

CAVENTOU, JOSEPH BIEN AIMÉ

*Nouvelle nomenclature chimique
d'après la classification adoptée
par M.Thénard*

Paris 1816

**NOUVELLE
NOMENCLATURE
CHIMIQUE.**



NOUVELLE
NOMENCLATURE
CHIMIQUE,



D'APRÈS LA CLASSIFICATION ADOPTÉE PARM. THENARD;

Ouvrage spécialement destiné aux personnes qui commencent l'étude de la chimie, et à celles qui ne sont pas au courant des nouveaux noms.

PAR J. B. CAVENTOU,

Pharmacien des Hôpitaux et Hospices civils de Paris.



A PARIS,

Chez { CROCHARD, Libraire, Éditeur des *Annales de Chimie*
et de Physique, rue de l'École de Médecine, n° 3;
GABON, Libraire, place de l'École de Médecine, n° 2.

1816.

209277



DE L'IMPRIMERIE DE FEUGUERAY,
RUE PIERRE-SARRASIN.

AVANT-PROPOS.

IL seroit bien difficile, dans l'état actuel de nos connoissances, de faire un bon ouvrage sur la Nomenclature chimique, conséquemment je suis loin de croire que celui-ci soit aussi parfait qu'il auroit pu l'être; cependant, tel qu'il est, je ne l'aurois pas entrepris si je n'eusse été encouragé par des hommes en qui je dois avoir toute confiance, et qui ont bien voulu m'aider de leurs conseils. Ceux de M. Mouquet surtout m'ont été d'un grand secours, et c'est à sa bienveillance que je dois d'avoir aplani les difficultés inséparables qu'un jeune auteur sans nom éprouve à faire paroître son premier essai.

Je desire que cet aven que je me plais à faire publiquement suffise pour lui prouver ma reconnoissance et l'attachement bien sincère que je lui ai voué.

DISCOURS PRÉLIMINAIRE.

LA Chimie, plus que toute autre science, à sa technologie; l'universalité des substances qu'elle embrasse, la multiplicité des corps qu'elle analyse, lui font découvrir une quantité prodigieuse de nouveaux êtres à qui il faut donner de nouveaux noms : voilà ce qui a déterminé à avoir pour cette science une nomenclature spéciale.

Cette nomenclature, pour devenir la langue de tous les chimistes, doit expliquer clairement les idées que l'on veut transmettre, et les mots que l'on emploie doivent être tellement propres à nommer les corps qu'ils désignent, que l'on ne doit pouvoir leur reprocher ni néologisme ni ambiguïté.

Nous n'avons point ici à légitimer la nomenclature que nous offrons au public, secrétaires de l'usage, nous n'avons employé que des mots généralement reçus. Dans deux cas seulement, nous aurions désiré employer des noms nouveaux, mais toujours en observant religieusement les principes posés par nos grands maîtres, c'est-à-dire, en tirant les noms de la nature même des corps qui les produisent, et en en faisant en quelque sorte des dérivés de noms déjà connus et généralement adoptés.

La marche constante et rapide que suit la chimie, les découvertes qui se font chaque jour, l'espèce de révolution qui se prépare dans le système de nos connoissances, devoient interdire, peut-être, l'é-

A MON PÈRE;

**PHARMACIEN EN CHEF DES HÔPITAUX
CIVILS DE St.-OMER.**

**Comme gage d'amitié, de respect et de
reconnaissance pour ses tendres soins et
ses instructions dans mes premières études
pharmaceutiques.**

J. B. CAVENTOU.

les propriétés d'un corps, nous avons de suite présenté en un même chapitre toutes les combinaisons dont il est susceptible, de manière que d'un seul coup-d'œil on pût voir tous les produits de ce même corps : ainsi, à l'article *Chlore*, par exemple, on trouvera toutes ses combinaisons, soit comme corps simple, soit à l'état d'oxide, d'acide ou d'hydracide, et l'on n'aura pas besoin de recourir à quatre ou cinq endroits différens pour trouver les *chlorures*, les *oxi-chlorures*, les *hydro-chlorates* et les *sur* ou *sous-chlorates* et *hydro-chlorates*, inconvénient qu'il nous eût été impossible d'éviter en suivant l'ordre alphabétique. Cette marche nous a obligés, il est vrai, à quelques répétitions; mais elles étoient inévitables. Cependant, afin que celui qui auroit besoin de connoître seulement la synonymie d'un mot ancien ou nouveau n'eût pas besoin de consulter le chapitre des combinaisons, nous avons terminé cet ouvrage par une table alphabétique où tous les noms sont rangés d'après cet ordre, soit qu'ils appartiennent à la nomenclature nouvelle, soit qu'ils appartiennent aux anciennes, toujours avec les noms correspondans dans l'une ou dans l'autre; et pour qu'on puisse décider de suite si les noms sont anciens ou nouveaux, nous avons distingué ces derniers par le caractère italique.

Sans notre circonspection à ne présenter rien qui ne fût déjà admis par nos célèbres professeurs, nous aurions cru nécessaire d'apporter une légère modification à la manière employée par M. The-nard pour désigner les degrés d'oxidation des métaux dans les sels; car, ainsi que le recommandent les illustres auteurs de la nomenclature publiée en 1787, le mérite des noms est de bien exprimer la nature de la substance que l'on veut faire connoître : il n'est

donc pas indifférent, par exemple, de faire précéder les mots *proto* ou *deuto* des noms des sels, pour désigner les degrés d'oxidation des métaux ou des bases unies aux acides; on sentira aisément qu'il y a une grande différence entre *deuto-sulfate de potassium* et *sulfate de deutoxide de potassium*: dans le premier cas on pourroit reconnoître un sel existant avec une double quantité d'acide, sans avoir aucune donnée du degré d'oxidation du métal; tandis que, dans le second, nous y voyons un sel neutre formé par la combinaison de l'acide sulfurique avec le deutoxide de potassium: il en est de même des *proto-sulfates*, et en général de tous les sels dénommés d'après le même principe. Mais cette nomenclature ne seroit peut-être pas non plus sans inconvéniens, et, comme l'a observé M. Thenard, elle est longue et presque impraticable pour la dénomination des sels ternaires; c'est ce qui nous a engagés à y renoncer: une fois convenu, d'ailleurs, de faire toujours rapporter les mots *proto* ou *deuto* à la quantité d'oxigène de la base et non à l'acide, toute erreur devient impossible (1). Ainsi, il reste constant

(1) Nous observerons cependant qu'il est des cas, en chimie, où, pour être intelligible, on est obligé d'en revenir à la méthode que nous aurions désiré voir adopter: fort heureusement ils sont rares, du moins d'après l'état actuel de nos connoissances, car s'il en étoit autrement on se verroit forcé, pour la clarté et l'exactitude, de sacrifier à ces dernières les petits avantages qu'on attribue au mode de nomenclature que nous avons suivi dans le courant de cet ouvrage.

Nous ne connoissons guère, jusqu'à présent, que le sel d'oseille qui puisse être offert comme un exemple bien sensible; mais il suffira, je pense, pour faire apercevoir jusqu'à quel point nos justes craintes peuvent être fondées. Ce sel, autrement appelé *sur-deutoxalate de potassium*, est susceptible de se combiner encore avec une plus forte dose

mission d'une nomenclature qui peut devenir incomplète et insuffisante dans peu de temps; cette considération, toute puissante qu'elle soit, ne nous a cependant pas arrêtés. Plusieurs raisons au contraire nous ont déterminés à entreprendre ce travail : d'abord, nous avons pensé qu'il étoit bon qu'à diverses époques l'état des sciences fût marqué d'une manière exacte. Il n'est pas indifférent peut-être que, dans des temps plus reculés, on sache que, dans nos écoles, nos laboratoires, on se sert aujourd'hui de telle expression pour désigner une nouvelle combinaison. Une autre raison plus déterminante encore a été le besoin qu'éprouvent les personnes qui commencent l'étude de la chimie, d'avoir, dans un cadre extrêmement rétréci, tous les noms qu'elles trouvent dans les auteurs et qu'elles entendent répéter dans les amphithéâtres, noms que souvent elles ne peuvent comprendre faute de connoître leurs significations.

Une autre classe de personnes encore éprouve souvent des difficultés pour entendre le langage de la nouvelle chimie; ce sont celles qui, ayant étudié l'ancienne, sans avoir pu suivre les progrès que les chimistes modernes ont fait faire à la science, n'en comprennent point l'idiome. Un maître en pharmacie, d'ailleurs instruit, est souvent fort embarrassé pour dire à son élève comment l'émétique doit être appelé d'après nos connoissances actuelles. C'est pour les uns et les autres que nous avons publié cet essai, nécessité d'ailleurs par les découvertes des nouveaux corps simples, tels que le chlore, l'iode, le bore, le fluore, beaucoup de métaux et un assez grand nombre d'acides végétaux. La disparition des muriates sur-oxygénés de la classe des sels, la propriété acidifiante

de l'hydrogène d'où naissent les *hydracides* (1), celle de l'azote même presque démontrée par M. Gay-Lussac dans le cyanogène, et quelques autres découvertes, comme on le verra dans le courant de cet ouvrage, prouvent assez quelle révolution le langage chimique a dû éprouver, et combien il est important, pour ceux qui n'ont pu suivre les progrès de la science ou qui ne la connoissent pas encore, d'avoir le catalogue des mots dont elle se sert.

Nous n'avons point la prétention d'avoir rien inventé; nous n'ambitionnons que le mérite de présenter en un seul volume les noms actuellement employés. Il falloit, dans un livre que nous regardons comme élémentaire et fait pour être consulté à chaque instant, observer un ordre clair et méthodique. Dans ces sortes d'ouvrages, l'ordre alphabétique est le plus commode; mais si nous l'avions suivi simplement, nous n'aurions présenté qu'une aride nomenclature, une série de mots qui n'auraient pu servir à l'instruction : nous avons donc préféré l'ordre établi d'après nos connoissances actuelles, c'est-à-dire, de passer du simple au composé, pour nous occuper ensuite des combinaisons binaires et ternaires. Nous avons en cela suivi la marche tracée par M. Thenard : en décrivant très-sommairement la nature et

(1) M. Thenard ne croit pas à la propriété acidifiante de l'hydrogène; ce célèbre professeur fonde son opinion sur la tendance qu'a ce corps à se porter au pôle négatif lorsqu'on soumet ses combinaisons binaires à l'action de la pile, propriété absolument opposée à celle de l'oxygène, qui se rend toujours au pôle positif, d'où il conclut que, dans les hydracides, l'hydrogène, loin d'être acidifiant, seroit au contraire acidifié par les corps avec lesquels il est combiné; cependant l'opinion contraire étant plus généralement adoptée, nous avons dû le considérer sous ce point de vue.

cipes qui ont déterminé l'adoption des autres dénominations devraient également prévaloir pour toutes les substances dont nous connoissons mieux les principes constituans.

Si nous n'avions pris à tâche de ne point innover, nous aurions proposé de nommer l'acide nitrique *acide azotique*, et *acide azoteux* l'acide nitreux; cette dénomination seroit en tout point conséquente aux principes, et en bonne nomenclature, il en résulteroit qu'au lieu de nitrates, nous appellerions *azotates* les combinaisons de l'acide nitrique avec les différentes bases, et *azotites* celles de l'acide nitreux avec ces mêmes bases; ces noms ne choqueroient point l'oreille, ils donneroient une idée juste des corps composans, et seroient la conséquence des principes posés par nos plus grands maîtres.

Il n'en est pas de même pour les substances connues, mais encore innominées; il faut bien les désigner, ainsi que leurs diverses combinaisons: tel est l'acide que M. Braconnot de Nancy a découvert dans la putréfaction de plusieurs substances végétales. Ce laborieux chimiste, en bon citoyen, avoit proposé d'honorer sa ville du nom de sa découverte, et il avoit nommé son acide *acide nancéique*; mais son existence n'ayant pas encore été parfaitement confirmée par les chimistes, sa dénomination, d'ailleurs vicieuse, n'a point été acceptée; en l'adoptant ce seroit retomber dans l'inconvénient des nomenclatures insignifiantes, de donner les noms des villes ou des hommes aux substances, au lieu de noms qui désignent ou leurs caractères ou leurs propriétés physiques. Nous avons donc cherché un mot qui exprimât bien la nature de l'acide de M. Braconnot, ou au moins son origine. Nous avons pour cela consulté plusieurs personnes qui veulent

bien nous éclairer de leurs conseils. M. Pelletier, qui soutient avec tant d'éclat, un nom que son respectable père a rendu si célèbre sous tant de rapports, et qui veut bien nous honorer d'une bienveillance particulière, nous a proposé de le nommer *acide zumique* ou *zymique* (1) du mot grec ζύμη, *zumé*, ferment. Ainsi, au lieu d'acide nancéique, nous dirons *acide zumique*, et *zumiates* au lieu de nancéates.

M. Thenard n'ayant pas encore fixé d'une manière absolue le rang que doit tenir le cyanogène dans la nomenclature, en ce que lors de l'émission de sa Chimie, le résultat des belles expériences de M. Gay-Lussac sur l'acide prussique n'avoit pas encore été publié, nous avons cru devoir classer ce nouveau corps (le cyanogène) à la suite des corps simples : comme ce radical binaire se comporte assez souvent comme ces derniers, et surtout par sa combinaison avec l'hydrogène, qui le constitue *acide hydro-cyanique*, il nous a paru naturel de lui assigner cette place ; il en est de même de l'ammoniaque, parce qu'étant rangée jadis parmi les alcalis et ne pouvant plus y être aujourd'hui, tant par sa nature que par ses propriétés, sa classification dans une nomenclature devenoit assez embarrassante.

(1) On dira sans doute que ces dénominations pourroient également convenir pour les acides carbonique et acétique, qui sont aussi des produits de la fermentation ; mais cette objection, qui peut paroître approcher de la vérité, n'est pourtant pas exacte ; car, indépendamment de ce que ces acides sont fournis, le premier par la fermentation du principe mucoso-sucré, le second par celle des liqueurs vineuses, ils se produisent encore dans beaucoup d'autres circonstances ; tandis que l'acide de M. Braconnot ne se forme spécialement que dans certaines matières végétales livrées à l'acescence, telles que les betteraves, les haricots, etc.

que quand on dit *proto* ou *deuto-sulfate*, *proto* ou *deuto-hydro-chlorate*, etc., etc., ces mots sont pour désigner le degré d'oxidation des bases et non la quantité des corps composans.

On sait que la dénomination d'acide nitrique ne fut conservée par les chimistes français que par respect pour l'usage, quoiqu'ils en connussent bien la défectuosité ; ils avoient même observé que les dénominations des acides muriatique, fluorique, boracique et prussique ainsi que leurs combinaisons avec les bases, seroient susceptibles de varier si on venoit un jour à connoître la nature de leurs radicaux, qui étoient probablement unis à l'oxigène d'après leur hypothèse. Il en est de même des alcalis et des terres qui ont été rangés alors dans la classe des corps simples ou indécomposés, quoique

d'acide, que M. Wollaston a évaluée par 4. Mais c'est quand il s'agit de les exprimer en même temps que le degré d'oxidation du potassium, que la nomenclature de M. Thenard pourroit présenter peut-être quelques difficultés: c'est ce qui a pu seul motiver notre proposition. En effet, *sur-deutoxalate de potassium* désigne bien, d'après M. Thenard, la combinaison de l'acide oxalique en excès avec le deutoxide de potassium, puisqu'on est convenu de faire toujours rapporter les mots *proto*, *deuto*, *tritio*, etc., qui précèdent les acides, au degré d'oxidation des métaux; mais, d'après le même principe, la dénomination de *tétroxalate de deutoxide de potassium* devient réellement embarrassante à deviner, et on est même en droit d'en tirer cette conclusion, qu'il y a ou erreur, ou contradiction avec ce dont on étoit préalablement convenu; d'après quoi l'on ne peut pas plus faire rapporter *tétro* à la quantité d'acide, que *deuto* au degré d'oxidation du métal. Ceci ne devient plus un problème aussi difficile à résoudre pour ceux qui savent que le potassium n'est pas susceptible d'un 4^e degré d'oxidation. Mais en supposant que cet oxide existe, et qu'il soit susceptible de se combiner avec le même acide oxalique et dans les mêmes proportions, nous demanderons,

pendant on fût assez persuadé qu'ils ne l'étoient pas. L'idée que ces corps pouvoient n'être que des oxides métalliques avoit été conçue par *Lavoisier*, et ce profond génie l'avoit fait pressentir, en disant que la grande indifférence des alcalis et des terres pour l'oxigène pourroit bien être un indice qu'ils en étoient déjà saturés. Lorsque ces célèbres chimistes opéroient de si grandes innovations, tout paroissoit extraordinaire; on n'étoit pas encore, pour ainsi dire, accoutumé aux progrès rapides de la science; il se faisoit une grande révolution qui renversoit toutes les idées reçues; les savans devoient en quelque sorte observer des ménagemens pour ne pas fronder tout-à-coup des habitudes auxquelles plusieurs personnes étoient très-attachées. Aujourd'hui ces considérations n'existent plus, et les prin-

en partant toujours du même principe, comment on exprimera tout-à-la fois et les quatre doses d'acide et le 4^e degré d'oxidation de potassium?... Nous croyons cela bien difficile, surtout si le même sel pouvoit exister avec la quantité d'acide oxalique nécessaire à celle qui forme le sel d'oseille.

Sans cependant trop faire prévaloir le changement que nous nous étions proposé de soumettre, nous croyons pouvoir faire disparaître par notre méthode les difficultés qui se présentent ci-dessus; car, si nous disions *sur-oxalate de deutoxide de potassium*, il nous devient très-facile de dire *tritoxalate de deutoxide de potassium*, *tetroxalate de deutoxide de potassium*, sans craindre d'être inintelligibles; supposant même un 5^e et un 4^e degré d'oxidation au métal, les dénominations seroient toujours très-précises et très-claires.

On devineroit aisément de quel nature seroient des composés appelés *sur-oxalate de deuto*, *trito* ou *tétroxide de potassium*, ou *deuto*, *trito*, *tétroxalate de deuto*, *trito*, ou *tétroxide de potassium*, etc.: cette observation deviendroit applicable à tous les autres sels qui seroient susceptibles de passer par les mêmes périodes, et il seroit toujours aisé, d'après ce principe, d'exprimer leur composition.

EXPLICATION DU TABLEAU.

La difficulté de pouvoir opérer une concordance parfaite entre le titre général *combinaisons* et les six grandes colonnes qui lui correspondent, nous a engagés à donner cet éclaircissement, qui pourra être de quelque utilité, plus particulièrement pour les commençans.

Ce tableau n'étant qu'une répétition des dispositions générales de l'ouvrage, nous avons d'abord mis en tête les trois grandes divisions qui le constituent. On a ensuite placé chacune de ces divisions, d'après leur ordre numérique, à la partie latérale gauche des six colonnes; et à l'aide de trois accolades, elles renferment tous les corps qui les forment. Viennent ensuite les subdivisions qui, sous le nom de *sections*, comprennent en particulier des corps qui, quoique de la même classe, offrent cependant des caractères différens.

Ces différentes sections tiennent immédiatement à la 1^{re} colonne, qui renferme tous les corps simples: parmi ceux-ci sont rangés les radicaux binaires et ternaires, qui, combinés à l'oxygène, forment les acides organiques, autrement appelés *acides végétaux et animaux*. Nous avons en cela suivi l'exemple de Fourcroy, dans le tableau qu'il dressa en 1787, lors de la grande révolution en chimie, et dans lequel il se servit, pour être plus méthodique, du mot générique *radical*, auquel il ajouta les différens noms des acides végétaux et animaux.

La 2^e colonne contient toutes les combinaisons diverses que forment les corps avec l'oxygène: on y voit leurs oxides et leurs acides, s'ils sont susceptibles d'en former avec ce corps comburant, leurs noms et leur nombre.

Dans la 3^e colonne on a décrit les résultats de l'union des oxides et des acides oxigénés avec les différentes bases: sans les dénommer tous, on a donné du moins le nom général qu'ils portent en chimie.

L'hydrogène étant maintenant considéré comme susceptible d'acidifier certains corps simples et composés, il a fallu, de même qu'à l'égard de l'oxygène, consacrer une colonne à ce genre de combinaisons; on y a également compris celles qui ne sont point acides, ainsi que celles qui sont solides et gazeuses: elles composent la 4^e colonne.

La 5^e colonne n'est absolument qu'une déduction de la précédente, c'est-à-dire, qu'on y a rangé celles de ces combi-

xvj] EXPLICATION DU TABLEAU.

naisons hydrogénées qui, unies aux bases salifiables, peuvent former des sels.

Enfin arrive la 6^e colonne, dans laquelle on aperçoit les combinaisons des corps combustibles simples entr'eux.

Après avoir indiqué le but de chacune de ces colonnes et leur usage spécial, nous allons en peu de mots dire quelles sont celles auxquelles on doit faire rapporter le mot *combinaisons*, qui semble, par sa position, leur appartenir à toutes.

On dira donc : *combinaisons des corps simples de la 1^{re} colonne avec l'oxygène de la 2^e colonne*, qui les renferment toutes.

Puis : *combinaisons des corps oxygénés avec les bases* : elles sont indiquées dans la 3^e colonne.

