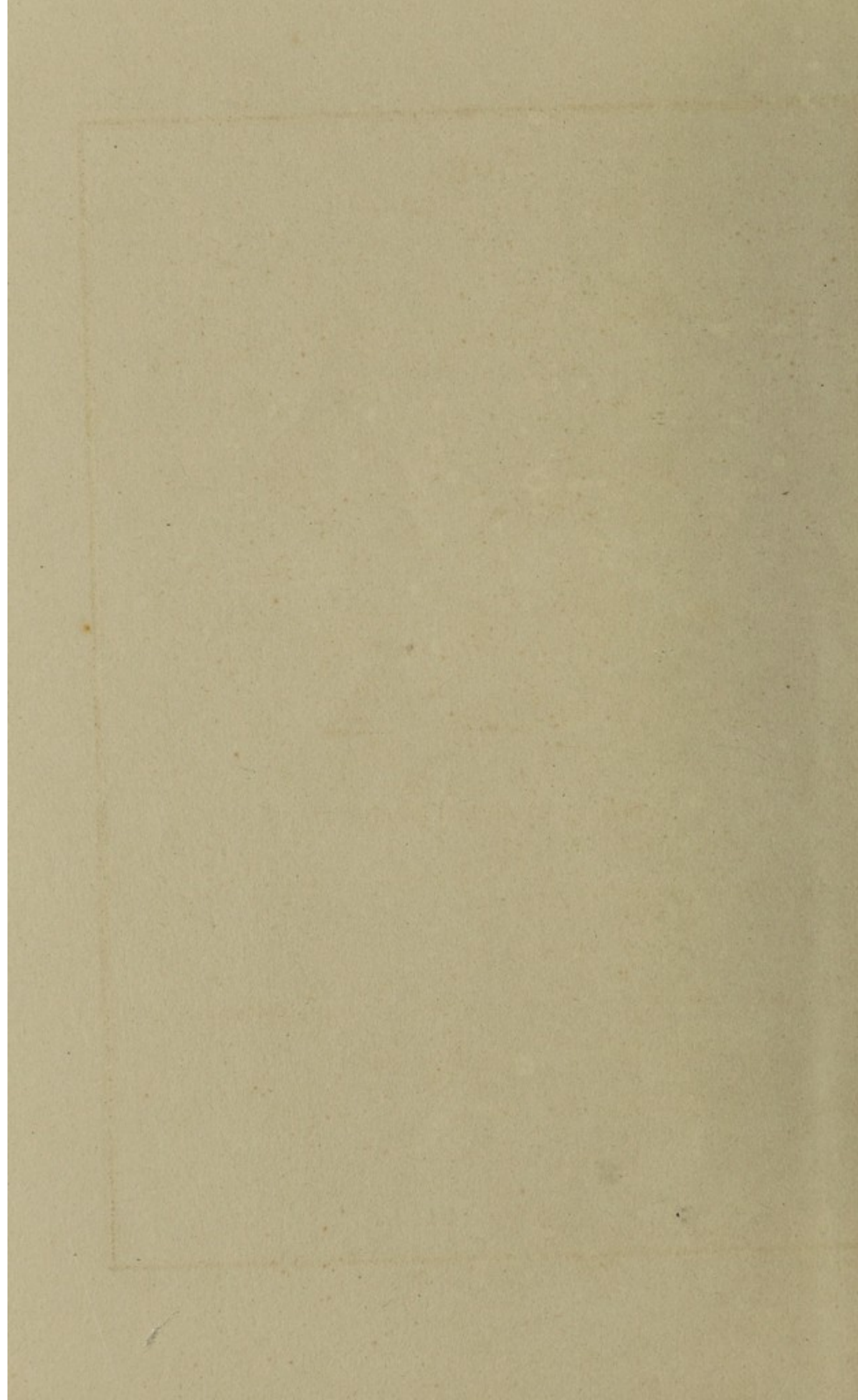
Solution incolore .