Pour éviter ensuite la répétition de la 1^{re} colonne des corps simples, on y rétrogradera, et l'on dira : *combinaisons des corps simples avec l'hydrogène*, qui forment la 4^e colonne; et celles des corps *hydracidifiés avec les bases*, qui constituent la 5^e.

Enfin, par le titre de la 6^e colonne, on voit aisément qu'elle se rapporte directement au mot *combinaisons*.

Après avoir exposé les raisons qui nous ont fait entreprendre cet ouvrage et les motifs qui nous feroient préférer telles ou telles dénominations, il nous reste à faire connoître sommairement l'ordre que nous avons suivi dans l'arrangement des matières.

L'ouvrage est partagé en trois grandes divisions :

La première comprend, 1^o les corps simples non métalliques : elle se subdivise en deux sections : 1^o les corps incombustibles, 2^o les corps combustibles ; le tout renferme douze paragraphes, y compris le cyanogène et l'ammouiaque, qui, comme nous venons de le dire, sont rangés à la suite des corps simples.

La deuxième division renferme tous les métaux ou corps combustibles métalliques ; elle se subdivise en six sections :

1^o. Six métaux dont les oxides sont à peine réductibles ;

2^o. Cinq métaux qui absorbent l'oxigène à une température quelqu'élevée qu'elle soit, et qui décomposent l'eau au degré de température où nous vivons ;

3^o. Quatre métaux qui, comme ceux de la précédente section, se combinent avec l'oxigène à une chaleur rouge, et qui ne décomposent l'eau qu'à cette température élevée ;

4^o. Treize métaux qui ne décomposent pas l'eau, n'importe à quelle température ; mais qui se combinent facilement avec l'oxigène ;

5^o. Quatre métaux qui n'ont aucune action sur l'eau, qui s'oxident à un degré de chaleur marqué, et dont les oxides se réduisent à une température élevée ;

6^o. Les métaux sur lesquels l'air et l'eau n'ont aucune action, à quelque température que ce soit,

et dont les oxides se réduisent à une chaleur peu élevée : on en compte six.

Ainsi la deuxième division comprend 38 paragraphes qui font le nombre juste des métaux, sans y comprendre cependant le *tantalium*, qu'on traite séparément, mais qui est confondu aujourd'hui avec le columbium.

La troisième division contient tous les radicaux binaires et ternaires oxigénés, c'est-à-dire, les acides organiques ou végétaux et animaux, ainsi que leurs combinaisons avec les bases.

A ces trois grandes divisions est joint un appendice qui renferme les différens produits végétaux et animaux, et dont les noms ont éprouvé des changemens.

Pour faciliter l'étude de cette classification, nous avons dressé à cet effet un tableau que nous avons placé au commencement de cet ouvrage, et qui représente d'un seul coup-d'œil la classification, les noms et le nombre des corps, ainsi que les combinaisons qu'ils contractent avec les deux principes comburans, et à ce dernier état avec les bases.

Enfin, ainsi que nous l'avons déjà dit plus haut, nous terminons l'ouvrage par une table synonymique où les noms nouveaux et anciens sont rangés indistinctement suivant l'ordre alphabétique.

TABLEAU GÉNÉRAL

Des Corps simples et de leurs Combinaisons, comprenant trois grandes Divisions,
d'après le plan de cet Ouvrage.

I^e DIVISION. Corps simples non métalliques.
II^e DIVISION. Corps simples métalliques.
III^e DIVISION. Radicaux binaires et ternaires analysés, combinés avec des bases.

COMBINAISONS

DES CORPS SIMPLES	AVEC L'OXYGÈNE.	DES CORPS OXIGÉNÉS avec les bases.	AVEC L'HYDROGÈNE.	DES CORPS HYDROGÉNÉS avec les bases.	DES CORPS SIMPLES non métalliques.
I^e DIVISION.					
1^{re} SECTION.					
Oxygène.....	Oxide d'hydrogène.....	Hydrogène peroxuré.....		Hydrogène.....	Hydrogène.....
Hydrogène.....	Hydrogène.....	Hydrogène carboné.....		Hydrogène carboné.....	Hydrogène carboné.....
Carbone.....	Acide carbonique.....	Hydrogène carboné.....		Hydrogène carboné.....	Hydrogène carboné.....
Azote.....	Acide azotique.....	Hydrogène azotique.....		Hydrogène azotique.....	Hydrogène azotique.....
Sulfure.....	Acide sulfureux.....	Hydrogène sulfureux.....		Hydrogène sulfureux.....	Hydrogène sulfureux.....
Chlore.....	Acide chlorhydrique.....	Hydrogène chlorhydrique.....		Hydrogène chlorhydrique.....	Hydrogène chlorhydrique.....
Iode.....	Acide iodhydrique.....	Hydrogène iodhydrique.....		Hydrogène iodhydrique.....	Hydrogène iodhydrique.....
Phosphore.....	Acide phosphorique.....	Hydrogène phosphorique.....		Hydrogène phosphorique.....	Hydrogène phosphorique.....
Argent.....	Acide argentique.....	Hydrogène argentique.....		Hydrogène argentique.....	Hydrogène argentique.....
Or.....	Acide aurique.....	Hydrogène aurique.....		Hydrogène aurique.....	Hydrogène aurique.....
Platine.....	Acide platinique.....	Hydrogène platinique.....		Hydrogène platinique.....	Hydrogène platinique.....
Styrium.....	Acide styrienne.....	Hydrogène styrienne.....		Hydrogène styrienne.....	Hydrogène styrienne.....
Yttrium.....	Acide yttrienne.....	Hydrogène yttrienne.....		Hydrogène yttrienne.....	Hydrogène yttrienne.....
Uranium.....	Acide uranique.....	Hydrogène uranique.....		Hydrogène uranique.....	Hydrogène uranique.....
Thallium.....	Acide thallique.....	Hydrogène thallique.....		Hydrogène thallique.....	Hydrogène thallique.....
Calcium.....	Acide calcique.....	Hydrogène calcique.....		Hydrogène calcique.....	Hydrogène calcique.....
Strontium.....	Acide strontique.....	Hydrogène strontique.....		Hydrogène strontique.....	Hydrogène strontique.....
Baryum.....	Acide barytique.....	Hydrogène barytique.....		Hydrogène barytique.....	Hydrogène barytique.....
Soufre.....	Acide sulfureux.....	Hydrogène sulfureux.....		Hydrogène sulfureux.....	Hydrogène sulfureux.....
2 ^e SECTION.					
Magnésium.....	Acide magnésique.....	Hydrogène magnésique.....		Hydrogène magnésique.....	Hydrogène magnésique.....
Zinc.....	Acide zincique.....	Hydrogène zincique.....		Hydrogène zincique.....	Hydrogène zincique.....
3 ^e SECTION.					
Aluminium.....	Acide aluminique.....	Hydrogène aluminique.....		Hydrogène aluminique.....	Hydrogène aluminique.....
4 ^e SECTION.					
5 ^e SECTION.					
6 ^e SECTION.					
II^e DIVISION.					
1^{re} SECTION.					
2 ^e SECTION.					
3 ^e SECTION.					
4 ^e SECTION.					
5 ^e SECTION.					
6 ^e SECTION.					
III^e DIVISION.					
1 ^{re} SECTION.					
2 ^e SECTION.					
3 ^e SECTION.					
4 ^e SECTION.					
5 ^e SECTION.					
6 ^e SECTION.					

Tous ces radicaux sont combinés avec les bases et les acides.

NOUVELLE

NOMENCLATURE CHIMIQUE.

CORPS SIMPLES.

PARMI les corps de la nature, il en est un certain nombre qui, jusqu'à présent, ont résisté à tous les moyens chimiques de décomposition : ces corps doivent donc être regardés dans ce moment comme *simples*, quoiqu'il soit très-probable que, par la suite, on trouvera que plusieurs d'entre eux sont formés par la réunion de substances peut-être encore inconnues. L'expérience, chaque jour, nous confirme cette vérité ; et les travaux des célèbres Vauquelin, Klaproth, Berthollet, Thénard, Gay-Lussac, etc., nous en fournissent des preuves nombreuses. Les terres et les alkalis, par exemple, étoient naguère considérés comme des corps simples ; M. Davy a démontré qu'ils étoient dus à la combinaison de l'oxygène avec des substances métalliques.

Nous ne rapporterons pas les expériences qui ont été faites pour parvenir à ces découvertes ; cela n'entre point dans le plan de cet ouvrage : nous devons nous borner à donner seulement les noms des corps simples connus jusqu'à ce jour, et de leurs différentes combinaisons.

Noms des Corps simples,

D'après leur ordre d'affinité pour l'oxygène, et la classification adoptée et suivie par M. Thénard.

1^{re} DIVISION.

Oxygène.	Soufre.
Hydrogène.	Chlore.
Bore.	Iode.
Carbone.	Azote.
Phosphore.	Fluore.

2^e DIVISION.

Silicium.	Tantalum.
Zirconium.	Antimoine.
Aluminium.	Urane.
Yttrium.	Cérium.
Glucinium.	Cobalt.
Magnésium.	Titane.
Calcium.	Bismuth.
Strontium.	Cuivre.
Barium.	Tellure.
Sodium.	Nickel.
Potassium.	Plomb.
Manganèse.	Mercure.
Zinc.	Osmium.
Fer.	Argent.
Etain.	Palladium.
Arsenic.	Rhodium.
Molybdène.	Platine.
Chrome.	Or.
Tungstène.	Iridium.
Columbium.	

PREMIÈRE DIVISION.

SECTION PREMIÈRE.

§ 1^{er}. OXYGÈNE.

PARMI les corps simples le plus universellement répandus, le mieux connu, celui qui joue le plus grand rôle en chimie, est sans contredit l'oxygène; il est à la fois la base et l'agent que la nature emploie pour composer ou modifier les différents corps, et sous ce double rapport, il doit être mis le premier à la tête de tous les corps simples; nous commencerons donc par énumérer ses diverses combinaisons.

On ne peut l'obtenir qu'à l'état de gaz, tant est grande son affinité pour le calorique; il est invisible, inodore, susceptible d'une très-grande expansion, d'une pesanteur spécifique de 0,00135, celle de l'eau étant 1,00000; il est un des principes constituans de l'air atmosphérique que nous respirons, ainsi que des substances végétales et animales; il est indispensable à la respiration et à la combustion; il peut généralement se combiner avec les corps simples; il forme alors des composés nommés *oxides* ou *acides* selon les propriétés dont ils jouissent. Les oxides sont nommés *protoxides* quand ils sont au premier degré d'oxidation, et *deutoxides* quand ils le sont au second.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Oxigène	{	Empyrée. Principe sorbile. — acidifiant. — respirable. Air déphlogistiqué. — vital. Oxigène.
Oxides	{	Chaux métalliques. Fleurs métalliques. Thermoxides.
Protoxides	{	Oxides au minimum. Oxidules (<i>Klaproth</i>).
Deutoxides	{	Oxides au maximum. Oxides (<i>Klaproth</i>).
Acides.		

Protoxides,

Ou premier degré d'oxigénéation des corps.

Protoxide d'hydrogène.	Eau.
— de carbone	{ Oxidulé de carbone. Gaz oxide de carbone.
— de phosphore.	Oxide blanc de phosphore.
— de soufre.	— rougeâtre de soufre.
— de chlore, ou acide chloreux	{ Euchlorine (<i>M. Davy</i>). Acide muriatique sur-oxi- géné.
— d'azote	{ Gaz nitreux déphlogistiqué. Oxide gazeux de nitrogène. — nitreux. — de septone. Oxidule d'azote. Gaz oxide d'azote.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protoxide de silicium.	{	Terre vitrifiable. — siliceuse. Silice.
— de zirconium	{	Terre de jargon. Zircone.
— d'aluminium.	{	Terre de l'alun. Alumine calcinée. Argile pure.
— d'yttrium.		Ytria.
— de glucinium.		Glucine.
— de magnésium.	{	Magnésie blanche. — calcinée.
— de calcium	{	Terre calcaire. Chaux. Chaux vive.
— de strontium.		Strontiane pure.
— de barium.	{	Baryte caustique. — pure.
— de sodium.		
— de potassium.		
— de manganèse.		Oxide blanc de manganèse.
— de zinc.		— gris de zinc.
— de fer.		— de fer noir.
— d'étain.		— gris foncé (<i>Proust</i>).
— d'arsenic.	{	Arsenic blanc. Oxide blanc d'arsenic. Acide arsénieux.
— de molybdène.		Oxide brun de molybdène.
— de chrome.		— vert de chrome.
— de tungstène.		— noir de tungstène.
— de columbium.		— noir de columbium.
— d'antimoine	{	Oxide gris d'antimoine. Acide antimonieux (<i>M. Berzelius</i>).

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Protoxide d'urane.	Oxide noir d'urane.
— de cérium.	— blanc de cérium.
— de cobalt.	— gris de colbat (<i>Proust</i>).
— de titane.	— rouge de titane.
— de bismuth.	— gris de bismuth.
— de cuivre.	Oxide jaune orangé de cuivre. (<i>Proust</i>).
— de tellure.	— blanc de tellure.
— de nickel.	— gris-verdâtre de nickel.
— de plomb	{ Massicot. Oxide jaune de plomb.
— de mercure	{ Ethiops. Oxide gris-noirâtre de mercure.
— d'osmium.	Oxide blanc d'osmium.
— d'argent.	— noirâtre d'argent.
— de palladium.	— bleu de palladium.
— de rhodium.	— jaune de rhodium.
— de platine.	— vert de platine (<i>Chenevix</i>).
— d'or.	— violet d'or.
— d'iridium.	

*Deutoxides,**Ou deuxième degré d'oxygénation des corps.*

Deutoxide de phosphore.	Oxide rouge de phosphore.
— de sodium	{ Soude caustique. — pure.
— de potassium	{ Potasse caustique. — à l'alcool. — pure.
— de manganèse	{ Savon des verriers. Oxide noir de manganèse.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

	{ Nihil album. Pompholix. Laine philosophique. Fleurs de zinc. Oxyde de zinc. — de zinc au maximum.	
Deutoxyde de zinc.		
— de fer.		— de fer rouge.
— d'étain.		— blanc d'étain.
— d'antimoine.		{ Fleurs argentines d'antimoine. Oxyde blanc d'antimoine. Acide antimonique.
— d'urane.	Oxyde jaune-citron d'urane.	
— de cérium.	— brunâtre de cérium.	
— de cobalt.	— noir de cobalt.	
— de titane.	— blanc de titane.	
— de bismuth.	— jaune de bismuth.	
— de cuivre.	— brun de cuivre.	
— de nickel.	— noir de nickel.	
— de plomb	{ Minium. Oxyde rouge de plomb.	
— de mercure	{ Précipité rouge. Oxyde nitreux de mercure. — de mercure rouge.	
— d'argent.	— jaune-verdâtre d'argent.	
— de platine.	— jaune de platine.	
— d'or.	— jaune d'or.	

Acides.

Acide borique.	{ Sel de vitriol narcotique. Sel sédatif. Acide du borax. — boracin. — boracique.
------------------------	---

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Acide carbonique.	{	Gaz sylvestre.
		Esprit sylvestre.
		Air fixe.
		— fixé.
		Acide aérien.
		Air méphitique.
— phosphorique	{	Acide atmosphérique.
		— crayeux.
		— charbonneux.
		Acide de l'urine.
— phosphoreux	{	— ourétique.
		— phosphorique.
		Acide phosphorique phlogis- tiqué.
— sulfurique	{	— volatil.
		Esprit de vitriol.
		Huile de vitriol.
		Acide du soufre.
— sulfureux	{	— vitriolique.
		Esprit de soufre par la cloche.
		Acide vitriolique phlogistiqué.
— chlorique (MM. <i>Gay-Lussac</i> et <i>Davy</i>).	{	— volatil.
		— sulfureux volatil.
— chloreux	{	Acide muriatique hyper-oxi- géné.
		Acide muriatique sur-oxigéné.
— iodique.	{	Protoxide de chlore.
		Oxiodine (<i>M. Davy</i>).
— nitrique	{	Eau forte.
		Esprit de nitre.
		Acide nitreux dégazé.
		— — blanc.
		— — déphlogistiqué.
	{	Oxi-septonique (<i>M. Brugna-</i> <i>telli</i>).

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Acide nitreux	{ Esprit de nitre fumant. Acide nitreux phlogistique. — rutilant. — fumant.
— cyanique (M. Gay-Lussac).	{ Dutoxide d'azote. Son existence n'est que soupçonnée.
— chloro-cyanique (M. Gay-Lussac)	{ Acide prussique oxigéné.
— nitro-hydro-chlorique.	{ Eau régale. Acide régalin. — nitro-muriatique.
— arsénique.	{ — arsénical.
— molybdique	{ — du Wolfram. — de la molybdène. — molybdique. Oxide jaune de molybdène se- lon quelques chimistes.
— chromique.	
— tungstique	{ Acide du Wolfram. — de la tungstène.
— columbique.	
— tellurique (M. Berzelius).	{ C'est l'oxide de tellure.
— acétique	{ Esprit de Vénus, Vinaigre distillé. — radical. Acide acéteux.
— malique	{ Oxi-acétique (M. Brugnatelli). Acides des pommes. — malusien. — pomique, — de l'oseille. — oxalin.
— oxalique	{ — du sucre. — saccharin. Oxi-saccharique (M. Brugnatelli).

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Acide benzoïque	{	Fleurs de benjoin. Sel volatil du benjoin. Acide benzonique.
— citrique	{	Suc de citron. Acide du citron. — citronien.
— fungique (M. <i>Bra-</i> <i>connot</i>).	{	Acides des champignons.
— caféique (M. <i>Paissé</i>).	{	Acide particulier du café : ce n'est que de l'acide gallique, selon M. <i>Cadet</i> .
— gallique	{	Principe astringent. Acide gallique.
— kinique (M. <i>Vau-</i> <i>quelin</i>).	{	— particulier du kinkina.
— mellitique (<i>Klaproth</i>).	{	Retiré du honigstein, pierre de miel. Acide honigstique.
— morique ou moroxo- lique (<i>Klaproth</i>).	{	Retiré d'une substance parti- culière exsudée du tronc d'un mûrier.
— succinique	{	Sel volatil du succin. Acide du succin. — karabique.
— tartarique ou tártri- que	{	— du tartre. — tartareux.
— laccique (M. <i>Pearson</i>).	{	Acide retiré de la laque. (Existence douteuse).
— camphorique.		Acide du camphre.
— mucique (M. <i>Thé-</i> <i>nard</i>).	{	— du sucre de lait. — saccholactique. — muqueux.
— pyro-tartarique	{	Esprit de tartre. Acide pyro-tartareux.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Acide subérique.	Acide retiré du liége.
— zumique ou zymique.	— nancéique de M. <i>Braconnot</i> , formé dans les végétaux abandonnés à l'ascendance.
— urique.	
— rosacique (M. <i>Proust</i>).	{ Se trouve dans le dépôt de l'urine.
— amniotique ou amni- que (MM. <i>Vauque-</i> <i>lin</i> et <i>Buniva</i>)	{ Retiré par évaporation et cristallisation de la liqueur d'amnios de la vache.
— sébacique (M. <i>Thénard</i>)	{ Acide sébacé. — du suif.
— lactique	{ Petit-lait aigri. Acide gallactique.
— lithique	{ — du calcul. — bézoardique. — lithiasique.
— formique	{ Combinaison d'acide acétique et malique, selon <i>Fourcroy</i> et M. <i>Vauquelin</i> . Acide particulier, selon <i>Suersin</i> .
— bombique.	— du ver-à-soie.

SECTION DEUXIÈME.

§ 1^{er}. HYDROGÈNE.

L'HYDROGÈNE est un corps simple *sui generis* : ses propriétés physiques nous sont inconnues par la difficulté de le séparer du calorique dans lequel il est fondu au degré de température où nous vivons ; conséquemment il existe toujours à l'état de gaz ; il est invisible , d'une odeur fétide, assoupissante et délétère ; très-inflammable , impropre à la combustion des autres corps. Sa pesanteur spécifique, selon Lavoisier, est de 0,000094 ; celle de l'eau étant 1,000000. C'est sur son extrême légèreté qu'est basé l'art aérostatique. Il n'existe jamais pur dans la nature ; il est tantôt combiné au soufre , au carbone et quelquefois au phosphore : dans ce dernier état de gaz il s'enflamme à l'air libre, d'où viennent les *feux follets* et autres phénomènes de cette nature. L'hydrogène le plus pur s'obtient par la décomposition de l'eau. Combiné avec le soufre, l'iode, le chlore, le cyanogène, il forme les *hydracides*. M. Davy pense que de sa combinaison avec le fluorine naît le gaz acide hydro-fluorique.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydrogène.	{ Gaz inflammable. Air inflammable. Phlogistique de M. Kirwan. Phlogène (M. Brugnatelli).
--------------------	---

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydrogène proto-carburé.	{	Gaz inflammable moffétisé.
		— — charbonneux.
		— — des marais.
		— — hydro-carburé.
		— hydrogène carboné.
— per-carburé.	{	— oléfiant.
		— phlogogène oxi-carburé.
— proto-phosphuré.		
— per-phosphuré	{	Gaz phosphorique inflammable de M. <i>Gingembre</i> .
		Gaz hydrogène phosphuré.
— phospho-sulfuré	{	Produit de la décomposition des matières animales.
— azoté.		<i>Voyez</i> Ammoniaque.
— zincé.	{	Produit gazeux d'hydrogène et de zinc.
— arsénié ou arséniqué.	— —	et d'arsenic.
— telluré.	— —	et de tellure.

Hydrures.

Combinaisons solides de l'hydrogène avec les métaux ou autres corps simples.

Hydruure de soufre	{	Soufre hydrogéné.
		Hydrogène sur-sulfuré.
— de sodium.		
— de potassium (MM. <i>Gay-Lussac</i> et <i>Thénard</i>).		
— de tellure.		
— de mercure.		
— — et de potassium.		
— — ammoniacal.		
— — de potassium et d'ammoniaque.		
Oxide d'hydrogène.		Eau.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydracides.

On appelle ainsi les corps simples ou composés acidifiés par l'hydrogène.

Acide hydro-sulfurique (M. <i>Gay-Lussac</i>) . . .	{	Air puant. Gaz hépatique. — inflammable sulfuré. — hydrogène sulfuré. Acide hydro-thionique.
— hydro-chlorique (MM. <i>Gay et Thénard</i>) . . .	{	Air marin. Gaz acide marin. Acide du sel marin. Esprit de sel marin. Acide marin fumant. — muriatique. — hydro-muriatique. Gaz muriatique.
— hydriodique (M. <i>Gay-Lussac</i>).		
— hydro-fluorique. . . .	{	Acide spathique. — fluorique pur.
— hydro-fluo-borique (MM. <i>Gay-Lussac</i> et <i>Thénard</i>).	{	— fluo-borique.
— hydro-cyanique (M. <i>Gay-Lussac</i>)	{	— prussien. — prussique.

Hydrates (M. Proust).

Combinaisons de l'eau avec les oxides métalliques.

Hydrate de protoxide de silicium.	{	Silice en gelée. Terre siliceuse.
— — de zirconium.		zircone en gelée.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydrate de protoxide d'aluminium	}	Gelée d'alumine.
— — d'yttrium.		Ytria en gelée.
— — de glucinium		Hydrate de glucine.
— — de magnésium.		— de magnésie.
— — de calcium.		Chaux pure éteinte.
— — de strontium		Strontiane pure cristallisée.
— — de barium.		Baryte cristallisée.
— de deutox. de sodium.	}	Soude pure.
		— caustique.
— — de potassium.	}	Potasse caustique.
		— à l'alcool.
		— pure.
	}	Pierre à cautère.
— — de zinc.		
— de protoxide de fer.		
— — d'étain.		
— — d'arsenic.		
— — de chrome.		
— — d'antimoine.		
— — de cérium.		
— — de cobalt.		
— — de bismuth.		
— — de cuivre.		
— — de tellure.		
— — de nickel.		
— — de plomb.		
— — de mercure.		
— — d'argent.		
— — de rhodium.		
— — de platine.		
— — d'or.		

Ceux de ces métaux susceptibles d'un second degré d'oxidation peuvent également à cet état former des hydrates.

§ II. BORE.

Le bore, radical de l'acide borique, a été découvert en 1809 par MM. *Gay-Lussac* et *Thénard*. Il est solide, inodore, sans saveur sensible, de couleur brune-verdâtre; il est très-combustible; aussi occupe-t-il le second rang dans la classe de ces corps simples non métalliques. On ne peut l'obtenir qu'en très-petite quantité et en poudre. Sa pesanteur spécifique n'est pas connue au juste; on sait seulement qu'elle est plus grande que celle de l'eau.

Le bore résiste à une température très-élevée sans se fondre; nos moyens actuels ont même été insuffisants jusqu'à ce moment. Le bore ne se combine pas avec l'oxygène à la température ordinaire; mais à un degré de feu d'un rouge obscur, cette union s'opère subitement et donne naissance à l'acide boracique.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Bore (MM. <i>Thénard</i> et <i>Gay-Lussac</i>)	} Borium (<i>M. Davy</i>).
Acide borique	
	{ Sel de vitriol narcotique.
	{ Sel sédatif.
	{ Acide du borax.
	{ Acide boracin.
	{ — boracique.

Borures.

On appelle ainsi la combinaison du bore avec les corps combustibles simples.

Borure de fer.
— de platine.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Borates.

Borax.

Combinaisons de l'acide borique avec les bases salifiables.

Proto-borate de silicium.	Borate de silice.	
— — de zirconium.	— de zircone.	
— — d'aluminium . . .	{ Borax argileux.	
	{ Borate aluminéux.	
	{ — d'alumine.	
— — d'yttrium.	— d'yttria.	
— — de glucinium.	— de glucine.	
— — de magnésium. . .	{ Spath sédatif.	
	{ Boracite.	
	{ Borax de magnésie.	
	{ Borate de magnésie.	
— — de calcium	{ Borax calcaire.	
	{ Borate de chaux.	
— — de strontium.	Borate de strontiane.	
Sous-proto-borate de stron-	} — sursaturé de strontiane.	
tium		
Proto-borate de barium.	{ Borax pesant.	
	{ — barotique.	
	{ Borate de baryte.	
Dento-borate de sodium.	Borate de soude saturé.	
	{ Tinckal.	
	{ Chrysocolle.	
Sous-dento-borate de so-	} Borax brut.	
dium		
		{ Alkali prœm (<i>Flathmann</i>).
		{ Borate sursaturé de soude.
	{ Sous-borate de soude.	
Dento-borate de potas-	} Borax végétal.	
sium		
	{ Borate de potasse.	

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Borate d'ammoniaque . . .	{ Sel ammoniacal sédatif. Borax ammoniacal. Borate d'ammoniaque.
Proto-borate de manga- nèse.	} — de manganèse.
Deuto-borate de zinc. . .	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
Proto-borate d'arsenic. . .	— d'arsenic.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
Deuto-borate de cobalt. . .	— de cobalt.
— — de bismuth.	— de bismuth.
— — de cuivre.	— de cuivre.
Proto-borate de nickel. . .	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure	{ Sel sédatif. Borate de mercure.
Deuto-borate d'argent. . .	— d'argent.

§ III. CARBONE.

Le carbone est un corps combustible, solide, brillant, et susceptible de prendre une forme cristalline : en cet état il constitue le diamant. Ce corps est extrêmement répandu dans la nature et ses combinaisons sont très-nombreuses ; il est un des principes constituans des végétaux et des animaux, et en forme presque à lui seul toute la solidité.

Avec l'hydrogène et l'oxygène, il forme le charbon qu'on obtient par la combustion moyenne des corps organisés, particulièrement des végétaux ; dans cet état le charbon possède des propriétés extrêmement remarquables, telles que celles de décolorer certaines liqueurs, d'absorber les gaz dé-

légers qui infectent la viande entrent en putréfaction.

Le charbon est très-mauvais conducteur du calorique : c'est cette propriété qui le rend propre à la construction des fourneaux et à former des vases propres à conserver la glace dans les plus grandes chaleurs de l'été.

La combinaison en différentes proportions de ce corps avec l'oxygène donne lieu à l'existence de deux gaz : 1° le gaz protoxyde de carbone ; 2° le gaz acide carbonique, qui contient plus d'oxygène que le premier.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Carbone	{ Charbon pur. Diamant.
Charbon	{ Combinaison du carbone avec de l'hydrogène et un peu d'oxygène.
Carbone et hydrogène. — azoté.	<i>Voyez</i> Hydrogène carboné. <i>Voyez</i> Cyanogène.
— phosphore et hydro- gène	{ <i>Voyez</i> Gaz hydrogène phos- pho-carburé.

Carbures.

Combinaisons solides du carbone avec les corps combustibles simples.

Carbure de phosphore. — de soufre.	
Per-carbure de soufre	{ Alcool de soufre. Soufre hydrogéné. — — liquide. Soufre carburé. Sulfure de carbone.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Carbure d'azote.	<i>Voyez</i> Azoture de carbone.
— de manganèse.	
Sous-carbure de fer.	Acier.
Per-carbure de fer. . . .	{ Graphite. Crayon noir. Plombagine.

*Carbo-sulfures. (M. Berzélius). Combinaisons du carbure de soufre avec les bases.**Combinaisons du carbone avec l'oxygène.*

Protoxide de carbone. . .	{ Oxide carboneux. Gaz oxide de carbone.
	{ Gaz sylvestre. Esprit sylvestre. Air fixe. — fixé.
Acide carbonique	{ Acide aérien. Air méphitique. Acide atmosphérique. — crayeux. — charbonneux.

*Carbonates.**Combinaisons de l'acide carbonique avec les bases.*

Proto-carbonate de zirconium.	{ Carbonate de zircon.
— — d'aluminium. . . .	{ Argile crayeuse. Craie d'alumine. Carbonate d'alumite.
— — d'yttrium.	Carbonate d'yttria.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Proto-carbonate de magnésium	}	Poudre de Santinelli.
		— du comte de Palma.
		— laxative polychreste.
		Terre muriatique de Kirwan.
		Méphite de magnésie.
		Craie magnésienne.
		Magnésie blanche crayeuse.
		— aérée.
		— blanche.
		Terre magnésienne.
Carbonate de magnésie.		
— — de calcium	}	Craie.
		Méphite, terre calcaire.
		Spath calcaire.
		Crème de chaux.
		Pierre à chaux.
		Terre calc. aérée, effervescente.
Sur-proto-carbonate de calcium	}	Carbonate acide de chaux.
		— de strontiane.
Proto-carbonate de strontium	}	— de strontiane.
		— de strontiane.
— — de barium	}	Craie barotique ou pesante.
		Carbonate de baryte.
		Méphite barotique.
Dento-carbonate de sodium	}	Carbonate de soude.
		Carbonate de soude.
Sous-dento-carbonate de sodium	}	Natrum.
		Soude crayeuse, aérée, effervescente.
		Cristaux de soude.
		Méphite de soude.
		Soude.
		Craie de soude.
.	}	Alkali fixe minéral effervescent.
		Carbonate sursaturé de soude.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-carbonate de po- tassium	}	Carbonate de potasse neutre.
		Sel fixe de tartre. — d'absinthe, de chicorée, etc.
	}	Méphite de potasse.
		Alkali fixe végétal aéré. — fixe végétal.
Sous-deuto-carbonate de potassium	}	Tartre crayeux.
		Nitre fixé par les charbons. — — par lui-même.
	}	Tartre méphitique.
		Alkaest de Vanhelmont. Potasse. — carbonatée.
	}	Carbonate sursaturé de potasse.
Carbonate d'ammoniaq.		— d'ammoniaque neutre.
	}	Sel volatil d'Angleterre. — ammoniacal crayeux.
Sous-carbonate d'ammo- niaque		Craie ammoniacale. Méphite ammoniacale. Alkali volatil concret.
	}	Carbonate sursaturé d'ammo- niaque,
Sur-carbonate d'ammon.		— acide d'ammoniaque,
Deuto-carbonate de man- ganèse	}	— de manganèse.
Proto-carbonate de zinc.		— de zinc.
	}	Safran de mars apéritif, Rouille de fer.
— — de fer		Fer aéré. Craie martiale.
	}	Méphite martiale.
		Oxide jaune de fer, Carbonate de fer.
Deuto-carbonate de fer.	}	Fer spathique.
		Carbonate de fer au maximum.



Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Proto-carbonate d'étain.	son existence est douteuse Bergmann, Proust, Klaproth, Ténard.
— — de chrome.	Carbonate de chrome.
— — d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de bismuth.	— de bismuth.
Dento-carbonate de cui- vre	Malachite. Cuivre azuré. Vert-de-gris. Oxide vert de cuivre. Carbonate de cuivre.
Proto-carbonate de nickel.	— de nickel.
— — de plomb	Plomb spathique. Méphite de plomb. Craie de plomb. Blanc de plomb. — de céruse. Oxide de plomb blanc.
— — de mercure.	Carbonate de mercure.
— — d'argent.	— d'argent.

§ IV. PHOSPHORE.

Le phosphore, dont la découverte nous vient de Brandt et de Kunckel, est un corps simple, solide, jaunâtre, extrêmement combustible, susceptible de se combiner avec la lumière et de devenir rouge, suivant Vogel, brûlant avec une flamme blanche, et répandant une odeur alliée, dégageant de la lumière dans l'obscurité, d'où lui vient son nom, qui veut dire *porte-lumière*. Sa pesanteur spécifique est de 1,770. On n'a d'abord retiré le phosphore de l'urine, et on ne l'a extrait des os qu'après la découverte de leur composition faite par Schéele : les végétaux n'en fournissent presque pas. On trouve

le phosphate de chaux dans le règne minéral : les collines de l'Estramadure en sont formées.

Le phosphore se fond à une température au-dessous de celle de l'eau bouillante, et c'est en raison de cette propriété qu'on peut le mouler en cylindres, tel qu'il existe dans le commerce. Les travaux de Pelletier sur le phosphore ont singulièrement accru nos connoissances sur cette substance.

Le phosphore se combine avec l'hydrogène, le soufre, le carbone, et beaucoup de métaux.

Il a beaucoup d'affinité pour l'oxygène, et c'est d'après cette propriété, qu'il possède à un très-haut degré, qu'on le conserve sous l'eau.

De sa combinaison avec l'oxygène résultent deux oxides de phosphore et deux acides, phosphoreux et phosphorique.

Nomenclature actuelle, Nomenclature ancienne.

Phosphore.	Phosphore de Kunckel.
— et hydrogène.	Voy. Hydrogène phosphoré.
— carbo-hydrogéné.	Voy. Gaz hydrogène carbo-phosph.
— azoté.	Gaz azote phosphoré.
— et chlore.	Voy. Chlorure de phosphore.
— et iode.	Voy. Iodure de phosphore.

Combinaisons du phosphore avec l'oxygène.

Protoxide de phosphore.	Oxide blanc de phosphore.
Deutoxide de phosphore.	— rouge de phosphore.
Acide phosphoreux	{ Acide phosphorique phlogis-
	{ tiqué.
	{ — volatil.
— phosphorique.	{ — de l'urine.
	{ — ourétique.
	{ — phosphorique.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Oxi-phosphures.

Combinaisons du phosphore avec les oxides métalliques.

Protoxi-phosp. de barium.	Phosphure de baryte.
— de strontium.	— de strontiane.
— de glucinium.	— de glucine.
— d'yttrium.	— d'yttria.
— d'aluminium.	— d'alumine.
— de magnésium.	— de magnésie.
Deutoxi-phosp. de sodium.	Phosphure de soude.
— de potassium.	— de potasse.

Phosphates. *Sel de l'acide phosphorique.*

Combinaisons de l'acide phosphorique avec les bases.

Proto-phosp. de silicium.	Phosphate de silice.
— — de zirconium.	— de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
Sur-proto-phosphate d'aluminium.	} — acide d'alumine.
Proto-phosphate d'yttrium.	
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de magnésium et d'ammoniaque.	} — ammoniaco-magnésien.
— — de calcium.	
	} Terre des os. — animale. Chrysolithe. Apatite. Phosphate de chaux.
Sur-proto-phosphate de calcium.	
Proto-phosphate de strontium.	
	} Oxi-phosphate de chaux. Phosphate acide de chaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sur-proto-phosphate de strontium.	} Phosphate acide de strontiane.
Proto-phosphate de baryum.	
Sur-proto-phosphate de barium.	} — de baryte.
Deuto-phosphate de sodium.	
Sous-deuto-phosphate de sodium.	} — acide de baryte.
Sur-deuto-phosphate de sodium.	
Deuto-phosphate de sodium et d'ammoniaque.	} — de soude neutre.
Sous-deuto-phosphate de sodium.	
Sur-deuto-phosphate de sodium.	} Sel admirable perlé.
Deuto-phosphate de sodium et d'ammoniaque.	
Deuto-phosphate de potassium.	} Phosphate sursaturé de soude.
Sur-deuto-phosphate de potassium.	
Phosphate d'ammoniaque.	} — acide de soude.
Sous — d'ammoniaque.	
Sur — d'ammoniaque.	} (Sel natif de l'urine.
Proto-phosphate de manganèse.	
Deuto-phosphate de zinc.	} Sels fusibles de l'urine.
Sous-deuto-phosphate de zinc.	
Proto-phosphate de fer.	} Phosphate de soude et d'ammoniaque.
Deuto-phosphate de fer.	
Sur-deuto-phosphate de fer.	} Phosphate de potasse.
Deuto-phosphate de zinc.	
Sous-deuto-phosphate de zinc.	} — acide de potasse.
Proto-phosphate de fer.	
Deuto-phosphate de fer.	} Ammoniaque phosphorique.
Sur-deuto-phosphate de fer.	
Sur-deuto-phosphate de fer.	} Phosphate ammoniacal.
Deuto-phosphate de fer.	
Sur-deuto-phosphate de fer.	} — sursaturé d'ammoniaque.
Deuto-phosphate de fer.	
Sur-deuto-phosphate de fer.	} — acide d'ammoniaque.
Deuto-phosphate de fer.	
Sur-deuto-phosphate de fer.	} — de manganèse.
Deuto-phosphate de zinc.	
Sous-deuto-phosphate de zinc.	} — de zinc.
Proto-phosphate de fer.	
Deuto-phosphate de fer.	} — de zinc avec excès d'oxide.
Sur-deuto-phosphate de fer.	
Deuto-phosphate de fer.	} — de fer bleu.
Sur-deuto-phosphate de fer.	
Deuto-phosphate de fer.	} — de fer blanc.
Sur-deuto-phosphate de fer.	
Deuto-phosphate de fer.	} — acide de fer.
Sur-deuto-phosphate de fer.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-phosphate d'étain.	Phosphate d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.
Deuto-phosphate d'anti- moine	} — d'antimoine.
— — et de protoxide de calcium	
Proto-phosphate d'urane.	Phosphate d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — et d'aluminium.	Bleu de Thénard.
— — de titane.	Phosphate de titane.
Deuto-phosphate de bis- muth	} — de bismuth.
Sur-deuto-phosphate de bismuth	
Proto-phosphate de cui- vre	} — de cuivre
— — de nickel.	
— — de plomb.	
— — de mercure.	
Sur-proto-phosphate de mercure	} — acide de mercure.
Deuto-phosphate d'argent.	

*Phosphites.**Combinaisons de l'acide phosphoreux avec les bases.*

Proto-phosphite de mag- nésium	} Phosphite de magnésie.
— — de magnésium am- moniacal	
— — de calcium	
Sur-proto-phosphite de calcium	} — acide de chaux.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Proto-phosphite de strontium.	} Phosphite de strontiane.
— de barium.	
Sur-proto-phosphite de barium.	} — acide de baryte.
Deuto-phosphite de sodium.	
— de potassium.	— de potasse.
Phosphite d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

N. B. Les phosphites métalliques n'ont été encore que très-peu étudiés.

§ V. SOUFRE.

Le soufre, jusqu'à présent, a été considéré comme corps simple; il est trop connu et trop décrit pour qu'il soit nécessaire de nous y arrêter : il nous suffira de dire que sa pesanteur spécifique est de 1,990. Qu'il est inaltérable à l'air et insoluble dans l'eau. Il est extrêmement répandu dans la nature; il se présente tantôt à l'état natif, tantôt formant des pyrites, etc. Les animaux et les végétaux en contiennent en petite quantité.

Le soufre se combine avec l'hydrogène, le carbone, le phosphore, l'azote, le chlore, l'iode, et tous les métaux, excepté l'or : de ces combinaisons résultent de nouveaux corps dont nous allons donner les noms.

L'oxygène a beaucoup d'affinité pour le soufre, et il se combine avec lui dans des proportions différentes. Il forme l'acide sulfurique dans la proportion de 46,13 sur 53,87 de soufre, et l'acide sulfureux dans celle de 33,61 d'oxygène sur 66,39 de

soufre. Quelques chimistes ont reconnu un oxyde de soufre; mais ce nouveau produit n'est pas généralement admis.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Soufre.	Soufre.
Soufre sublimé.	Fleurs de soufre.
— et hydrogène	Voy. { Hydrure de soufre.
— phosphoré.	Voy. { Acide hydro-sulfurique.
— carburé.	— carbure de soufre.
— et chlore.	— chlorure de soufre.
— et iode.	— iodure de soufre.
— azoté.	— gaz azote sulfuré.

Combinaisons acides du soufre avec l'hydrogène et l'oxygène.

Acide hydro-sulfurique	{	Air puant.
		Gaz hépatique.
— sulfurique	{	— inflammable sulfuré.
		— hydrogène sulfuré.
		Acide hydro-thionique.
— sulfureux	{	Esprit de vitriol.
		Huile de vitriol.
		Acide du soufre.
		— vitriolique.
		Esprit de soufre par la cloche.
		Acide vitriolique phlogistique.
		— — volatil.
		— sulfureux volatil.

Sulfures.

Combinaisons du soufre avec les corps combustibles simples.

Sulfure de potassium.
— de sodium.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sulfure de manganèse.	
— de zinc.	
— de fer.	Pyrite martiale.
Per-sulfure de fer.	
— — d'étain.	{ Or mussif. Oxide d'étain hydro-sulfuré.
Sulfure d'arsenic.	{ Orpin. Orpiment. Réalgar. Sulfure d'arsen. jaune et rouge.
— de molybdène.	
— d'antimoine.	Antimoine cru natif.
— arseniqué.	Aimant arsenical.
Sous-sulfure d'antimoine.	{ Verre d'antimoine. Oxide d'antimoine vitreux.
Sulfure de cobalt.	
— de bismuth.	
— de cuivre.	Pyrite cuivreuse.
— de plomb.	Sulfure de plomb artificiel.
Per-sulfure de plomb.	{ Galène. Alquifoux.
Sulfure de mercure.	{ Ethiops de mercure. — minéral. Cinnabre. Vermillon. Sulfure de merc. oxidé rouge.
— d'argent.	Blaukmal.
— de palladium.	
— de rhodium.	
— de platine.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Oxi-sulfures (M. Gay-Lussac).