### Explication de la Planche.

- N° 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 chromate de Potasse .*





## OR.

Couleur de la Solution.

{ 1<sup>re</sup> Faible.  
 { 2<sup>e</sup> Concentrée.



## Explication de la Planche.

N<sup>o</sup> 1 Chlorure d'Or et eau de Barite.

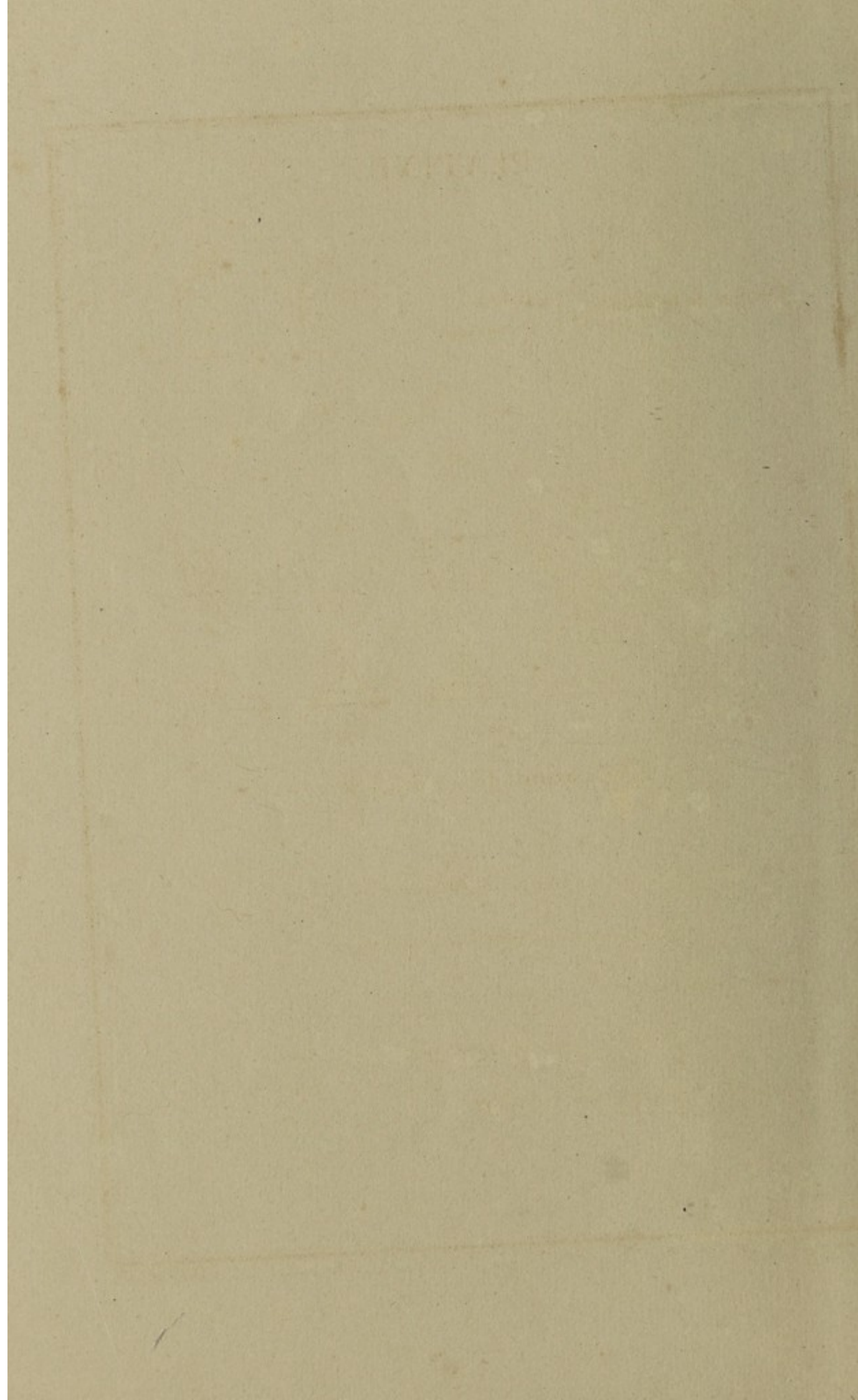
2 Chlorure d'Or et ammoniacque.