Combinaisons triples d'oxygène, de soufre et d'un métal, ou binaires de soufre et d'un oxide.

Protoxi-sulfure de magnésium.	}	Sulfure de magnésie.
— — de calcium		{ Foie de soufre calcaire. Sulfure de chaux.
— — de strontium.		Sulfure de strontiane.
— — de barium.	}	Foie de soufre barotique. Sulfure de baryte.
— — de manganèse.		Hydro-sulfure de manganèse.
— — de fer.		— — de fer.
Deutoxi-sulfure de sodium.	}	Hépars alcalin. Sulfure de soude.
— — de potassium		{ Foie de soufre. Sulfure de potasse.
— — de zinc.		— de zinc.
— — d'étain.		— d'étain.
	}	Poudre des Chartreux. Kermès minéral.
Sous-deutoxi-sulfure d'antimoine.		{ Oxide d'antim. sulfuré rouge. — hydro-sulfuré d'antimoine. Sous-hydro-sulfure d'antimoine.
		{ Oxide d'antimoine hydro-sulfuré brun.
Per-deutoxi-sulfure d'antimoine.		{ Soufre doré d'antimoine. — hydrogéné d'antimoine. Oxide d'antimoine hydro-sulfuré orangé. — — sulfuré orangé.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Dutoxi-sulfure de bis- } Hydro-sulfure de bismuth.
 muth. }
 — de cuivre. — de cuivre.
 — d'argent. — d'argent.

Hydro-sulfates. *Hydro-sulfures.*

Combinaisons de l'acide hydro-sulfurique avec les bases.

Hydro-sulfate de cyano-
 gène (M. Gay-Luss.)
 Proto-hydro-sulfate de } Hydro-sulfure de magnésie.
 magnésium. }
 — de calcium. — de chaux.
 — de strontium. — de strontiane.
 — de barium. — de baryte.
 Deuto-hydro-sulfate de }
 sodium. } — de soude.
 — de potassium. — de potasse.
 Hydro-sulfate d'ammo- } Liqueur fumante de Boyle.
 niaque. } Hydro-sulfure d'ammoniac.

Hydro-sulfates sulfurés. *Hydro-sulfures sulfurés.*

Combinaisons des hydro-sulfates avec le soufre.

Hydro-sulfate sulfuré de
 cyanogène.
 Proto-hydro-sulfate sul- } Hydro-sulfure sulfuré de mag-
 furé de magnésium. . } nésie.
 — de calcium. — de chaux.
 — de strontium. — de strontiane.
 — de barium. — de baryte.
 Deuto-hydro-sulfate sul- }
 furé de sodium. . . . } — de soude.
 — de potassium. — de potasse.
 Hydro-sulfate sulfuré }
 d'ammoniac. } — d'ammoniac.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sulfates.

Combinaisons de l'acide sulfurique avec les bases.

Proto-sulf. de zirconium.	Sulfate de zircone.			
— — d'aluminium.	— d'alumine.			
Sur- <u>proto-sulfate</u> d'aluminium	} — acide d'alumine.			
Proto-sulfate d'yttrium.		— d'yttria.		
— — de glucinium.	— de glucine.			
— — de magnésium	} Sel cathartique amer; — de Seydschutz. — de Seydlitz. — d'Epsom. — de canal. Vitriol magnésien. Sulfate de magnésie.			
		} Gypse. Miroir d'âne. Sélénite. Vitriol de chaux. — calcaire. Sulfate de chaux.		
			— — de calcium	
			— — de strontium.	— de strontiane.
			— — de barium.	} Spath pesant. Vitriol pesant. Sulfate de baryte.
Deuto-sulfate de sodium.	} Sel admirable de Glauber. Vitriol de soude. Sulfate de soude.			
— — — — et d'ammoniaque.		— — ammoniacal.		
Sur-deuto-sulfate de sodium	} — acide de soude.			

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Deuto-sulfate de potassium	{ Sel polychreste de Glaser. Arcanum duplicatum. Sel duobus. Tartre vitriolé. Vitriol de potasse. Sulfate de potasse.
Sur-deuto-sulfate de potassium	} Sulfate acide de potasse.
Deuto-sulfate de potassium et d'ammoniaque.	} — de potasse ammoniacal.
Sur-proto-sulfate d'aluminium, d'ammoniaque et de deutoxide de potassium.	{ Alum. Sulfate acide d'alumine, de potasse et d'ammoniaque.
Sulfate d'ammoniaque	{ Sel secret de Glauber. — ammoniacal vitriolique. Vitriol ammoniacal.
Proto-sulfate de manganèse	} Sulfate de manganèse.
Deuto-sulfate de zinc.	{ Couperose blanche. Vitriol blanc de Goslard. Vitriol blanc. — de zinc. Sulfate de zinc.
Proto-sulfate de fer.	{ Couperose verte. Vitriol vert. — martial. — de fer. Sulfate de fer.
Deuto-sulfate de fer.	— de fer oxidé rouge.
Proto-sulfate d'étain.	— d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de columbium.	— de columbium.
Deuto-sulfate d'antimoine.	— d'antimoine neutre.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sous-dento-sulfate d'anti- moine	} Sulfate d'antimoine avec excès de base.	
Sur-dento-sulfate d'anti- moine		
Proto-sulfate d'urane.	— d'urane au minimum.	
Deuto-sulfate d'urane.	— d'urane au maximum.	
— — de cérium.	— de cérium.	
— — de cobalt.	— de cobalt.	
— — — et de potassium.	— double de potasse et de cobalt.	
— — de titane.	— de titane.	
— — de bismuth.	— de bismuth.	
Sur-dento-sulf. de bismuth.	— acide de bismuth.	
Deuto-sulfate de cuivre.	— de cuivre neutre.	
Sous-dento-sulfate de cuivre	} — — avec excès de base.	
Sur-dento-sulfate de cuivre		
	} Viriol de Chypre. — bleu. — de cuivre ou de Vénus. Couperose bleue. Sulfate acide de cuivre.	
Proto-sulfate de tellure.		— de tellure.
— — de nickel.		— de nickel.
— — — et de deutocide de potassium.		— — et de potasse.
Deuto-sulfate de plomb.	— de plomb neutre.	
Sous-dento-sulfate de plomb	} — — avec excès de base.	
Sur-dento-sulfate de plomb		
Proto-sulfate de mercure.	} Sulfate de mercure neutre. Ce sel peut exister avec ex- cès d'acide ou de base.	
Sur-dento-sulfate de mer- cure		— acide de mercure.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sous-deuto-sulfate de mercure.	} Turbith minéral. Oxide de mercure jaune. Sulfate de mercure avec excès de base.	
Deuto-sulfate de mercure ammoniacal.		} — de mercure ammoniacal.
Proto-sulfate d'osmium. — d'osmium.		
Dento-sulfate d'argent. — d'argent.		
Proto-sulf. de palladium. — de palladium.		
— — de rhodium. — de rhodium.		
Dento-sulfate de platine. — de platine.		
— — d'or. — d'or.		
Proto-sulfate d'iridium. — d'iridium.		

Sulfites.

Combinaisons de l'acide sulfureux avec les bases.

Proto-sulfite d'aluminium. Sulfite d'alumine.	
— — de magnésium. — de magnésie.	
— — — et d'ammoniaque. — ammoniaco-magnésien.	
— — de calcium. — de chaux.	
— — de barium. — de baryte.	
Dento-sulfite de sodium. — de soude.	
— — de potassium. . .	} Sel sulfureux de Stahl. Sulfite de potasse.
Sulfite d'ammoniaque. — d'ammoniaque.	
Proto-sulf. de manganèse. — de manganèse.	
Dento-sulfite de zinc. — de zinc.	
Proto-sulfite de fer. — de fer.	
— — d'étain. — d'étain.	
Dento-sulfite d'antimoine. — d'antimoine.	
— — de bismuth. — de bismuth.	
Proto-sulfite de cuivre. — de cuivre.	
— — de plomb. — de plomb.	
— — de mercure. — de mercure.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-sulfite d'argent. Sulfite d'argent.
 — — — ammoniacal. — — ammoniacal.

Sulfites sulfurés.

Combinaisons des sulfites avec le soufre.

Proto-sulfite sulfuré de } calcium }	Sulfite sulfuré de chaux,	
— — — de strontium. — — de strontiane.		3
— — — de barium. — — de baryte.		
Dento-sulfite sulfuré de } sodium }	— — de soude.	
— — — de potassium. — — de potasse.		
Sulfite sulfuré d'ammo- } niaque. }	— — d'ammoniaque,	
Deuto-sulfite sulfuré de } zinc. }	— — de zinc.	
Proto-sulf. sulfuré de fer. — — de fer.		
— — — d'étain. — — d'étain.		
— — — de cuivre, — — de cuivre,		

§ VI. *CHLORE.*

C'est à MM. *Gay-Lussac* et *Thénard* que l'on doit la première considération de l'acide muriatique oxygéné comme corps simple : ces savans firent une foule de recherches qui vinrent à l'appui de leur opinion, et bientôt tous les chimistes se rangèrent de leur avis : c'est ce nouveau corps simple qu'on appelle *chlore* en France et *chlorine* en Angleterre, d'après M. *Davy*; conséquemment l'acide muriatique a dû être nommé *acide hydro-chlorique*.

C'est la belle couleur jaune de cette substance

qui l'a fait nommer *chlore*, mot dérivé du grec. Nous ne pouvons l'obtenir qu'à l'état de gaz; il est d'une odeur très-forte et suffocante; il est susceptible de se dissoudre dans l'eau, et dans cet état il étoit appelé *acide muriatique oxigéné*. Depuis que l'on connoît son radical, ou plutôt sa nature, ses combinaisons ont été mieux appréciées, et les hypothèses à l'aide desquelles on expliquoit ses phénomènes, toutes séduisantes qu'elles pussent être, ont disparu devant le flambeau de l'expérience, qui nous met dans le cas de mieux juger ses nouveaux produits.

D'après les différentes combinaisons dont le chlore est susceptible, on est forcé de le considérer tantôt comme corps comburant, tantôt, et le plus souvent, comme corps combustible. Ainsi que nous l'avons dit plus haut, combiné avec l'hydrogène, il forme l'*acide hydro-chlorique*; avec l'oxigène, les *acides chloreux et chlorique*; avec les métaux, ce qu'on appelle *chlorures*, qui, pour la plupart, dissous dans l'eau, forment des hydro-chlorates, tandis que ces derniers, desséchés, repassent à l'état de chlorures, ce qui, pour le dire en passant, doit détruire l'idée que l'on avoit de considérer les muriates desséchés comme simplement privés de leur eau de cristallisation.

Avant de donner les noms des différentes combinaisons du chlore, nous croyons devoir dire un mot sur le nouvel acide découvert par M. Gay-Lussac, et nommé par lui *acide chloro-cyanique*. Ce nouveau corps, produit par la combinaison du cyanogène et du chlore, dans lequel ce dernier exerce les fonctions de principe comburant, n'est gazeux qu'accidentellement, et quel que soit le procédé à l'aide duquel on l'obtienne, il n'est jamais pur; il n'est point inflammable, et ne détonne ni avec l'hydrogène ni avec l'oxigène.

Cet acide, mis en contact avec les différentes bases, se décompose : tantôt il y a formation de chlorure et dégagement de cyanogène, et tantôt dégagement de chlore et formation de cyanure ; de sorte que ses combinaisons, qu'on devrait appeler *chloro-cyanates*, n'existent pas.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Chlore (MM. <i>Thén.</i> et <i>Gay-Luss.</i>),	{	Acide marin déphlogistiqué.
		— muriatique oxygéné.
		Murigène, proposé par M. <i>Prieur.</i>
		Chlorine (M. <i>Davy</i>).

*Combinaisons acides du chlore avec l'hydrogène,
l'oxygène et le cyanogène.*

Acide hydro-chlorique.	{	Esprit de sel fumant.
		Acide du sel fumant.
		— marin.
		— muriatique.
— chloreux ou protoxide de chlore (M. <i>Gay-</i> <i>Luss.</i>),	{	Acide muriatique sur-oxygéné,
		Enchlorine (M. <i>Davy</i>).
— chlorique (M. <i>Gay-</i> <i>Luss.</i>),	{	Acide muriatique hyper-oxi- géné.
— chloro-cyanique (M.) <i>Gay-Luss.</i>),	{	— prussique oxygéné.
— carbo-hydro-chlorique.	—	phosgène (M. <i>Davy</i>),

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Chlorures.

Combinaisons du chlore avec les corps combustibles simples.

Chlorure de phosphore	{	Phosphore oxi-muriaté.
		Phosphorane (M. Davy).
— de soufre	{	Acide muriatique oxi-sulfuré.
		Soufre oxi-muriaté.
		Sulfure d'acide muriatique.
		Sulfuraue (M. Davy).
— d'iode.		
Sous-chlorure d'iode (M. Gay-Luss.)	{	Combinaison rouge de chlore et d'iode.
Per-chlorure d'iode (M. Gay-Luss.)	{	Acide chloro-iodique (M. Davy).
		Combinaison jaune de chlore et d'iode.
Chlorure d'azote	{	Acide muriatique oxi-azoté.
		Azote oxi-muriaté (M. Dulong).
		Azotane (M. Davy).
— de zirconium.		Muriate de zircone sec.
— d'aluminium.		— d'alumine sec.
— d'yttrium.		— d'yttria sec.
— de glucinium.		— de glucine sec.
— de magnésium.		— de magnésie sec.
— de calcium	{	Sel marin calcaire.
		Muriate de chaux.
		— de chaux desséché.
— de strontium.		— de strontiane sec.
— de barium.		— de baryte sec.
— de sodium.		— de soude décrépité.
— de potassium.		— de potasse desséché.
— de manganèse.		— de manganèse sec.
— de zinc	{	Sel marin de zinc.
		Muriate de zinc.
		— de zinc desséché.
— de fer		— de fer sec.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Chlorure d'étain	{	Liqueur fumante de <i>Libavius</i> . Beurre d'étain. Muriate sur-oxygéné d'étain. Deuto-muriate d'étain. — hydro-chlorate d'étain.
— d'arsenic	{	Beurre d'arsenic. Muriate d'arsenic sublimé. — sur-oxygéné d'arsenic.
— de molybdène.		— de molybdène.
— d'antimoine	{	Beurre d'antimoine. Muriate d'antimoine fumant. — sur-oxygéné d'antimoine. Deuto-muriate d'antimoine. — hydro-chlorate d'antimoine. Antimonane (<i>M. Davy</i>).
— d'urane.		Muriate d'urane <i>sec.</i>
— de cérium.		— de cérium <i>sec.</i>
— de cobalt.		— de cobalt <i>sec.</i>
— de titane.		— de titane <i>sec.</i>
— de bismuth	{	Beurre de bismuth. Muriate de bismuth sublimé. — sur-oxygéné de bismuth.
— de cuivre		— de cuivre <i>sec.</i>
— de tellure.		— de tellure <i>sec.</i>
— de nickel.		— de nickel <i>sec.</i>
— de plomb	{	Oxi-muriate de plomb. Muriate de plomb.
Sous-chlorure de mercure.	{	Aquila alba. Calomélas. Panacée mercurielle. Sublimé doux. Muriate de mercure doux. Sous-muriate de mercure doux. Proto-hydro-chlorate de mercure doux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Per-chlorure de mercure.	}	Sublimé corrosif.
		Muriate de mercure corrosif.
		— — oxidé rouge.
		— — sur-oxigéné.
		Oxi-muriate de mercure.
Chlorure d'argent	}	Lune cornée.
		Argent corné.
		Muriate d'argent.
— de palladium.		— de palladium <i>sec.</i>
— de rhodium.		— de rhodium <i>sec.</i>
— de platine.	}	Oxi-muriate de platine.
		Muriate de platine <i>sec.</i>
— d'or.	}	Oxi-muriate d'or.
		Muriate d'or <i>sec.</i>
— d'iridium,		— d'iridium desséché.

Oxi-chlorures.

Combinaisons du chlore avec les oxides métalliques.

Protoxi-chlorure de zirco- nium	}	Chlorure de zircone.
— — d'aluminium.		— d'alumine.
— — d'yttrium.		— d'yttria.
— — de glucinium.		— de glucine.
— — de magnésium.		— de magnésie.
— — de calcium.		— de chaux.
— — de strontium.		— de strontiane.
— — de barium.		— de baryte.
— — de sodium.		— de soude.
— — de potassium.		— de potasse.
— — de zinc.		— de zinc oxigéné.
— — de fer.		— de fer oxigéné.
— — de plomb.		— de plomb oxigéné.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Chlorates. *Muriates sur-oxigénés.*

Combinaisons de l'acide chlorique avec les bases.

Proto-chlorate de zirconium.	} Chlorate de zircone.
— d'aluminium.	
— d'yttrium.	— d'yttria.
— de glucinium.	— de glucine.
— de magnésium.	— de magnésie.
— de calcium.	— de chaux.
— de strontium.	— de strontiane.
— de barium.	— de baryte.
Deuto-chlorate de sodium.	— de soude.
— de potassium . . .	{ Muriate de potasse sur-oxigéné. Chlorate de potasse.
Chlorate d'ammoniaque.	
Deuto-chlorate de zinc.	— de zinc.
Sous-deuto-chlorate de zinc.	— de zinc avec excès de base.
Deuto-chlorate de fer.	— de fer.
— de cérium.	— de cérium.
— de plomb.	— de plomb.
Proto-chlorate de mercure.	— de mercure au minimum.
Deuto-chlorate de mercure.	— de mercure au maximum.
— d'argent.	— d'argent.

Hydro-chlorates. *Muriates.*

Combinaisons de l'acide hydro-chlorique avec les bases.

Proto-hydro-chlorate de zirconium.	} Muriate de zircone.
— d'aluminium.	
— d'yttrium.	— d'yttria.
— de glucinium.	— de glucine.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-hydro-chlorate de magnésium	}	Muriate de magnésie.
— — de magnésium et d'ammoniaque		— ammoniaco-magnésien.
— — de calcium	}	Sel marin de chaux. Eau mère du sel marin. Muriate de chaux liquide.
— — de strontium.		— de strontiane.
— — de barium.		— de baryte.
Deuto-hydro-chlorate de sodium	}	Sel marin. — gemme. — de cuisine. Muriate de soude cristallisé.
— — de potassium		Sel fébrifuge de Sylvius. Muriate de potasse. Potassane (<i>M. Davy</i>).
Hydro-chlorate d'ammoniaque		Salmiac. Sel ammoniac. Muriate d'ammoniaque.
Proto-hydro-chlorate de manganèse	}	— de manganèse oxidulé.
Deuto-hydro-chlorate de zinc		— de zinc.
Sous-deuto-hydro-chlorate de zinc	}	— de zinc avec excès de base.
Proto-hydro-chlorate de fer		— de fer oxidulé.
Deuto-hydro-chlorate de fer	}	— de fer oxidé.
Proto-hydro-chlorate d'étain		— d'étain au minimum.
— — — et d'ammoniaque.		— d'étain ammoniacal.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Deuto-hydro-chlorate d'étain.	} Muriate d'étain au maximum.
Proto-hydro-chlorate d'arsenic.	
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de columbium.	— de columbium.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
Deuto-hydro-chlorate de titane	} — de titane.
— — de cérium.	
Proto-hydro-chlorate de cobalt.	} — de cobalt.
Deuto-hydro-chlorate d'urane.	
— — de bismuth.	— de bismuth.
Proto-hydro-chlorate de cuivre.	} — de cuivre oxidulé.
Deuto-hydro-chlorate de cuivre.	
Proto-hydro-chlorate de tellure.	} — de tellure.
Deuto-hydro-chlorate de nickel.	
Proto-hydro-chlorate de plomb	} — de plomb.
Sous-proto-hydro-chlorate de plomb.	
Proto-hydro-chlorate de palladium.	} — de palladium.
Sur-proto-hydro-chlorate de palladium et d'ammoniacal.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sous- <i>proto-hydro-chlorate de palladium et d'ammoniaque</i>	} Muriate de palladium ammoniacal avec excès de base.
Proto- <i>hydro-chlorate de rhodium</i>	
Sur- <i>proto-hydro-chlorate de rhodium et d'ammoniaque</i>	} — acide de rhodium ammoniacal.
Sous- <i>proto-hydro-chlorate de rhodium et d'ammoniaque</i>	
Deuto- <i>hydro-chlorate de platine</i>	} — de platine.
Proto- <i>hydro-chlorate d'or.</i>	
— — d'iridium.	— d'iridium.

§ VII. IODE.

L'iode est une autre corps simple qui a été découvert en 1811 par M. Courtois dans les eaux mères des Varecks. Il se présente sous forme de lames rhomboïdales ou d'octaèdres allongés lorsqu'il a été sublimé; sa vapeur est de couleur violette, d'où lui vient son nom tiré du grec; il est d'un gris tirant sur le bleu, d'une odeur approchant de celle du chlore; il se volatilise à 175° de Réaumur. Sa pesanteur spécifique est de 4,946.

L'iode se combine avec l'oxygène et forme l'*acide iodique*; il s'unit encore avec l'hydrogène et constitue l'*acide hydriodique*. Ses combinaisons avec beaucoup de corps combustibles métalliques et non métalliques portent le nom d'*iodures*.

L'iode se comporte dans ses combinaisons à-peu-près comme le chlore. MM. *Vauquelin*, *Gay-Lussac*, *Clément*, *Davy*, *Courtois*, *Pelletier*, *Gauthier de Claubry* et *Colin*, ont particulièrement étudié cette substance.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Iode (M. *Gay-Luss.*). Iodine (M. *Davy*).

Combinaisons acides de l'iode avec l'hydrogène et l'oxygène.

Acide iodique. Oxiodine (M. *Davy*).
— hydriodique.

Iodures.

Combinaisons de l'iode avec les corps combustibles simples.

Iodure de phosphore.

— de soufre.

— de chlore.

— d'azote.

— de magnésium.

— de calcium.

— de strontium.

— de barium.

— de sodium.

— de potassium.

— d'ammoniaque.

Per-iodure d'ammoniaque.

Sous-iodure d'ammoniaque.

Iodure de zinc.

— de fer.

— d'étain.

— de molybdène.

Voyez chlorure d'iode.
Iode fulminant.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Iodure de chrome.	
— de tungstène.	
— de columbium.	
— d'antimoine.	
— d'urane.	
— de titane.	
— de bismuth.	
— de cuivre.	
— de plomb.	
— de mercure.	
Per-iodure de mercure.	{ Combinaison jaune de mer- cure et d'iode.
Sous-iodure de mercure.	{ Combinaison rouge de mer- cure et d'iode.
Iodure d'argent.	
— de palladium.	
— de rhodium.	
— de platine.	Son existence est douteuse.

*Iodates.**Oxiodes (M. Davy)**Combinaisons de l'acide iodique avec les bases.*

Proto-iodate de zirconium.	Iodate de zircone.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium..	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-iodate de sodium.	— de soude.
— — de potassium . . .	{ — de potasse. Oxi-potassane . . . } (M. Davy). Oxiode de potass.
Iodate d'ammoniaque.	Iodate d'ammoniaque.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-iodate de manga- nèse.	} Iodate de manganèse.
Deuto-iodate de zinc.	— de zinc.
Proto-iodate de fer.	— de fer.
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de columbium.	— de columbium.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
Deuto-iodate d'urane.	— d'urane.
Proto-iodate de cobalt.	— de cobalt.
Deuto-iodate de titane.	— de titane.
— — de bismuth.	— de bismuth.
— — de cuivre.	— de cuivre.
Proto-iodate de tellure.	— de tellure.
Deuto-iodate de nickel.	— de nickel.
Proto-iodate de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure neutre.
Sur-protio-iodate de mer- cure.	} — acide de mercure.
Sous-protio-iodate de mer- cure.	} — de mercure avec excès de base.
Deuto-iodaté d'argent.	— d'argent.
Proto-iodate de palladium.	— de palladium.
— — de rhodium.	— de rhodium.
Deuto-iodate de platine.	— de platine.
— — d'or.	— d'or.

Iodates-iodurés.

Combinaisons des iodates avec l'iode.

Ils n'existent pas.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydriodates.

On appelle ainsi les combinaisons de l'acide hydriodique avec les bases.

Proto-hydriodate de zir- conium	} Hydriodate de zircone.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-hydriodate de so- dium	} — de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Hydriodate d'ammoniaq.	— d'ammoniaque.
Proto-hydriodate de man- ganèse	} — de manganèse.
Deuto-hydriodate de zinc.	— de zinc.
Proto-hydriodate de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de columbium.	— de columbium.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
Deuto-hydriodate d'urane.	— d'urane.
Proto-hydriodate de cobalt.	— de cobalt.
Deuto-hydriodate de ti- tane	} — de titane.
— — de bismuth.	— de bismuth.
— — de cuivre.	— de cuivre.
Proto-hydriodate de tel- lure	} — de tellure.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-hydriodate de nickel	} Hydriodate de nickel.
Proto - hydriodate de plomb	} — de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
Deuto-hydriod. d'argent.	— d'argent.
Proto-hydriodate de palladium	} — de palladium.
— — de rhodium.	— de rhodium.
Deuto-hydriod. de platine.	— de platine.
— — d'or.	— d'or.

Hydriodates iodurés.

Combinaisons des hydriodates avec l'iode.

Proto-hydriodate ioduré de zirconium	} Hydriodate ioduré de zircon.
— — — d'yttrium.	— — d'yttria.
— — — de glucinium.	— — de glucine.
— — — de magnésium.	— — de magnésie.
— — — de calcium.	— — de chaux.
— — — de strontium.	— — de strontiane.
— — — de barium.	— — de baryte.
Deuto-hydriodate ioduré de sodium	} — — de soude.
— — — de potassium.	— — de potasse.
Hydriodate ioduré d'ammoniaque	} — — d'ammoniaque.
Proto-hydriodate ioduré de manganèse	} — — de manganèse.
Deuto-hydriodate ioduré de zinc	} — — de zinc.
Proto-hydriodate ioduré de fer	} — — de fer.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-hydrionate ioduré } d'étain }	Hydrionate ioduré d'étain.
— — — de molybdène. — — de molybdène.	
— — — de chrome. — — de chrome.	
— — — de columbium. — — de columbium.	
— — — d'antimoine. — — d'antimoine.	
Deuto-hydrionate ioduré } d'urane }	— — d'urane.
Proto-hydrionate ioduré } de cobalt }	— — de cobalt.
Deuto-hydrionate ioduré } de titane. }	— — de titane.
— — — de bismuth. — — de bismuth.	
— — — de cuivre. — — de cuivre.	
Proto-hydrionate ioduré } de tellure }	— — de tellure.
Deuto-hydrionate ioduré } de nickel }	— — de nickel.
Proto-hydrionate ioduré } de plomb }	— — de plomb.
— — — de mercure. — — de mercure.	
Deuto-hydrionate ioduré } d'argent. }	— — d'argent.
Proto-hydrionate ioduré } de palladium }	— — de palladium.
— — — de rhodium. — — de rhodium.	
Deuto-hydrionate ioduré } de platine }	— — de platine.
— — — d'or. — — d'or.	

§ VIII. AZOTE.

L'azote, mot tiré du grec, qui signifie *impropre à la vie*, est un gaz permanent, incolore, invisible, d'une odeur particulière, jouissant d'une assez grande élasticité, et d'une pesanteur spécifique un peu moindre que celle de l'air; il est impropre à la combustion, et les animaux qui sont plongés dans ce gaz périssent aussitôt. L'azote peut être regardé, avec l'oxygène, comme un des grands matériaux dont la nature se sert sans cesse pour composer et décomposer les corps. Il est peu répandu dans le règne inorganique; mais les êtres organisés, et particulièrement les animaux, en contiennent en grande quantité. Les expériences de Lavoisier, Berthollet, et de quelques autres chimistes célèbres, ont beaucoup contribué à faire connoître ce gaz, dont on ne soupçonnoit même pas l'existence avant eux.

L'azote se combine avec beaucoup de corps combustibles simples et forme des composés plus ou moins stables: c'est ainsi qu'avec l'hydrogène il forme l'ammoniaque; avec le carbone, le cyanogène; avec le phosphore, le gaz azote phosphoré; avec le chlore, le chlorure d'azote, etc. Ses combinaisons directes avec les métaux ne sont pas connues.

Il se combine facilement avec l'oxygène. 63 parties d'azote et 37 d'oxygène forment le gaz protoxide d'azote; le deutoxide d'azote est formé par 43 d'azote et 57 d'oxygène; l'acide azoteux ou nitreux par 30 d'azote et 70 d'oxygène; enfin l'acide azotique ou nitrique naît de l'union intime de 20 parties d'azote et de 80 d'oxygène.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Azote	}	Air vicié. Mofette atmosphérique. Gaz phlogistique. Septone. Alcaligène. Nitrogène.
Azote hydrogéné. — carboné. — phosphoré. — sulfuré. — et chlore. — et iode. — carbone et chlore. — — et hydrogène.		Voyez Ammoniaque. Voy. Cyanogène. Voy. Chlorure d'azote. Voy. Iodure d'azote. Voy. Acide chloro-cyanique. Voy. Acide hydro-cyanique.

Azotures.

Combinaisons solides de l'azote avec les corps combustibles simples.

Azoture de carbone.

Combinaisons de l'azote avec l'oxygène.

Protoxide d'azote	}	Gaz nitreux déphlogistique. — oxide de septone. — — nitreux. Oxide gazeux de nitrogène. Gaz oxide d'azote. — oxidule d'azote.
Deutoxide d'azote	}	Effluve nitreux. Gaz nitreux. Oxide nitrique.
Acide nitreux.		Acide nitreux.
— nitrique	}	Eau forte. Esprit de nitre. Oxi-septonique.
Air atmosphérique.		Air atmosphérique.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Nitrates. *Nitres, Oxi-septonates.*

Combinaisons de l'acide nitrique avec les bases.

Proto-nitrate de zirconium.	Nitrate de zircon.
— — d'aluminium	{ Alun nitreux. Nitre argileux. Nitrate d'alumine.
— — d'yttrium.	Nitrate d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium. . . .	{ Nitre de magnésie. — magnésien. Nitrate de magnésie.
— — de calcium.	{ Eau mère du nitre. Nitre calcaire. Nitrate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium	{ Nitre de terre pesante. — barotique. Nitrate de baryte.
Deuto-nitrate de sodium.	{ Nitre quadrangulaire. — cubique. — rhomboïdal. Nitrate de soude.
— — de potassium	{ Salpêtre. Nitre. Nitrate de potasse.
— — de potasse fondu. . .	{ Cristal minéral. Sel de prunelle. Nitrate de potasse fondu.
Nitrate d'ammoniaque. . .	{ Sel ammoniacal nitreux. Nitre ammoniacal. — inflammable. Nitrate d'ammoniaque.
Proto-nitrate de manga- nèse.	{ Nitrate d'ammoniaque, — de manganèse oxidulé.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-nitrate de manganèse.	}	Nitre de manganèse.
		Nitrate de manganèse oxidé.
— — de zinc.	}	Nitre de zinc.
		Nitrate de zinc.
Proto-nitrate de fer.		Nitrate de fer au minimum.
Deuto-nitrate de fer.	}	Nitre martial.
		— de fer.
		Nitrate de fer au maximum.
Proto-nitrate d'étain.		— d'étain au minimum.
Deuto-nitrate d'étain.		— — au maximum.
Proto-nitrate d'arsenic.	}	Nitre d'arsenic.
		Nitrate d'arsenic.
— — de chrome.		— de chrome.
— — de columbium.		— de columbium.
Deuto - nitrate d'antimoine.	}	Nitre d'antimoine.
		Nitrate d'antimoine.
Proto nitrate d'uranc.		— d'uranc.
— — de cérium.		— de cérium au minimum.
Deuto-nitrate de cérium.		— de cérium au maximum.
Proto-nitrate de cobalt.		— de cobalt.
— — de titane.		— de titane.
Deuto - nitrate de bismuth.	}	Nitre de bismuth.
		Nitrate de bismuth.
Sur-deuto-nitrate de bismuth.		— acide de bismuth.
Sous-deuto-nitrate de bismuth	}	Blanc de fard.
		— de perle.
		Magister de bismuth.
		Nitrate de bismuth avec excès de base.
Deuto-nitrate de cuivre.	}	Nitre de cuivre.
		Nitrate de cuivre.
Sous - deuto - nitrate de cuivre		— de cuivre avec excès de base.
Proto-nitrate de tellure.		— de tellure.
— — de nickel.		— de nickel.
— — — et d'ammoniaq.		— — ammoniacal.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Proto-nitrate de plomb.	} Nitre de saturne. — de plomb. Nitrate de plomb au minimum.
Deuto-nitrate de plomb.	
Proto-nitrate de mercure.	— de plomb au maximum. — de mercure au minimum.
Deuto-nitrate de mercure.	} Nitre mercuriel. — de mercure. Nitrate de mercure au maximum. Ces deux sels existent également avec excès de base.
Proto-nitrate d'argent.	Nitrate d'argent au minimum.
Deuto-nitrate d'argent.	} Cristaux de lune. Nitre lunaire. — d'argent. Nitrate d'argent au maximum.
Deuto-nitrate d'argent fondu	{ Pierre infernale. Nitrate d'argent fondu.
Proto-nitrate de palladium	} — de palladium.
— — de rhodium.	
Deuto-nitrate de platine.	— de rhodium.
— — d'or.	— de platine.
Sur-deuto-nitrate d'or.	— d'or. — acide d'or.

*Nitrites.**Combinaisons de l'acide nitreux avec les bases.*

Proto-nitrite d'aluminium.	Nitrite d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-nitrite de sodium.	Nitrite de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— — de mercure.	— de mercure.

§ IX. *FLUORE.*

C'est encore à la pile voltaïque que nous devons la connoissance du radical de l'acide fluorique. M. Davy, qui, le premier, y a soumis cette substance, a éprouvé de grandes difficultés, vu que ce corps a beaucoup de tendance à se mettre en état de gaz. La forte attraction du fluore pour les corps métalliques et pour l'hydrogène, empêche aussi de faire les expériences nécessaires pour le bien connoître.

D'après plusieurs expériences tentées sur le fluore et ses combinaisons, il paroît prouvé que l'hydrogène est le principe acidifiant ou acidifié dans l'acide fluorique : on l'appelle d'après cela *acide hydro-fluorique*.

M. Davy pense que les fluates ne sont point la combinaison de l'acide hydro-fluorique avec les oxides métalliques, mais des composés binaires de fluore et de métaux ou d'oxides, d'où il conclut que les dénominations doivent en être changées. Jusqu'à ce que des expériences ultérieures aient fait adopter ce changement, nous appellerons *hydro-fluates* ce qu'on nommoit *fluates*.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Fluore	{ Radical de l'acide hydro-fluorique. Fluorine (M. Davy).

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du fluore avec l'hydrogène.

Acide hydro-fluorique. { Acide spathique.
— fluorique.
— hydro-fluo-borique. — fluo-borique.

Hydro-fluates. *Fluates.*

Combinaisons de l'acide hydro-fluorique avec les bases.

Proto-hydro-fluate de silicium	{ Gaz fluorique silicé. Fluate de silice. Il peut exister avec excès de base.
— — d'aluminium	{ Fluor argileux. Argile spathique. Fluate d'alumine.
— — de magnésium	{ Magnésie fluorée. — spathique. Fluor magnésien. Fluate de magnésie.
— — de calcium	{ Spath fluor. — vitreux. — cubique. — phosphorique. Fluor spathique. Fluate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium	{ Fluor pesant. — barotique. Fluate de baryte.
Deuto-hydro-fluate de sodium	{ Fluor de soude. Soude spathique. Fluate de soude.
— — de potassium	{ Fluor tartareux. — de tartre. Tartre spathique. Fluate de potasse.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Hydro-fluate d'ammoniaque.	} Sel ammoniacal spathique. Ammoniaque spathique. Spath ammoniacal. Fluor ammoniacal. Fluate d'ammoniaque.	
Proto-hydro-fluate de manganèse		} — de manganèse.
Deuto-hydro-fluate de zinc		} — de zinc.
— — de fer.		— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.	
Proto-hydro-fluate d'arsenic.	} — d'arsenic.	
— — de molybdène.		— de molybdène.
Deuto-hydro-fluate d'antimoine	} — d'antimoine.	
— — de cobalt.		— de cobalt.
— — d'urane.		— d'urane.
— — de bismuth.	— de bismuth.	
Proto-hydro-fluate de cuivre	} — de cuivre.	
— — de nickel.		— de nickel.
— — de plomb.		— de plomb.
Deuto-hydro-fluate de mercure	} — de mercure.	
— — d'argent.		— d'argent.

Hydro-fluo-borates. Fluo-borates.

Combinaisons de l'acide hydro-fluo-borique avec les bases.

Hydro-fluo-borate de protoxide de zirconium. } Fluo-borate de zircone.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydro-fluo-borate de protoxide d'aluminium.	Fluo-borate d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— de deutoxide de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
— d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ X. CYANOGENE.

C'est à M. Gay-Lussac que l'on doit la découverte de cette nouvelle substance; il l'a nommée *cyanogène*, mot tiré du grec, qui signifie, *bleu, j'engendre*. C'est un fluide élastique permanent, d'une odeur tellement vive et pénétrante, qu'on ne peut pas trop la définir. Il est inflammable, et donne en brûlant une flamme bleuâtre mêlée de pourpre. Sa pesanteur spécifique surpasse celle de l'air, et il peut supporter un très-haut degré de chaleur sans se décomposer, preuve certaine de l'attraction de ses deux corps composans, le carbone et l'azote, dans les proportions de :

- 1 volume de vapeur de carbone.
- $\frac{1}{2}$ volume de gaz azote.

Depuis plus d'un demi-siècle, les chimistes les plus distingués avoient fait des recherches sur l'acide prussique; mais on étoit toujours resté incertain sur la vraie nature de ses principes constituans.

En 1752, le bleu de Prusse captura l'attention de l'infatigable Macquer, et il fit plusieurs expériences dont il n'obtint aucun résultat satisfaisant. Ce chimiste reconnut bien l'action de la potasse sur la matière colorante du bleu de Prusse; mais, ainsi que Geoffroy, qui s'en occupa aussi, il ne put expliquer les phénomènes qu'il avoit observés : l'état des connaissances chimiques s'y opposoit alors. Bergmann et Guyton, qui continuèrent les mêmes recherches, ne furent pas plus heureux; cependant ils parvinrent à constater que le bleu de Prusse devoit sa couleur à un acide particulier que Guyton appela le premier *acide prussique*. Schéele voulut aussi contribuer à la connoissance de cette substance singulière; il fit une suite de travaux qui surpassèrent de beaucoup ceux de ses illustres prédécesseurs. En effet, les principes constituans de l'acide prussique furent soupçonnés, ses combinaisons furent mieux connues; ce chimiste alla même jusqu'à le produire. Mais tout cela étoit insuffisant; il étoit réservé à un des célèbres chimistes du dix-neuvième siècle de nous faire connoître sa nature et ses propriétés.

Les résultats brillans de MM. Berthollet, Proust, et d'autres chimistes non moins distingués, le premier sur l'acide prussique, le second sur ses combinaisons avec les bases, portèrent à admettre l'hydrogène, le carbone et l'azote comme ses principes constituans. L'oxygène, que M. Berthollet n'y admet point, non sans incertitude, ne fut pas cependant rejeté tout-à-fait de l'ensemble de ses principes constituans; Curaudau alla même jusqu'à reconnoître un radical prussique qu'il nomma *prussire*, combiné ternaire d'hydrogène, de carbone et d'azote, et dont l'union avec l'oxygène constituoit, selon lui, l'acide prussique.

Toutes ces théories, quoiqu'émisses par des hommes si distingués, n'avoient pas fait connoître le radical de l'acide prussique. Dans le mémoire que M. Gay-Lussac a lu à la première Classe de l'Institut, non-seulement il l'a fait connoître, mais il nous a encore appris ses propriétés physiques et ses combinaisons avec différentes bases.

Le cyanogène est soluble dans l'eau à la dose de 4 fois $\frac{1}{2}$ son volume; l'éther et l'huile essentielle de térébenthine n'en dissolvent pas plus que cette dernière; mais l'alcool en dissout jusqu'à 23 fois son volume.

Le cyanogène rougit la teinture de tournesol; mais si, à l'aide de la chaleur, on le volatilise, la couleur bleue reparoit.

Combiné avec l'oxigène il forme l'acide cyanique, dont l'existence n'est que soupçonnée par M. Gay-Lussac; avec l'hydrogène il forme l'acide hydrocyanique, et avec le chlore l'acide chloro-cyanique. Sa combinaison avec les métaux forme des cyanures, et avec leurs oxides des oxo-cyanures (1).

Le mélange du cyanogène avec l'oxigène, dans de hautes proportions, produit une détonnation qui peut faire courir de grands risques. Les produits de cette combinaison sont, 1^o de l'azote, 2^o de l'acide carbonique.

Le phosphore, le soufre, l'iode, n'éprouvent

(1) M. Thénard ne trouve pas ces dénominations conformes aux principes de la nomenclature, en même temps qu'elles n'expliquent point la nature des principes constituans des substances qu'elles désignent; il désireroit beaucoup qu'on leur substituât celles plus exactes d'azote carboné, d'acides azo-carbique et hydrazo-carbique, d'azo-carbates et d'hydrazo-carbates, d'azo-carburés et d'oxiazo-carbures.

aucune altération lorsqu'on les volatilise dans ce gaz à l'aide de la chaleur que peut fournir une lampe à esprit-de-vin ; il en est de même de l'hydrogène, et son mélange avec ce gaz exposé, à la même température, à l'action répétée plusieurs fois de l'étincelle électrique, n'a éprouvé aucun changement.

Le cuivre, l'or, le platine ne se combinent point directement avec le *cyanogène* ; mais le fer, à la température d'un rouge presque blanc, le décompose en très-grande partie ; il absorbe son carbone, dont une partie se combine avec lui, et l'autre adhère ensuite à sa surface, tandis que l'azote se dégage presque pur. Ce mode d'analyse démontre clairement les principes constituans du *cyanogène*.