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.





## PLATINE.

Couleur de la Solution.

1<sup>e</sup> Faible.  
2<sup>e</sup> Concentrée.



## Explication de la Planche.

N<sup>o</sup> 1 Chlorure de Platine et Chlorure de Potassium ou Potasse.

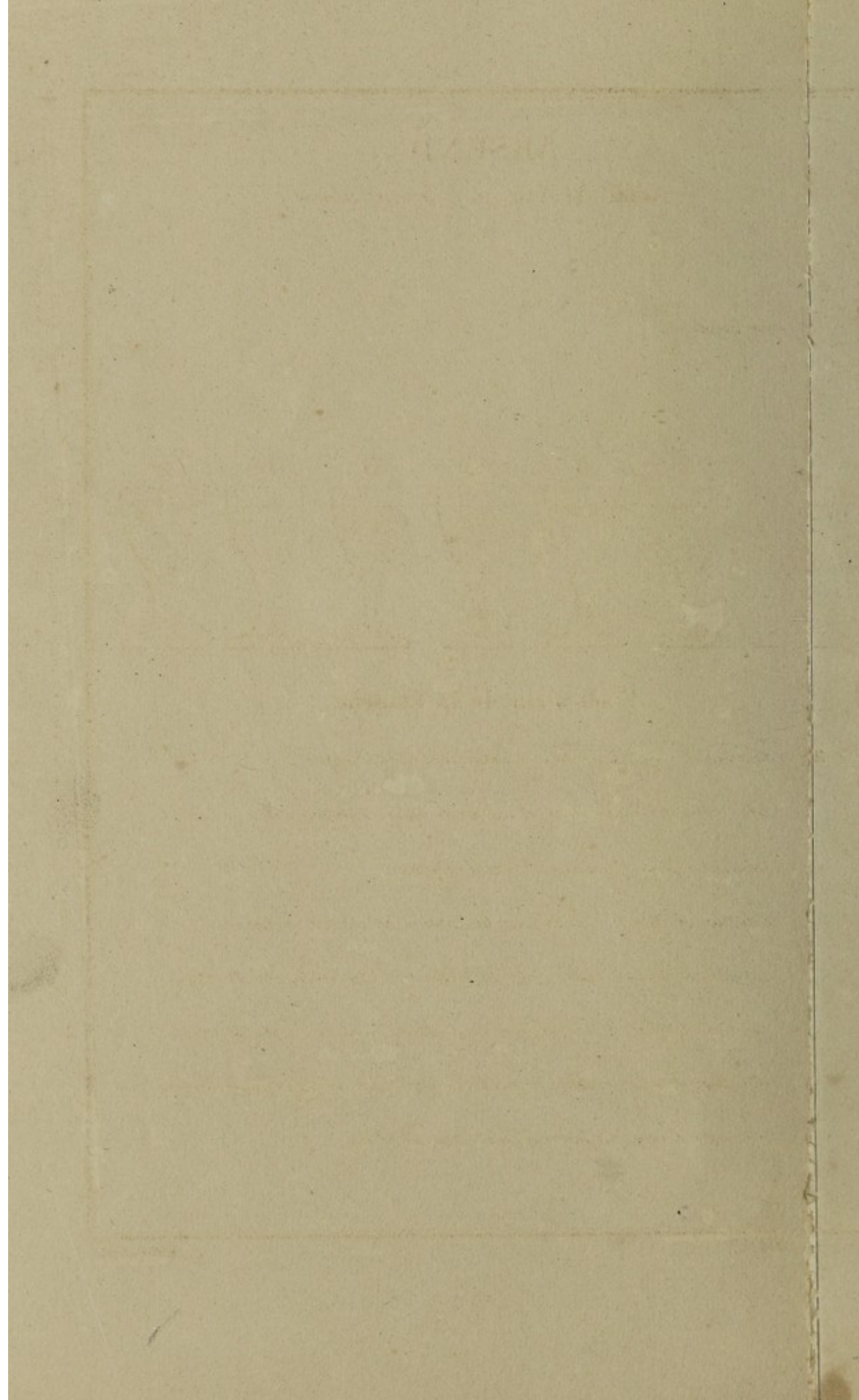
2 Chlorure de Platine et hydro-chlorate d'ammoniaque.