Outre toutes ces propriétés du *cyanogène*, il a encore celles de décomposer les carbonates, et de neutraliser leurs bases en formant des *oxi-cyanures*. Ce caractère, réuni à celui de rougir les couleurs bleues végétales, le rapproche beaucoup des acides proprement dits.

Les combinaisons du *cyanogène* avec les alcalis, que nous venons de désigner sous le nom *oxi-cyanures*, ne se divisent point dans l'eau comme les chlorures alcalins ; mais lorsqu'on y ajoute un acide, il se forme 1° de l'acide carbonique, 2° de l'ammoniaque, 3° et de l'acide hydro-cyanique. Cette propriété remarquable des *cyanures d'oxides* est le caractère tranchant qui les distingue des *cyanures métalliques*, qui se dissolvent dans l'eau en se constituant *hydro-cyanates* aux dépens des principes de cette dernière, et ne dégageant au contraire que de l'acide hydro-cyanique lors de l'addition d'un acide dans leur solution.

Telles sont les propriétés les plus générales du *cyanogène* ou radical de l'acide prussique ; on voit, par cette courte notice, combien ce nouveau pro-

duit offre d'intérêt, et quel jour sa découverte porte sur les prussiates.

Acide hydro-cyanique.

Nous nous dispenserions de parler de l'acide prussique si, depuis la découverte de son radical, on n'avoit point reconnu par l'expérience que la plupart de nos prussiates n'étoient que des cyanures d'oxides, et que les hydro-cyanates ne pouvoient exister qu'à l'état liquide, propriété qui les rapproche beaucoup des hydro-chlorates et des hydriodates.

M. Gay-Lussac entre dans des détails si intéressans et si nouveaux en même temps, sur la nature de cet acide, et sur le jeu de ses combinaisons avec les bases, qu'on nous saura gré d'en avoir donné connoissance.

L'acide hydro-cyanique, liquide, incolore, d'une odeur assez vive, d'une saveur fraîche et successivement brûlante, cache sous les dehors trompeurs d'une foiblesse marquée, tous les caractères d'un violent poison; il se congèle à -15° , cristallise en fibres comme le nitrate d'ammoniaque, et le froid qu'il produit pour se vaporiser, même dans une température de 20 degrés, suffit pour le congeler.

Il est formé par

1 volume de vapeur de carbone.
 $\frac{1}{2}$ volume de gaz azote.
 $\frac{1}{2}$ volume de gaz hydrogène.

Ou en poids :

Carbone.	44,39.
Azote.	51,71.
Hydrogène.	3,90.
	<hr/>
	100,00.

Cet acide ne peut se conserver au-delà de quinze jours, même dans un flacon hermétiquement fermé. Ses principes réagissent les uns sur les autres : l'hydrogène se porte sur l'azote et forme de l'ammoniaque, qui s'unit à une portion d'acide non décomposé et donne naissance à de l'hydro-cyanate d'ammoniaque, tandis que le carbone s'unit à une autre portion d'azote, et forme une matière noire charbonneuse, qui est un véritable *azoture de carbone*. Selon M. Gay-Lussac, les propriétés acidifiantes de l'acide hydro-cyanique, ne peuvent venir de l'hydrogène, qui par lui-même est très-alcalifiant, mais bien du carbone et de l'azote : il doit être considéré comme un véritable *hydracide*, dans lequel le carbone et l'azote remplacent le chlore dans l'acide hydro-chlorique ; l'iode dans l'acide hydriodique, et le soufre dans l'acide hydro-sulfurique.

L'acide hydro-cyanique étant décomposé à une moyenne température par le deutocide de potassium, il est impossible d'obtenir un hydro-cyanate de potasse, lors du contact de cet alcali avec les matières animales, à une chaleur rouge, comme on l'a toujours cru : c'est un véritable deutocyanure de potassium.

Les hydro-cyanates sont décomposés par les acides les plus foibles, et lorsqu'ils sont privés d'eau, ils supportent un très-haut degré de chaleur, sans perdre la propriété de produire du bleu avec les dissolutions de fer ; mais ils passent à l'état de cyanures d'oxides. Si au contraire ces sels sont exposés à l'action simultanée de l'air et de l'eau, ils se décomposent et se changent en carbonates.

Outre les combinaisons binaires que contracte l'acide hydro-cyanique avec les bases, il peut encore former des sels triples ; mais leur existence

comme hydro-cyanates triples est un peu spéciense: Plusieurs chimistes ont émis à leur égard des opinions différentes: M. Gay-Lussac pense qu'ils résultent de la combinaison de cyanures avec les hydro-cyanates neutres; d'où il s'ensuit que l'hydro-cyanate de potasse et de fer seroit du cyanure de fer et de l'hydro-cyanate de potasse; il en seroit de même du sel triple à base d'argent, etc. (1). Mais ceci n'étant qu'hypothétique, nous décrivons, en attendant des conclusions ultérieures, les prussiates triples tels qu'ils sont donnés dans les ouvrages de chimie, en changeant seulement cette dernière dénomination par celle d'*hydro-cyanates*.

(1) M. Porett (*) par suite de nouvelles recherches qu'il a faites sur les prussiates triples, vient de jeter un grand jour sur leur véritable nature. Ce chimiste est porté à conclure, après de nombreuses et savantes expériences, que ces sels ne contiennent ni acide prussique ni oxide de fer pour base, quoiqu'on puisse en retirer l'une ou l'autre de ces substances par leur décomposition, et qu'ils sont le résultat de la combinaison binaire d'un acide particulier et d'une seule base salifiable.

Il paroîtroit, selon M. Porett, que l'oxide de fer seroit susceptible de former un acide particulier avec les élémens de l'acide prussique, et que cette propriété appartiendroit également au soufre, à l'oxide d'argent et probablement à plusieurs oxides métalliques, d'où il résulteroit des acides de nature différente et susceptibles de combinaison avec les bases salifiables: ce chimiste propose de les appeler acides *chyziques ferrurés, sulfurés, argenturés*, etc., selon que le nouvel acide seroit réuni soit à l'oxide de fer, au soufre, ou à l'oxide d'argent, etc. Il forme le mot *chyzique* des lettres initiales des principes *carbone, hydrogène et azote*, auxquelles il ajoute la terminaison *ique*; d'où il s'ensuit que leurs combinaisons salines porteroient les noms de *chyzates ferrurés, sulfurés, argenturés*, etc., etc.

* Annal. de Chim. et de Phys., tom. 1,

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Cyanogène. } Radical de l'acide prussique.
 Matière colorante du bleu de Prusse.

Combinaisons acides du cyanogène avec l'oxygène, l'hydrogène et le chlore.

Acide cyanique. Existence douteuse.
 — hydro-cyanique. Acide prussique.
 — chloro-cyanique. — prussique oxygéné.

*Cyanures.**Combinaisons du cyanogène avec les corps combustibles simples.*

Cyanure de sodium.
 — de potassium.
 — de mercure.
 — d'argent.
 — de platine.
 — d'ammoniaque.

*Oxi-cyanures ou Cyanures d'oxides.**Combinaisons du cyanogène avec les oxides métalliques.*

Protoxi-cyanure d'aluminium.	Cyanure d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
— — de barium hydro-sulfaté.	— de baryte hydro-sulfaté.
— — de barium sulfuré.	— de baryte sulfuré.
— — de zinc.	— de zinc.
— — d'étain.	— d'étain.
— — de cobalt.	— de cobalt.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protoxi-cyanure de cuivre.	Cyanure de cuivre.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de palladium.	— de palladium.
Deutoxi-cyanure de sodium	} — soude.
— — de potassium.	
— — de fer hydraté	} — de fer hydraté. Nature probable du bleu de Prusse, selon M. Gay-Lussac.
— — de mercure.	
— — d'argent.	Cyanure de mercure.
	— d'argent.

Hydro-cyanates. *Prussiates.*

Combinaisons de l'acide hydro-cyanique avec les bases.

Proto-hydro-cyanate de magnésium	} Prussiate de magnésie.
— — de calcium	
— — de barium.	} Prussiate calcaire, Eau de chaux prussienne, Prussiate de chaux.
Deuto-hydro-cyanate de sodium	
— — de potassium.	
Hydro-cyanate d'ammoniaque	} — d'ammoniaque.
Proto-hydro-cyanate de zinc	} — de zinc, — de fer. — d'étain. — de cobalt. — de cuivre. — de plomb. — d'argent. — de palladium.
— — de fer.	
— — d'étain.	
— — de cobalt.	
— — de cuivre.	
— — de plomb.	
— — d'argent.	
— — de palladium.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Hydro-cyanates triples. *Prussiates triples.*

Combinaisons de l'acide hydro-cyanique avec des bases.

Proto-hydro-cyanate de } magnésium et de deu- } toxide de fer. }	Prussiate de fer et de magnésie.
— — de calcium et de } deutoxide de fer. } — — et de chaux.	
— — de strontium et de } deutoxide de fer. } — — et de strontiane.	
— — de barium et de } deutoxide de fer. } — — et de barium.	
Deuto-hydro-cyanate de } sodium et de fer. . . . }	— — et de soude.
— — de potassium et de } fer. }	— — et de potasse.
— — d'argent et de fer. }	— — et d'argent.
Hydro-cyanate d'ammo- } niaque et de deutoxide } de fer }	— — et d'ammoniaque.

§ XII. AMMONIAQUE OU HYDROGÈNE AZOTÉ.

L'ammoniaque, qui jouoit un si grand rôle dans l'ancienne chimie, et qui, dans la chimie pneumatique, a rendu de si grands services comme réactif, a du fixer l'attention des chimistes modernes : c'est à un Français, à qui les sciences et les arts ont de grandes obligations, que nous devons la connoissance des principes constituans de l'ammoniaque : M. Berthollet a démontré qu'elle étoit composée de

4 parties d'azote et d'une d'hydrogène ; son état naturel est gazeux ; elle est très-susceptible de se dissoudre dans l'eau ; ses combinaisons avec les acides forment des sels ; mais à l'égard de beaucoup d'oxides métalliques, elle remplit à son tour les fonctions de principe salifiant à la mode des acides ; ces combinaisons sont de véritables sels cristallisables. Davy leur avoit donné le nom d'*ammoniure*, et Klaproth celui d'*ammoniate*. Cette dernière dénomination étant plus juste par cela même qu'elle donne une idée plus précise du composé, nous l'adopterons pour la nomenclature de ces sortes de produits.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Ammoniaque.	}	Alkali volatil caustique.
— sulfurée.		— — fluor.
— iodurée.		Esprit de sel ammoniac.
— et cyanogène.		<i>Voyez</i> sulfure d'ammoniaque.
		<i>Voy.</i> iodure d'ammoniaque.
		<i>Voy.</i> Cyanure d'ammoniaque.

Ammoniates. *Ammoniures.*

Combinaisons de l'ammoniaque avec les oxides métalliques.

Deuto-ammoniate de zinc.	Oxide de zinc ammoniacal.	
Proto-ammoniate de fer.	— de fer ammoniacal.	
Deuto-ammoniate d'étain.	— d'étain ammoniacal.	
Proto-ammoniate de tung- stène.	}	— de tungstène ammoniacal.
Deuto - ammoniate de cobalt		
Proto-ammoniate de tel- lure		— de tellure ammoniacal.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Deuto - ammoniate de	}	Eau céleste.
cuivre		Oxide de cuivre ammoniacal.
Proto - ammoniate de	}	Oxide de nickel ammoniacal.
nickel		
— — de mercure	}	Mercure fulminant.
		Oxide de mercure ammoniacal.
Deuto - ammoniate d'ar-	}	Argent fulminant.
gent		Oxide d'argent ammoniacal.
— — d'or	}	Or fulminant.
		Oxide d'or ammoniacal.

Combinaisons de l'ammoniaque avec les acides et hydracides.

Ammoniaque et acide bo-
rique.

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — iodique.
- — chlorique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-fluo-borique.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-cyanique.
- — arsénique.
- — chromique.
- — molybdique.
- — tungstique.
- — columbique.

Voyez les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel ammoniacal.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Ammoniaque et acide antimonique.
 — — antimonieux.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — citrique.
 — — fungique.
 — — gallique.
 — — kinique.
 — — mellitique.
 — — morique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — camphorique.
 — — mucique.
 — — pyro-tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.
 — — urique.
 — — rosacique.
 — — amniotique.
 — — sébacique.
 — — lactique.

Voyez les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel ammoniacal.

DEUXIÈME DIVISION.**M É T A U X.**

SECTION PREMIÈRE.**§ 1^{er}. SILICIUM.**

Le silicium est un métal nouvellement découvert à l'aide de la pile voltaïque; on est parvenu à le séparer de l'oxygène auquel il est toujours combiné, en l'y soumettant comme oxide (ou silice). Les quantités de métal qu'on a obtenues étoient si petites, qu'il a été impossible d'en décrire les propriétés physiques; il se présente seulement sous forme de points métalliques assez brillans. MM. Stromeyer et Berzelius disent avoir obtenu un alliage de fer et de silicium, en soumettant ces deux corps oxidés et mêlés avec du charbon, à une haute température; mais cette découverte a besoin d'être confirmée, plusieurs chimistes distingués l'ayant répétée sans succès. Le silicium se combine avidement à l'oxygène et forme un oxide qu'on appeloit *silice*. Ce corps, qu'on a cru simple pendant long-temps, n'est, commel'on voit, qu'un protoxide métallique; ses combinaisons avec quelques oxides sont de première utilité: nous allons les dénommer.

Les combinaisons du protoxide de silicium avec les acides sont très-peu nombreuses, comme on va le voir plus bas. A une haute température, il se fond avec les oxides métalliques et forme des verres colorés.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Silicium.	Métal de la silice.
Protoxide de silicium.	{ Terre silicée.
	{ — siliceuse.
— — et eau.	{ Silice.
	{ Voy. Hydrates.

Combinaisons du protoxide de silicium avec divers oxides.

Protoxide de silicium et oxide de calcium.	{ Mélange qui constitue les mortiers, ciments, etc.
— — et de deutoxide de potassium ou de sodium.	{ C'est le verre.
— — et d'aluminium.	{ Mélange avec lequel on fabrique les poteries, depuis la brique jusqu'à la porcelaine.

Combinaisons du protoxide de silicium avec les acides et hydracides.

Protoxide de silicium et acide hydrofluorique.	{ Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel siliceux.
— — borique.	
— — phosphorique.	
— — chromique.	

§ II. ZIRCONIUM.

Le zirconium, dont la pile voltaïque nous a fait connoître l'existence, a été obtenu en si petite quantité qu'on n'a pu décrire ses propriétés physiques. Il se présente sous forme de petits grains métalliques qui attirent l'oxygène de l'air avec une extrême avidité, et se convertissent en une poussière blanche, qui est de la zircone très-pure ou protoxide de zirconium.

Ses combinaisons à l'état d'oxide sont très-nombreuses, puisque tous les acides le dissolvent.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Zirconium.	Métal de la zircône.
Protoxide de zirconium. . . .	{ Terre de jargon. Zircône.
Protoxide de zirconium et eau.	<i>Voy.</i> Hydrates.
— et phosphore.	<i>V.</i> Protoxi-phosphures.
— et chlore.	<i>V.</i> Protoxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide de zirconium avec les acides et hydracides.

- Protox. de zirconium et acide borique.
- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — chlorique.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-fluo borique.
- — hydro-cyanique.
- — iodique.
- — arsénique.
- — chromique.
- — molybdique.
- — tungstique.
- — columbique.
- — antimonique.
- — antimonieux.
- — acétique.
- — malique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de zircône.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. de zirconium et acide oxalique.)

— — benzoïque.
 — — citrique.
 — — fungique.
 — — gallique.
 — — kinique.
 — — mellitique.
 — — morique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — camphorique.
 — — mucique.
 — — pyro-tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.
 — — urique.
 — — rosacique.
 — — amniotique.
 — — sébacique.
 — — lactique.

*Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation particulière de
 chaque sel de zircon.*

§ III. ALUMINIUM.

Les propriétés de l'aluminium nous sont aussi inconnues que celles des précédens. Il nous suffira de dire que M. Davy n'en a pu obtenir que des grains infiniment petits, qu'il lui a été impossible d'examiner; ils se sont transformés de suite en oxide, en absorbant l'oxygène de l'air.

L'oxide d'aluminium est blanc, doux au toucher, légèrement styptique, infusible et retenant toujours de l'eau, même à un degré de température très-élevé. Sa pesanteur spécifique, d'après Kirwan, est de 2,70.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Aluminium.	Métal de l'alumine.
Protoxide d'aluminium	{ Terre de l'alun. Base de l'alun. Argile pure. Alumine.
Protoxide d'aluminium et eau.	<i>Voy.</i> Hydrates.
— et phosphore.	<i>V.</i> Oxi-phosphures.
— et soufre.	<i>V.</i> Oxi-sulfures.
— et chlore.	<i>V.</i> Oxi-chlorures.
— et de silicium.	<i>V.</i> Silicium.

Combinaisons du protoxide d'aluminium avec les acides et hydracides.

Protox. d'aluminium et acide borique.	} <i>Voy.</i> les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'alumine.
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — phosphoreux.	
— — nitrique.	
— — nitreux.	
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — chlorique.	
— — iodique.	
— — hydro-sulfurique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-fluorique.	
— — hydro-fluo-borique.	
— — hydro-cyanique.	
— — arsénique.	
— — molybdique.	
— — chromique.	
— — tungstique.	

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Protox. d'alumin. et acide columbique.

— — antimonique.

— — antimonieux.

— — acétique.

— — malique.

— — oxalique.

— — benzoïque.

— — citrique.

— — fungique.

— — gallique.

— — kinique.

— — mellitique.

— — morique.

— — succinique.

— — tartarique.

— — camphorique.

— — mucique.

— — pyro-tartarique.

— — subérique.

— — zumique.

— — urique.

— — rosacique.

— — amniotique.

— — sébacique.

— — lactique.

*Voy. les articles de
chacun de ces acides
pour avoir la dénomi-
nation particulière de
chaque sel d'alumine.*

§ IV. YTTTRIUM.

L'yttrium est aussi inconnu que le silicium et le zirconium; on ignore si ses combinaisons existent; mais celles où il est à l'état d'oxide sont très-multipliées.

Le protoxide d'yttrium est blanc, infusible, et d'une pesanteur spécifique de 4,842 suivant Eckerberg.

MM. Gadolin et Vauquelin l'ont particulièrement fait connoître. C'est le premier qui l'a découvert dans l'ytterbite.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Yttrium.	Métal de l'yttria.
Protoxide d'yttrium	{ Gadolinite. Yttria.
Protoxide d'yttrium et eau.	Voy. Hydrates.
— et phosphore	{ Voy. Oxi-phos- phures.
— et soufre.	V. Oxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide d'yttrium avec les acides et hydracides.

Protoxide d'yttrium et acide borique.	
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — phosphoreux.	
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — chlorique.	
— — iodique.	
— — nitrique.	
— — nitreux.	
— — hydro-sulfurique.	
— — hydro-fluorique.	
— — hydro-fluo-borique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-cyanique.	
— — arsénique.	
— — molybdique.	
— — chromique.	
— — tungstique.	
— — columbique.	
— — antimónique.	
— — antimónieux.	
— — acétique.	
— — malique.	
— — oxalique.	

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'yttria.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. d'yttrium et acide benzoïque.

- — citrique.
- — fungique.
- — gallique.
- — kinique.
- — mellitique.
- — morique.
- — succinique.
- — tartarique.
- — camphorique.
- — mucique.
- — pyro-tartarique.
- — subérique.
- — zumique.
- — urique.
- — rosacique.
- — amniotique.
- — sébacique.
- — lactique.

*Voy. les articles de
chacon de ces acides
pour avoir la dénomi-
nation particulière de
chaque sel d'yttria.*

§ V. GLUCINIUM.

La nature et les propriétés du glucinium ne nous sont pas plus connues que celles des précédens. On sait seulement que, comme ces derniers, il peut être amené à l'état métallique ; mais qu'il repasse subitement à l'état d'oxide.

Le protoxide de glucinium, ou glucine, est blanc, insipide, infusible, retenant toujours un peu d'eau dans ses mollécules, mais ne se durcissant pas, ni ne prenant pas de retrait, comme l'alumine, lorsqu'on le soumet à un haut degré de chaleur. Sa pesanteur spécifique est de 2,967, selon M. Eckerberg : c'est le célèbre Vauquelin qui en a fait la découverte.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Glucinium.	Métal de la gluoine.
Protoxide de glucinium.	Glucine.
— et eau.	Voy. Hydrates.
— et phosphore.	V. Oxi-phosphures.
— et chlore.	V. Oxi-chlorures.

*Combinaisons du protoxide de glucinium avec les acides et hydracides.**Protox. de glucinium et acide borique.*

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — chlorique.
- — iodique.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-fluo-borique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-cyanique.
- — arsénique.
- — molybdique.
- — chromique.
- — tungstique.
- — columbique.
- — antimonique.
- — antimonieux.
- — acétique.
- — malique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — citrique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de glucine.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. de glucinium et acide fungique.

- — gallique.
- — kinique.
- — mellitique.
- — morique.
- — succinique.
- — tartarique.
- — camphorique.
- — mucique.
- — pyro-tartarique.
- — subérique.
- — zumique.
- — urique.
- — rosacique.
- — amniotique.
- — sébacique.
- — lactique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de glucine.

§ VI. MAGNÉSIUM.

Il semble, d'après les expériences de M. Davy, que le magnésium ait moins d'attraction pour l'oxygène que les corps précédens, car ce savant est parvenu à apprécier approximativement la quantité nécessaire de ce principe pour l'amener à l'état d'oxide : il l'évalue à 66 de métal par 100.

L'oxide de magnésium est une poudre blanche, légère, douce, inodore, qui verdit le sirop de mauve et de violette, sans cependant donner une saveur alcaline. Sa pesanteur spécifique, d'après Kerwan, est de 2,3.

Le protoxide de magnésium est infusible : le soufre, le phosphore et le chlore, sont les seuls de tous les corps simples, avec lesquels il se combine,

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Magnésium.	Métal de la magnésie.
Protoxide de magnésium.	Magnésie blanche calcinée.
Protoxide de magnésium et eau.	<i>Voy.</i> Hydrates.
— et phosphore.	<i>Voy.</i> Oxi-phosphures.
— et soufre.	<i>Voy.</i> Oxi-sulfures.
— et chlore.	<i>Voy.</i> Protoxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide de magnésium avec les acides et hydracides.

Protox. de magnésium et acide borique.

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — chlorique.
- — iodique.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-cyanique.
- — arsénique.
- — molybdique.
- — chromique.
- — tungstique.
- — columbique.
- — antimonique.
- — antimonieux.
- — acétique.
- — malique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — citrique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel magnésien.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. de magnés. et acide fungique.
 — — gallique.
 — — kinique.
 — — mellitique.
 — — morique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — camphorique.
 — — mucique.
 — — pyro-tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.
 — — urique.
 — — rosacique.
 — — amniotique.
 — — sébacique.
 — — lactique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation particulière de
 chaque sel magnésien.

SECTION DEUXIÈME.

§ 1^{er}. CALCIUM.

Le calcium, rangé dans la même classe que le strontium et le barium, paroît être celui des trois qui tient le plus opiniâtement à l'oxygène; il n'est pas plus connu que ces derniers. M. Davy évalue son oxygène, lorsqu'il est à l'état d'oxide, à 73,5 de métal pour 2.

On obtient le calcium de la même manière que le strontium et le barium; ce procédé consiste, comme l'on sait, à soumettre son oxide à l'action de la pile.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Calcium.	Métal de la chaux vive.
Protoxide de calcium.	Chaux vive.
— et eau.	<i>Voy.</i> Hydrates.
— et phosphore.	<i>V.</i> Protoxi-phosphures.
— et soufre.	<i>V.</i> Protoxi-sulfures.
— et chlore.	<i>V.</i> Protoxi-chlorures.
— et cyanogène.	<i>V.</i> Protoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de calcium avec les acides et hydracides.

Protoxide de calcium et acide borique.

— — carbonique.
 — — phosphorique.
 — — phosphoreux.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — chlorique.
 — — iodique.
 — — nitrique.
 — — nitreux.
 — — hydro-fluorique.
 — — hydro-sulfurique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — hydro-cyanique.
 — — hydro-fluo-borique.
 — — arsénique.
 — — molybdique.
 — — chromique.
 — — tungstique.
 — — columbique.
 — — antimonique.
 — — antimonieux.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel cal-
 caire en particulier.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Prot. de calcium et acide citrique. }
 — — fungique. }
 — — gallique. }
 — — kinique. }
 — — mellitique. }
 — — morique. }
 — — succinique. }
 — — tartarique. }
 — — camphorique. }
 — — mucique. }
 — — pyro-tartarique. }
 — — subérique. }
 — — zumique. }
 — — urique. }
 — — rosacique. }
 — — amniotique. }
 — — sébacique. }
 — — lactique. }

*Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel
 calcaire en particulier.*

§ II. STRONTIUM.

On est aussi peu instruit sur les propriétés du strontium que sur celles du précédent; on ne peut obtenir que des grains métalliques de ce corps, et ils ont tant d'affinité pour l'oxygène, qu'ils se transforment de suite en oxide de ce métal (ou strontiane). M. Davy évalue les proportions de ce dernier à 86 de métal pour 100.

A l'état de protoxide, le strontium contracte des combinaisons très-nombreuses dont nous allons donner la dénomination.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Strontium. Métal de la strontiane.
 Protoxide de strontium. Strontiane pure.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Protoxide de strontium et eau.	<i>Voy. Hydrates.</i>
— et phosphore.	<i>V. Protoxi-phosphures.</i>
— et soufre.	<i>V. Protoxi-sulfures.</i>
— et chlore.	<i>V. Protoxi-chlorures.</i>
— et cyanogène.	<i>V. Protoxi-cyanures.</i>

Combinaisons du protoxide de strontium avec les acides et hydracides.

Protox. de strontium et acide borique.

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — chlorique.
- — iodique.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-fluo-borique.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-cyanique.
- — arsénique.
- — molybdique.
- — chromique.
- — tungstique.
- — columbique.
- — antimonique.
- — antimonieux.
- — acétique.
- — malique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — citrique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de strontiane en particulier.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. de strontium et acide fungique.

— — gallique.
 — — kinique.
 — — mellitique.
 — — morique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — camphorique.
 — — mucique.
 — — pyro-tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.
 — — urique.
 — — rosacique.
 — — amniotique.
 — — sébacique.
 — — lactique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel de
 strontiane en particu-
 lier.

§ III. *BARIUM.*

La quantité de barium qu'on obtient est si petite, qu'on n'a pu donner encore bien exactement le détail de ses propriétés : il est brillant, plus pesant que l'eau, ayant une attraction extrêmement forte pour l'oxygène. Si l'on en croit les analyses les plus soignées, le protoxide de barium ou baryte contiendrait environ 90,5 de métal pour 100.

Le barium s'unit au mercure et forme un amalgame d'où on peut le retirer par la distillation.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Barium.
 Protoxide de barium.
 — et eau.
 — et phosphore.

Métal de la baryte.
 Baryte pure.
 Voy. Hydrates.
 V. Protoxi-phosphures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protoxide de barium et soufre. *V.* Protoxi-sulfures.
 — et chlore. *V.* Protoxi-chlorures.
 — et cyanogène. *V.* Protoxi-cyanures.

*Combinaisons du protoxide de barium avec les acides
 et hydracides.*

Protoxide de barium et acide borique.

— — carbonique.
 — — phosphorique.
 — — phosphoreux.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — nitrique.
 — — nitreux.
 — — chlorique.
 — — iodique.
 — — hydro-fluorique.
 — — hydro-sulfurique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — hydro-fluo-borique.
 — — hydro-cyanique.
 — — arsénique.
 — — chromique.
 — — molybdique.
 — — tungstique.
 — — columbique.
 — — antimonique.
 — — antimonieux.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — citrique.
 — — fungique.
 — — gallique.

*Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomin-
 ation de chaque sel de
 baryte en particulier.*

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protoxide de barium et acide kinique. }
 — — mellitique. }
 — — morique. }
 — — succinique. }
 — — tartarique. }
 — — camphorique. }
 — — mucique. }
 — — pyro-tartarique. }
 — — subérique. }
 — — zumique. }
 — — urique. }
 — — rosacique. }
 — — amniotique. }
 — — sébacique. }
 — — lactique. }

*Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel de
 baryte en particulier.*

§ IV. SODIUM.

Le sodium a beaucoup d'analogie avec le potassium, quant aux propriétés physiques; mais il en diffère par son affinité plus grande pour l'oxygène, par sa pesanteur spécifique, qui est de 0,972 à la température de + 15°; et par sa fusibilité, qui demande + 90° pour s'effectuer. La volatilité du sodium n'est pas non plus aussi bien constatée que celle du potassium.

Ce corps a été découvert par M. Davy, et particulièrement étudié par MM. Thénard et Gay-Lussac.

Le sodium forme également deux oxides avec l'oxygène, et ses combinaisons dans l'état d'oxide au maximum sont très-nombreuses.

Le sodium forme aussi des alliages avec les mé-

taux, et se combine avec quelques corps simples non métalliques.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Sodium.

Sodium et phosphore.

— et soufre.

— et chlore.

— et iode.

Voy. Phosphures.*Voy.* Sulfures.*Voy.* Chlorures.*Voy.* Iodures.*Alliages du sodium avec les métaux cassans.*

Sodium et bismuth.

— et arsenic.

— et antimoine.

} Ces alliages sont cassans.

Alliage du sodium avec les métaux ductiles.

Sodium et mercure.

— et potassium.

— et étain.

— et plomb.

— et zinc.

— et fer.

} Tous ces alliages sont cassans, excepté celui de fer, dont on ne connaît point les proportions pour le rendre ductile ou cassant.

Combinaisons du sodium avec l'oxygène.

Protoxide de sodium.

Deutoxide de sodium.

} Soude pure.

} — caustique.

Deutoxide de sodium et eau.

— et phosphore.

— et soufre.

— et chlore.

— et cyanogène.

Voy. Hydrates.*V.* Deutoxi-phosphures.*V.* Deutoxi-sulfures.*V.* Deutoxi-chlorures.*V.* Deutoxi-cyanures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons du deutoxide de sodium avec les acides
et hydracides.*

Deutoxide de sodium et acide borique.	
— — carbonique.	
— — phosphorique.	
— — phosphoreux.	
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — chlorique.	
— — iodique.	
— — nitrique.	
— — nitreux.	
— — hydro-fluorique.	
— — hydro-sulfurique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-fluo-borique.	
— — hydro-cyanique.	
— — arsénique.	
— — molybdique.	
— — chromique.	
— — tungstique.	
— — columbique.	
— — antimonique.	
— — antimoniéux.	
— — acétique.	
— — malique.	
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — citrique.	
— — fungique.	
— — gallique.	
— — kinique.	
— — mellitique.	
— — morique.	
— — succinique.	

*Voy. les articles de
chacun de ces acides
pour avoir la dénomi-
nation de chaque sel de
soude en particulier.*

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deutox. de sodium et acide tartarique.

— — camphorique.

— — mucique.

— — pyro-tartarique.

— — subérique.

— — zumique.

— — urique.

— — rosacique.

— — amniotique.

— — sébacique.

— — lactique.

Voy. les articles de
chacun de ces acides
pour avoir la dénomin-
nation de chaque sel de
soute en particulier.

§ V. POTASSIUM.

C'est la découverte de ce nouveau corps qui a produit une si grande révolution en chimie et qui a si singulièrement accru le domaine de nos connoissances. On avoit déjà fait de belles expériences avec la pile de Volta; mais elle n'avoit pas encore servi à la désoxygénation de ce qu'on appelloit alors *terres* et *alcalis*. Ce fut M. Davy, célèbre chimiste anglais, qui le premier en fit l'essai. Ses premières expériences ne furent pas plutôt connues de nos chimistes, qu'ils les répétèrent; et avec cet esprit d'ordre, avec ce tact, avec ce génie de la science qu'ils possèdent à un degré si éminent, ils parvinrent bientôt à surpasser le chimiste anglais; et on peut dire que s'ils n'ont pas la gloire de la découverte, ils ont le mérite d'avoir fait toutes celles qui en ont été les conséquences. Ce sont MM. Thénard et Gay-Lussac qui, en décomposant la potasse par le fer, sont parvenus à obtenir le potassium en assez grande quantité pour faire les expériences et former ses diverses combinaisons.

Le potassium est solide, d'un éclat métallique

semblable à celui du plomb, susceptible d'être pétri entre les doigts comme de la cire, se laissant couper très-facilement par un instrument tranchant. Son intérieur représente une infinité de petites particules métalliques brillantes.

Sa pesanteur spécifique est de 0,865, l'eau étant 1,000; elle est un peu plus grande que celle de l'huile de naphte pure : aussi l'y reçoit-on et l'y conserve-t-on.

Ce corps est extrêmement combustible ; sa seule exposition à l'air suffit pour l'enflammer et le convertir en *deutoxide de potassium* ou potasse ; il est fusible à + 58° ; à une température plus élevée il se volatilise.

Le potassium est susceptible de deux degrés d'oxidation. Son protoxide ne contracte aucune combinaison connue, tandis que son deutoxide en forme de très-nombreuses.

Le potassium se combine à quelques corps combustibles non métalliques et s'allie à plusieurs métaux.

Nomenclature actuelle

Nomenclature ancienne

Potassium.
Potassium et hydrogène.
— et phosphore.
— et soufre.
— et chlore.
— et iode.

Métal de la potasse.
Voy. Hydrures.
Voy. Phosphures.
Voy. Sulfures.
Voy. Chlorures.
Voy. Iodures.

Alliage du potassium avec les métaux cassans.

Potassium et bismuth.
— tellure.
— arsenic.
— antimoine.

Ces alliages sont tous cassans.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Alliages du potassium avec les métaux ductiles.

Potassium et mercure.

- sodium.
- étain.
- plomb.
- zinc.
- fer.

Ces alliages sont tous cassans, excepté celui de fer, dont on ne connaît point les proportions pour le rendre ductile ou cassant.

Combinaisons du potassium avec l'oxygène.

Protoxide de potassium.

Deutoxide de potassium.

Potasse pure.

Deutox. de potas. et hydrogène.

- et eau.
- et phosphore.
- et soufre.
- et chlore.
- et cyanogène.

V. Hydrogène potassé.

V. Hydrates.

V. Deutoxi-phosphures.

V. Deutoxi-sulfures.

V. Deutoxi-chlorures.

V. Deutoxi-cyanures.

Combinaisons du deutoxide de potassium avec les acides et hydracides.

Deutox. de potassium et acide borique.

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — phosphoreux.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — chlorique.
- — iodique.
- — nitrique.
- — nitreux.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-sulfurique.
- — hydro-fluo-borique.
- — hydro-cyanique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de potasse en particulier.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deutox. de potass. et acide arsénique.
 — — molybdique.
 — — chromique.
 — — tungstique.
 — — antimonique.
 — — antimonieux.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — citrique.
 — — fungique.
 — — gallique.
 — — kinique.
 — — mellitique.
 — — morique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — camphorique.
 — — mucique.
 — — pyro-tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.
 — — urique.
 — — rosacique.
 — — amniotique.
 — — sébacique.
 — — lactique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel de
 potasse en particulier.

TROISIÈME SECTION.

§ 1^{er}. *MANGANÈSE.*

Métal solide, d'un blanc grisâtre, d'une dureté égale à celle du fer, et d'une pesanteur spécifique de 6,850 suivant Bergmann, et de 7,000 suivant Hyelm. Il n'est attirable à l'aimant que quand il contient du fer, dont il est bien difficile de le purger entièrement. Il est doué d'une grande affinité pour l'oxygène; sa seule exposition à l'air suffit pour l'amener à l'état d'oxide noir; on ne peut le conserver à l'état métallique que sous l'huile, l'eau ou le mercure.

Le manganèse est très-difficilement fusible; il exige, selon Guyton, 160 degrés de chaleur au pyromètre de Wedgwood pour se fondre. Il est susceptible de deux degrés d'oxidation: le blanc ou protoxide, et le noir ou deutoxide. Quelques chimistes lui en reconnoissent un rouge intermédiaire; mais son existence n'est pas très-bien constatée.

Le manganèse peut s'unir au soufre et au phosphore ainsi qu'au chlore et à l'iode, et former des sulfures, etc. Il s'allie également à un assez grand nombre de métaux; mais ces alliages sont peu connus.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Manganèse. Régule de manganèse.

Combinaisons du manganèse avec les corps combustibles non métalliques.

Manganèse et phosphore.	<i>Voy.</i> Phosphures.
— et soufre.	<i>Voy.</i> Sulfures.
— et chlore.	<i>Voy.</i> Chlorures.
— et iode.	<i>Voy.</i> Iodures.

*Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne:**Alliages du manganèse avec les métaux ductiles.*

Manganèse et zinc.
— et fer.
— et cuivre.
— et or.

Les alliages du manganèse avec les autres métaux sont inconnus pour la plupart, ou n'ont pu s'effectuer.

Combinaisons du manganèse avec l'oxygène.

Protoxide de manganèse. Oxyde blanc de manganèse.
Deutoxide de manganèse. Oxyde noir de manganèse.

*Combinaisons du protoxide de manganèse avec les acides et hydracides.**Protox. de manganèse et acide borique.*

— — carbonique.
— — phosphorique.
— — sulfurique.
— — nitrique.
— — hydro-fluorique.
— — hydro-chlorique.
— — hydriodique.
— — arsénique.
— — benzoïque.
— — fungique.
— — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de manganèse en particulier.

*Combinaisons du deutoxide de manganèse avec les acides et hydracides.**Deutox. de mangan. et acide carboniq.*

— — nitrique.
— — acétique.
— — oxalique.
— — citrique.
— — succinique.
— — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de manganèse en particulier.

§ II. ZINC.

C'est à ce métal que sont dues toutes les belles découvertes obtenues par la pile voltaïque : ce fut en mettant une lame de zinc entre les lèvres que Galvani s'aperçut qu'il avoit un pôle opposé à une pièce d'argent qu'il y mit aussi. C'est ainsi que, pour le physicien observateur, le moindre indice suffit pour ouvrir la route aux plus hautes découvertes.

Le zinc est un métal blanc, bleuâtre, lamelleux, cristallisable, cassant lorsqu'il est froid, susceptible d'une grande malléabilité lorsqu'il est chauffé à 100° centigrades : à une plus haute chaleur il se volatilise. Lorsqu'on le frotte entre les doigts, il manifeste sensiblement une odeur et une saveur qui lui sont propres. Ce métal est assez ductile pour passer à la filière. Sa pesanteur spécifique est de 7,1908 lorsqu'il est écroui.

Le zinc se combine avec l'oxygène, et forme deux oxides, gris et blanc, suivant les proportions réciproques de ces deux corps. MM. Clément et Désormes évaluent à $\frac{12}{100}$ tout l'oxygène du protoxide ou oxide gris, et M. Proust à $\frac{20}{100}$ celui de l'oxide blanc ou deutoxide.

Le zinc se combine avec la plupart des corps combustibles, et s'allie avec beaucoup de métaux : ces dernières combinaisons surtout sont d'une grande importance pour les arts.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Zinc,

{ Speltre,
{ Zinc.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du zinc avec les corps combustibles non métalliques.

Zinc et hydrogène,	} <i>Voy.</i> Hydrogène zincé Son existence est douteuse.
— et phosphore.	
— et soufre.	<i>Voy.</i> Phosphures.
— et chlore.	<i>Voy.</i> Sulfures.
— et iode.	<i>Voy.</i> Chlorures.
	<i>Voy.</i> Iodures.

Alliages du zinc avec les métaux cassans.

Zinc et manganèse,	} Ces alliages existent ; mais on ne connoît point les proportions nécessaires pour les rendre ductiles ou cassans.
— et arsenic.	
— et molybdène.	
— et antimoine.	
— et bismuth.	

Alliages du zinc avec les métaux ductiles.

Zinc et sodium.	} Ces alliages sont généralement cassans, excepté ceux de cuivre et d'étain, qui sont ductiles. Celui de cuivre porte différents noms, tels que <i>laiton</i> ou <i>cuivre jaune</i> , <i>pinchebec</i> , <i>métal du prince Robert</i> , <i>tombac</i> , <i>similar</i> , etc.
— et potassium.	
— et fer.	
— et étain.	
— et cuivre.	
— et plomb.	
— et mercure.	
— et argent.	
— et or.	
— et platine.	

Combinaisons du zinc avec l'oxygène.

Protoxide de zinc.	Oxide gris de zinc.
Deutoxide de zinc.	— blanc de zinc.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protoxide de zinc et eau. *V.* Hydrates.
 — et cyanogène. *V.* Protoxi-cyanures.
 Deutoxide de zinc et chlore. *V.* Deutoxi-chlorures.

Combinaisons du protoxide de zinc avec les acides.

Protoxide de zinc et acide carbonique. *Voy.* Carbonates.

Combinaisons du deutoxide de zinc avec les acides et hydracides.

Deutoxide de zinc et acide borique.

— — phosphorique.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — chlorique.
 — — iodique.
 — — nitrique.
 — — hydro-fluorique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — arsénique.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — citrique.
 — — gallique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — fungique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel de
 zinc en particulier.

§ III. FER.

Ce métal est trop connu, ainsi que ses propriétés, pour que nous les décrivions; il nous suffit de dire que sa pesanteur spécifique est 7,788, et qu'il se fond à une température évaluée à 158° de Wedgwood.

Le fer se combine avec l'oxygène en deux proportions, suivant M. Proust, et forme deux oxides, l'un noir ou protoxide, et l'autre rouge ou deutoxide. Suivant le même chimiste, l'oxide noir contient 73 parties de fer et 27 d'oxygène, et l'oxide rouge 52 de fer et 48 d'oxygène.

Le fer se combine avec tous les corps combustibles simples non métalliques, excepté l'azote, ainsi qu'avec presque tous les métaux, d'où résultent des alliages qui sont très-utiles dans les arts.

Nous désignons ici toutes ces combinaisons avec la plus grande exactitude.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Fer.

} Mars.
} Fer.

Combinaisons du fer avec les corps simples non métalliques.

Fer et bore.
— et carbone.
— et phosphore.
— et soufre.
— et chlore.
— et iode.

Voy. Borures.
Voy. Carbures.
Voy. Phosphures.
Voy. Sulfures.
Voy. Chlorures.
Voy. Iodures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages du fer avec les métaux cassans.