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*.)

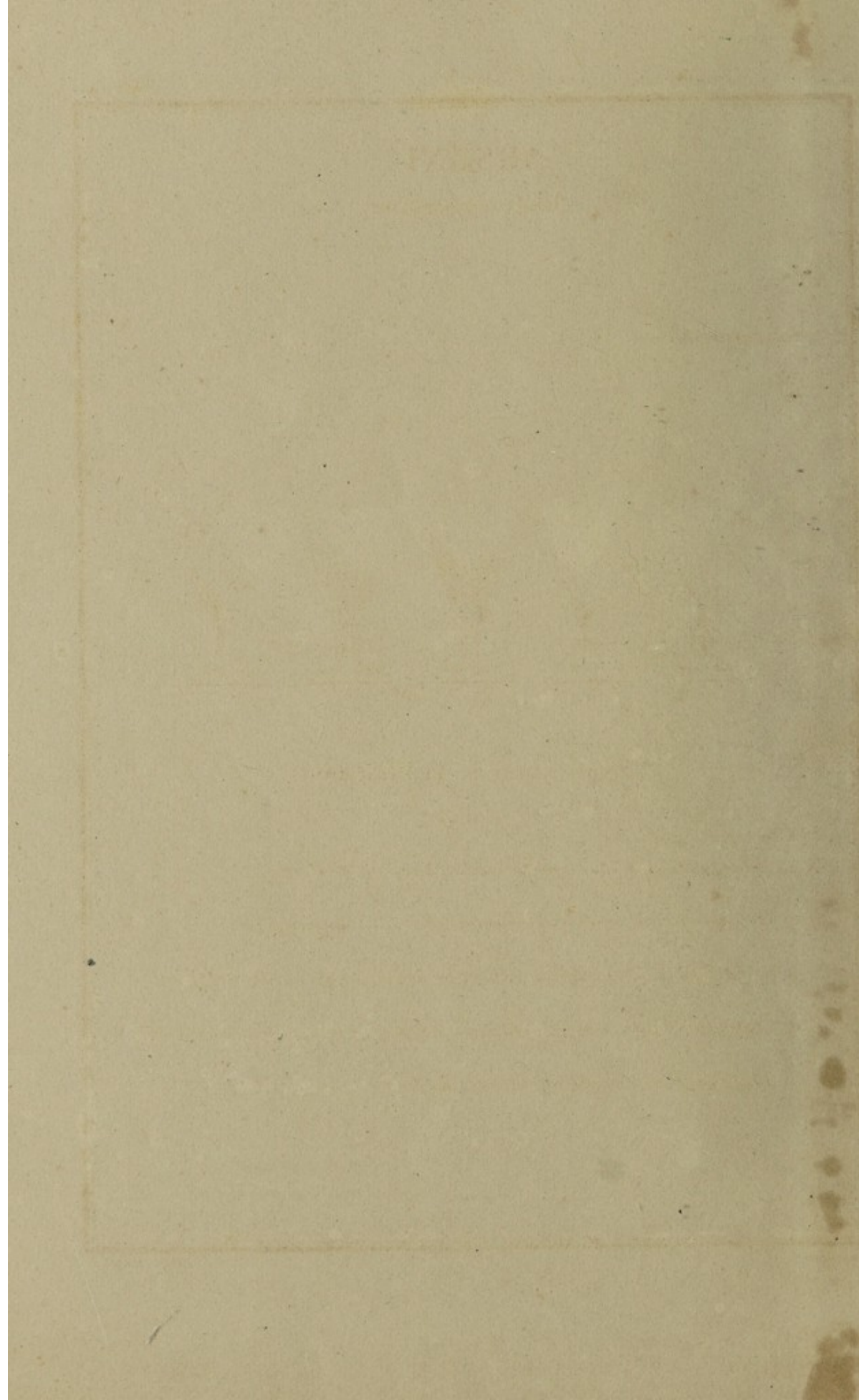
Solution incolore.



## 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.

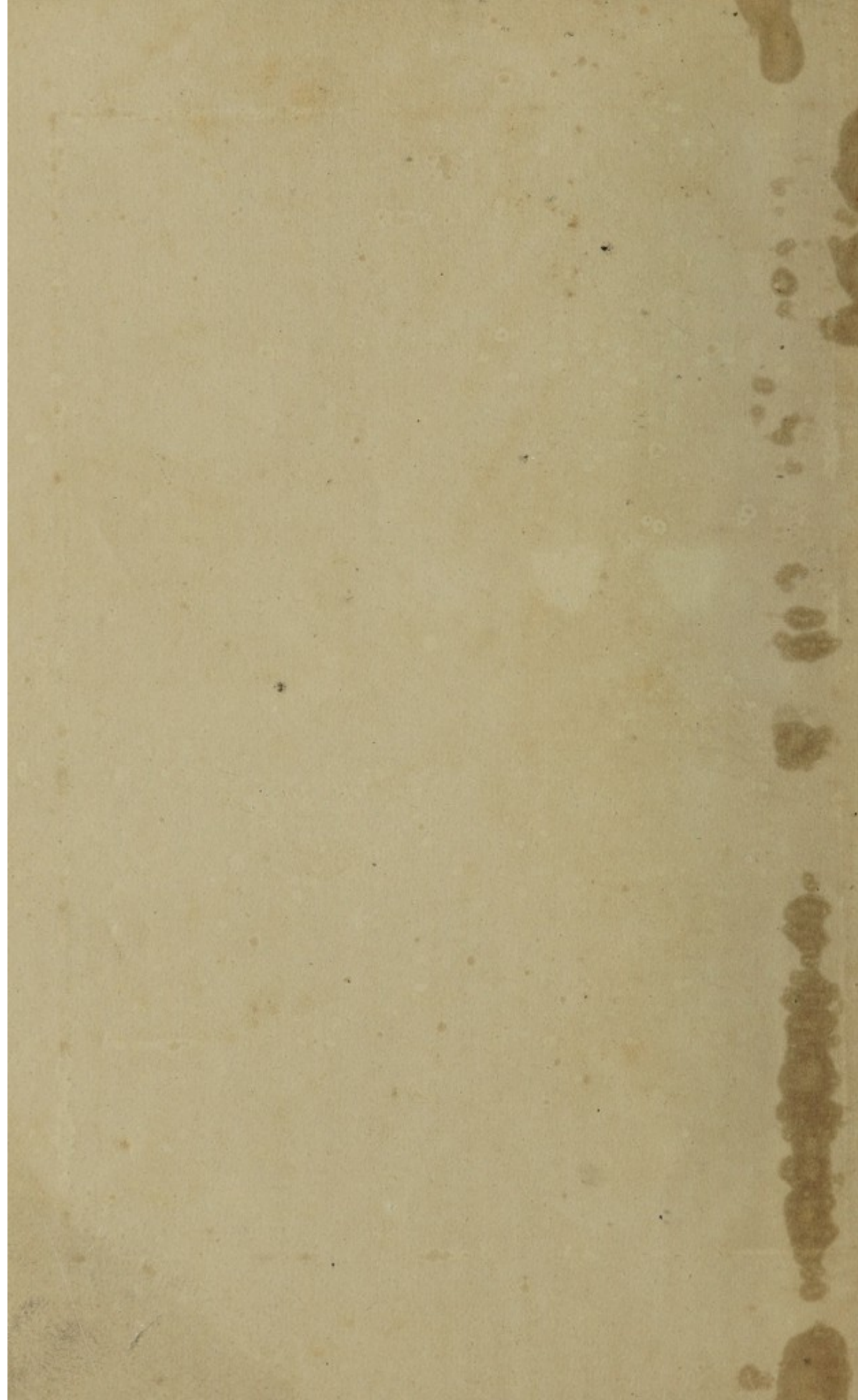
Solution incolore.



### Explication de la Planche.

- N<sup>o</sup>. 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 hydrosulfurique, effet non extemporané.*  
 5 *Solution d'acide arsénique et lame de Zinc.*







celles de tous les pauvres voisins de l'école vétérinaire, dont il était quelquefois le médecin, et toujours le protecteur, le consolateur et l'ami.

La bonté, la générosité du caractère de M. Hénou se déploierent surtout à l'époque funeste du siège de Lyon ; il brava l'échafaud pour lui dérober des victimes. Remplissant les fonctions d'inspecteur vétérinaire de l'armée républicaine, il usa de tous les moyens, de toute l'influence de sa position, et non sans exposer sa vie, pour soustraire à une mort certaine une multitude de proscrits, dont plusieurs lui sont restés inconnus.

Cet excellent homme termina son honorable carrière le 9 mai 1806, étant âgé de soixante-un ans. Sa dépouille mortelle a été, selon ses derniers vœux, déposée dans le jardin de l'école vétérinaire de Lyon, où les élèves lui ont élevé un pieux monument.

---

#### ANNONCES.

*Doctrina physiologica applicata à la Médecine Vétérinaire*, ou de la nature et du traitement de différentes maladies, et en particulier de la Goutte, de la Fourbure, de la Morve, du Farcin, de la Pousse, des Fièvres gastriques, des Pleuro-Pneumonies aiguës, etc., etc., éclairés par de nouvelles observations et par leur étude anatomico-pathologique ; par J. B. C. Rodet, professeur-adjoint à l'école royale vétérinaire d'Alfort, etc.

A Paris, chez M. Cordier, imprimeur-libraire, rue des Mathurins-Saint-Jacques, n° 10. Prix : 6 francs, et 7 francs cent. franc de port.

tant d'efforts était dans les livres depuis long-temps !

M. Hénou n'a attaché son nom qu'à un seul ouvrage, lequel a pour titre : *de l'Art d'empailler les oiseaux*. Il s'était adjoint, pour le rédiger, M. Mouton-Fontenille.

Ce livre, qui a eu plusieurs éditions, est divisé en quatre parties : dans la première, on développe les principes d'après lesquels on peut conserver aux individus de chaque famille d'oiseaux leurs formes et leurs attitudes naturelles ; dans la seconde partie, les deux naturalistes font connaître les procédés qu'ils mettent en usage pour préparer les oiseaux ; ils désignent dans la troisième les substances propres à conserver ces jolis animaux ; l'énumération raisonnée des oiseaux du département du Rhône termine cet ouvrage, qui manquait à l'ornithologie.

Avant M. Hénou, l'art d'empailler les oiseaux, actuellement nommé *taxidermie*, était exercé par des hommes plus ou moins adroits, mais peu versés dans la zoologie. Ce professeur unissait à de profondes connaissances en cette science une rare dextérité de la main.

Cette dernière qualité, jointe à beaucoup d'autres, l'eût élevé au premier rang des chirurgiens de Lyon, si son destin ne l'avait pas fixé dans la carrière vétérinaire. Toutes les qualités de l'habile opérateur, la nature les lui avait prodiguées, et il les avait perfectionnées par un long travail. Sa main était tout à la fois ferme et légère, rapide et prudente.

La pratique de la chirurgie vétérinaire n'est point sans danger pour la vie de ceux qui l'exercent ; il n'est pas facile de maîtriser les mouvemens furieux