Fer et manganèse,
— et arsenic.
— et molybdène.
— et tungstène.
— et antimoine.
— et titane.
— et cobalt.
— et bismuth.

Les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans sont inconnues.

Alliages du fer avec les métaux ductiles.

Fer et sodium.
— et potassium.
— et zinc.
— et étain.
— et plomb.
— et cuivre.
— et mercure.
— et nickel.
— et argent.
— et osmium.
— et palladium.
— et rhodium.
— et or.
— et platine.
— et iridium.

Cinq seulement de ces alliages sont ductiles, savoir: ceux d'étain, d'argent, or, palladium et platine. On ne connaît point de proportions justes pour rendre les autres ductiles ou cassans.

Combinaisons du fer avec l'oxygène.

Protoxide de fer.
Deutoxide de fer.

Oxide de fer noir.
— de fer rouge.

Protoxide de fer et eau.
— et ammoniaque.
Deutoxide de fer et chlore.
— et cyanogène.

Voy. Hydrates.
V. Ammoniates.
V. Deutoxi-chlorures.
V. Deutoxi-cyanures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du protoxide de fer avec les acides et hydracides.

Protoxide de fer et acide borique.

- — carbonique.
- — phosphorique.
- — sulfurique.
- — nitrique.
- — hydro-chlorique,
- — acétique.
- — malique.
- — oxalique.
- — gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de fer au minimum en particulier.

Combinaisons du deutoxide de fer avec les acides et hydracides.

Deutox. de fer et acide phosphorique.

- — sulfurique.
- — nitrique.
- — chlorique.
- — iodique.
- — hydro-chlorique.
- — hydro-fluorique.
- — hydriodique.
- — hydro-cyanique.
- — acétique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — citrique.
- — gallique.
- — mellitique.
- — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel de fer au maximum en particulier.

§ IV. *ETAIN*,

Il en est de même de ce métal comme du fer ; il est généralement connu ; sa pesanteur spécifique est de 7,291, et de 7,299 lorsqu'il a été écroui.

Il est malléable, mais peu tenace, presque pas élastique et très-peu sonore. Il se fond à 227,77° centigrades ; il peut cependant se réduire en vapeurs si on augmente la température ; et si on le laisse refroidir lentement après l'avoir fondu, il cristallise en prismes rhomboïdaux.

L'étain se combine avec l'oxygène en deux proportions, suivant M. Proust : la première forme l'oxide jaune, composé de 80 parties d'étain et de 20 d'oxygène ; la deuxième l'oxide blanc, contenant $\frac{25}{100}$ d'oxygène.

M. Berzélius a trouvé l'existence d'un nouvel acide, qu'il a appelé *acide stannique* ; mais nous attendrons des expériences ultérieures pour faire connaître ses combinaisons.

L'étain se combine avec plusieurs corps combustibles simples, et forme des alliages avec beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Etain.

{ Jupiter.
 { Etain.

Combinaisons de l'étain avec les corps combustibles non métalliques.

Etain et phosphore.
— et soufre.
— et chlore,
— et iode.

Voy. Phosphures.
Voy. Sulfures.
Voy. Chlorures.
Voy. Iodures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages de l'étain avec les métaux cassans.

Etain et molybdène.
 — et tungstène.
 — et arsenic.
 — et antimoine.
 — et bismuth.
 — et cobalt.

L'alliage d'étain et d'arsenic est légèrement ductile; les autres sont cassans ou indéterminés dans leurs proportions.

Alliages de l'étain avec les métaux ductiles.

Etain et sodium.
 — et potassium.
 — et zinc.
 — et fer.
 — et cuivre.
 — et nickel.
 — et plomb.
 — et mercure.
 — et argent.
 — et palladium.
 — et or.
 — et platine.

Les alliages de sodium, de potassium, de mercure, de palladium et de platine, sont cassans; les autres sont tous ductiles, excepté celui de nickel, dont les proportions sont indéterminées.

Combinaisons de l'étain avec l'oxygène.

Protoxide d'étain.
Deutoxide d'étain.

Oxide jaune d'étain.
 — blanc d'étain.

Protoxide d'étain et cyanogène.
Deutoxide d'étain et eau.
 — et ammoniacque.

V. Protoxi-cyanures,
V. Hydrates.
V. Ammoniates.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du protoxide d'étain avec les acides et hydracides.

Protoxide d'étain et acide carbonique.

- — phosphorique.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — nitrique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — acétique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'étain au minimum en particulier.

Combinaisons du deutoxide d'étain avec les acides et hydracides.

Deutoxide d'étain et acide borique.

- — nitrique.
- — hydro-fluorique.
- — arsenique.
- — acétique.
- — oxalique.
- — benzoïque.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'étain au maximum en particulier.

QUATRIÈME SECTION.

§ 1^{er}. *ARSENIC.*

L'arsenic métal a été long-temps ignoré des anciens, et sa découverte date seulement de 1733. C'est à cette époque que Brandt parvint à amener son oxide blanc à l'état métallique. Les travaux de Macquer, Monnier, Schéele et Bergmann, nous l'ont mieux fait connoître.

L'arsenic est blanc, grisâtre comme l'acier, d'un très-beau brillant métallique, extrêmement cassant, inodore, sans saveur sensible, mais répandant une odeur alliée très-prononcée lorsqu'on le projette sur des charbons allumés. Sa pesanteur spécifique est de 8,31, suivant Bergmann.

L'arsenic est très-volatil et se sublime à 180° centigrades. Lorsque la sublimation est conduite lentement, il cristallise en tétraèdres, qui sont, suivant M. Haüy, la configuration réelle de ses molécules intégrantes.

Malgré la grande volatilité de ce métal, on parvient cependant à le fondre, en le soumettant à une pression supérieure à celle de l'air; on peut alors le couler en lingots ou lames.

L'arsenic se combine avec l'oxygène en deux proportions différentes, d'où résultent un oxide blanc, et un acide susceptible de se combiner aux bases et de former des sels.

L'arsenic peut s'unir à tous les corps combustibles simples, excepté le carbone et l'azote. Il forme encore des alliages avec les métaux. Ses combinaisons avec ces derniers sont si étendues, qu'il peut être bientôt regardé comme leur minéralisateur.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Arsenic.

Régule d'arsenic.

*Combinaisons de l'arsenic avec les corps combustibles
simples non métalliques.*

Arsenic et hydrogène.

Voy. Hydrures.

— et phosphore.

Voy. Phosphures.

— et soufre.

Voy. Sulfures.

— et chlore.

Voy. Chlorures.

— et iode.

Voy. Iodures.

Alliages de l'arsenic avec les métaux cassans.

Arsenic et antimoine.

— et bismuth.

Alliages de l'arsenic avec les métaux ductiles.

Arsenic et sodium.

— et potassium.

— et zinc.

— et fer.

— et cuivre.

— et nickel.

— et plomb.

— et mercure.

— et étain.

— et argent.

— et or.

— et platine.

Ces alliages sont cassans :
celui d'arsenic et de cuivre
est aussi connu sous les noms
de *cuivre blanc*, *tombac*.

Combinaisons de l'arsenic avec l'oxygène

Protoxide d'arsenic.

{ Arsenic blanc.
{ Oxide blanc d'arsenic.
{ Acide arsénieux.

Acide arsénique.

— arsénical.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du protoxide d'arsenic avec les acides et hydracides.

Protoxide d'arsenic et acide borique.

— — phosphorique.
 — — sulfurique.
 — — nitrique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydro-fluorique.
 — — acétique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation de chaque sel
 d'arsenic en particu-
 lier.

Arséniates.

Combinaisons de l'acide arsénique avec les bases.

Proto-arséniate de zirconium.	Arséniate de zirzône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
Sur-proto-arséniate de calcium.	— acide de chaux.
Proto-arséniate de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-arséniate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Sur-deuto-arséniate de potassium.	— acide de potassé.
Arséniate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-arséniate de manganèse.	— de manganèse.
Deuto-arséniate de zinc.	— de zinc.
Proto-arséniate de fer.	— de fer au minimum.
Deuto-arséniate de fer.	— de fer au maximum.
Proto-arséniate d'étain.	— d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
-------------------------------	-------------------------------

Proto-arséniate de cobalt.	Arséniate de cobalt.
Deuto-arséniate de bismuth.	— de bismuth.
Proto-arséniate d'urane.	— d'urane.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	— d'argent.

§ II. MOLYBDÈNE.

La difficulté qu'on a de se procurer en quantité le molybdène fondu, a empêché de l'examiner et de décrire ses propriétés physiques d'une manière exacte.

Il est infusible au plus haut degré, et les petits grains métalliques qu'Hyelm parvint à obtenir présentoient les caractères suivans : il est d'un jaune pâle à la surface et verdâtre à l'intérieur, très-brillant, fixe et cassant ; sa pesanteur spécifique est de 8,600 selon Bucholz, et de 7,400 selon Hyelm.

Le molybdène se combine avec l'oxygène en deux proportions différentes, d'où naissent un oxyde de molybdène et un acide appelé *acide molybdique*.

Il se combine encore avec plusieurs corps combustibles simples non métalliques, et s'allie avec beaucoup de métaux.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
-------------------------------	-------------------------------

Molybdène.	Régule de molybdène.
------------	----------------------

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons du molybdène avec les corps combustibles
simples non métalliques.*

Molybdène et phosphore.	<i>Voy.</i> Phosphures.
— et soufre.	<i>Voy.</i> Sulfures.
— et chlore.	<i>Voy.</i> Chlorures.
— et iode.	<i>Voy.</i> Iodures.

Alliages du molybdène avec les métaux cassans.

Molybdène et manganèse.	} Ces alliages sont cassans.
— et arsenic.	
— et antimoine.	
— et cobalt.	
— et bismuth.	

Alliages du molybdène avec les métaux ductiles.

Molybdène et zinc.	} Ces alliages sont cassans, excepté celui de plomb, qui est légèrement ductile.
— et fer.	
— et étain.	
— et cuivre.	
— et nickel.	
— et plomb.	
— et argent.	
— et or.	
— et platine.	

Combinaisons du molybdène avec l'oxygène.

Protoxide de molybdène.	Oxide brun de molybdène.
Acide molybdique.	— blanc de molybdène.

*Combinaisons du protoxide de molybdène avec les acides
et hydracides.*

Protox. de molybd. et acide sulfurique.	} <i>Voy.</i> les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de molybdène.
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-fluorique.	
— — acétique.	
— — oxalique.	
— — tartarique.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Molybdates.

Combinaisons de l'acide molybdique avec les bases.

Proto-molybdate de zirconium.	Molybdate de zircone.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— d. glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-molybdate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Molybdate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-molybdate de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.

§ III. CHROME.

C'est à un de nos plus célèbres chimistes que nous devons la connoissance de ce métal. C'est dans le plomb rouge de Sibérie que M. Vauquelin l'a trouvé. Ses propriétés physiques sont encore peu connues, parce qu'on n'a encore pu l'obtenir qu'en très-petite quantité; cependant on lui attribue généralement celles d'être très-fragile et extrêmement difficile à fondre. Sa pesanteur spécifique est de 5,900 selon Klaproth.

Le chrome se combine avec l'oxygène, et forme un oxide vert, et un acide de couleur rouge ou jaune orangée qu'on appelle *acide chromique*.

On ne connoit, parmi les corps combustibles

simples, que l'iode qui se combine avec ce métal et forme un iodure de chrome.

Ses alliages métalliques sont inconnus jusqu'à présent.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Chrome.

Chrome et iode.

Voyez Iodures.

Combinaisons du chrome avec l'oxygène.

Protoxide de chrome.

Oxide vert de chrome.

Acide chromique.

Combinaisons du protoxide de chrome avec les acides et hydracides.

Protox. de chrome et acide carbonique.

— — nitrique.

— — hydro-chlorique.

— — hydriodique.

— — acétique.

— — gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de chrome.

Chromates.

Combinaisons de l'acide chromique avec les bases.

Proto-chromate de silicium.

Chromate de silice.

— — de zirconium.

— — de zircon.

— — d'yttrium.

— — d'yttria.

— — d'aluminium.

— — d'alumine.

— — de glucinium.

— — de glucine.

— — de magnésium.

— — de magnésie.

— — de calcium.

— — de chaux.

— — de strontium.

— — de strontiane.

— — de barium.

— — de baryte.

Deuto-chromate de sodium.

— — de soude.

Sur-deuto-chromate de sodium.

— — acide de soude.

Deuto-chromate de potassium.

— — de potasse.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Sur-deuto-chrom. de potassium.	Chromate acide de potasse.
Chromate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Deuto-chromate de fer.	— de fer.
— — de zinc.	— de zinc.
Proto-chromate d'étain.	— d'étain.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
— — de cobalt.	— de cobalt.
Deuto-chromate de cuivre.	— de cuivre.
Proto-chromate de tellure.	— de tellure.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	{ Mine de plomb rouge. Plomb rouge de Sibérie. Chromate de plomb.
— — d'argent.	— d'argent.

§ IV. TUNGSTÈNE.

Le tungstène est un métal blanc grisâtre, comme le fer, très-brillant, très-dur, inattaquable par la lime, fragile. Sa pesanteur spécifique, selon les frères d'Elhuyart, est de 17,6, de 17,22 selon Allen et Aiken, et de 85,406 suivant Guyton.

Ce métal supporte une très-haute chaleur sans se fondre: on l'évalue à 170° de Wedgewood. Par le refroidissement, il paraît susceptible de cristalliser, suivant MM. Vauquelin et Hecht, en petits cristaux dont on n'a pu déterminer la forme.

Le tungstène s'unit à l'oxygène en deux proportions différentes, d'où résultent deux oxides ou un oxide et un acide, l'un au minimum ou protoxide noir, et l'autre au maximum ou peroxyde jaune, ou *acide tungstique*.

MM. d'Elhuyart ont fait une suite d'expériences qui prouvent que le tungstène peut s'allier à plu-

sieurs métaux; il peut encore s'unir au soufre, au phosphore et à l'iode.

Ce métal est aussi appelé *scheelium* par quelques chimistes allemands, et *scheelin* par M. Haüy.

N. B. Les combinaisons du protoxide de tungstène avec les acides et hydracides sont si peu connues, que nous ne pouvons en donner ici l'énumération.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Tungstène. *Scheelium ou scheelin.*

Combinaisons du tungstène avec les corps combustibles simples non métalliques.

Tungstène et phosphore.	<i>V.</i> Phosphures.
— et soufre.	<i>V.</i> Sulfures.
— et iode.	<i>V.</i> Iodures.

Alliages du tungstène avec les métaux cassans.

Tungstène et antimoine.	} Ces alliages sont cassans.
— et bismuth.	

Alliages du tungstène avec les métaux ductiles.

Tungstène et manganèse.	} On ne connaît point les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans.
— et fer.	
— et étain.	
— et cuivre.	
— et plomb.	
— et argent.	
— et or.	

Combinaisons du tungstène avec l'oxygène.

Protoxide de tungstène.	Oxide noir de tungstène.
Acide tungstique.	— jaune de tungstène.
Protox. de tungst. et ammoniaque.	<i>V.</i> Ammoniates.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Tungstates.

Combinaisons de l'acide tungstique avec les bases.

Proto-tungstate de zirconium.	Tungstate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-tungstate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Tungstate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-tungstate de fer.	— de fer.
— — de manganèse.	— de manganèse.
— — de fer et de manganèse.	— de fer et de manganèse.

§ V. COLUMBIUM.

Le columbium a tant d'affinité pour l'oxygène qu'on n'a pu jusqu'à présent l'obtenir à l'état métallique: aussi ses propriétés physiques nous sont-elles inconnues. M. Hatchett, qui a découvert cette nouvelle substance, a soumis son acide mêlé avec du charbon à un feu très-violent; il n'a obtenu qu'une poudre noire, qu'on croit être l'oxide de columbium, mais que M. Thénard présume être le métal lui-même.

Le columbium se combine avec quelques corps combustibles simples non métalliques, et ses alliages avec les métaux sont inconnus.

L'acide columbique se combine avec les bases, et forme des sels appelés *columbates*.

Les combinaisons de l'oxide de columbium avec les acides sont peu connues : nous nommerons cependant celles qui ont été le plus étudiées.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Columbium.

Combinaisons du columbium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Columbium et phosphore. *V.* Phosphures.

Combinaisons du columbium avec l'oxygène.

Protoxide de columbium. Oxide noir de columbium.
Acide columbique.

Combinaisons du protoxide de columbium avec les acides et hydracides.

Protox. de columb. et acide sulfurique.	} <i>Voy.</i> les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de columbium.
— — nitrique.	
— — hydro-chlorique.	

Columbates.

Combinaisons de l'acide columbique avec les bases.

Proto-columbate d'aluminium.	Columbate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-columbate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Proto-columbate de fer.	— de fer.

§ VI. *TANTALIUM.*

On avoit établi pendant long-temps une différence entre le columbium et le tantalum, métal découvert par M. Ekeberg, chimiste suédois ; mais aujourd'hui ces métaux ayant été trouvés parfaitement identiques, ils doivent être confondus. C'est aux belles expériences de M. Wollaston, chimiste anglais, que nous devons cette nouvelle connaissance, qui, cependant, date déjà de plusieurs années.

§ VII. *ANTIMOINE.*

Ce que l'on a connu et que l'on emploie aujourd'hui dans les arts sous le nom de régule d'antimoine, est un métal très-cassant, dont la dureté est assez grande. Sa pesanteur spécifique est de 6,86 suivant Bergmann, 6,702 suivant Brisson, et de 6,712 selon Hatchett.

Il se fond à 809° (Fahrenheit), ou 452°22 centigrades ; et si on élève la température il se volatilise.

L'antimoine se combine avec l'oxygène et forme deux oxides. M. Berzélius a fait une suite d'expériences qui l'autorisent à regarder ces oxides comme faisant fonctions d'acides dans leurs combinaisons avec les bases, et il leur a donné le nom d'*acide antimonique* et *acide antimonieux*, d'où viennent les *antimoniates* et les *antimorites*.

Ce métal se combine encore avec beaucoup de corps combustibles simples et presque tous les métaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Antimoine. Règle d'antimoine.

*Combinaisons de l'antimoine avec les corps combustibles
simples non métalliques.*

Antimoine et phosphore.	V. Phosphures.
— et soufre.	V. Sulfures.
— et chlore.	V. Chlorures.
— et iode.	V. Iodures.

Alliages de l'antimoine avec les métaux cassans.

Antimoine et arsenic.	} Ces alliages sont cassans.
— et bismuth.	
— et molybdène.	
— et tungstène.	

Alliages de l'antimoine avec les métaux ductiles.

Antimoine et sodium.	} Ces alliages sont tous cassans, à l'exception de ceux d'étain, de fer, de zinc et d'argent, dont les proportions pour les avoir ductiles ou cassans, sont encore indéterminées.
— et potassium.	
— et zinc.	
— et fer.	
— et étain.	
— et cuivre.	
— et plomb.	
— et mercure.	
— et argent.	
— et or.	
— et platine.	

Combinaisons de l'antimoine avec l'oxygène.

Protoxide d'antimoine, ou Acide antimonieux.	} Oxide gris-blanc d'antimoine.
Deutoxide d'antimoine, ou Acide antimonique.	
	} Oxide blanc mat d'antimoine.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deutox. d'antim. et ammoniaq. *V. Ammoniates.*
 — — et soufre. *V. Deutoxi-sulfures.*

Combinaisons du protoxide d'antimoine avec les acides et hydracides.

Protox. d'antimoine et acide borique.	} <i>Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'antimoine au minimum.</i>
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — acétique.	
— — oxalique.	
— — citrique.	
— — gallique.	
— — tartarique.	

Combinaisons du deutoxide d'antimoine avec les acides et hydracides.

Deutox. d'antim. et acide phosphoriqu.	} <i>Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'antimoine au maximum.</i>
— — sulfurique.	
— — sulfureux.	
— — nitrique.	
— — hydro-fluorique.	
— — acétique.	
— — benzoïque.	
— — tartarique.	

Antimoniates.

Combinaisons de l'acide antimonique avec les bases.

Proto-antimoniate de zirconium.	Antimoniate de zircon.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'ytrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Proto-antimoniate de calcium.	Antimoniate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-antimoniate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Antimoniate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-antimoniate de cuivre.	— de cuivre.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de manganèse.	— de manganèse.
— — de fer.	— de fer.
Deuto-antimoniate de zinc.	— de zinc.
Proto-antimoniate de plomb.	— de plomb.

Antimonites.

Combinaisons de l'acide antimonieux avec les bases.

Proto-antimonite de zirconium.	Antimonite de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'ytria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-antimonite de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Antimonite d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-antimonite de cuivre.	— de cuivre.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de manganèse.	— de manganèse.
— — de fer.	— de fer.
Deuto-antimonite de zinc.	— de zinc.
Proto-antimonite de plomb.	— de plomb.

§ VIII. URANE.

L'urane, découvert par M. Klaproth, est solide, cassant, de couleur gris de fer, éclatant, cédant facilement à l'action de la lime. Sa pesanteur spécifique est de 8,100 suivant Klaproth, et de 9,000 selon Bucholz.

L'urane résiste à un très-haut degré de chaleur sans se fondre : on l'évalue à plus de 170° de Wedgwood.

Sa ductilité et sa malléabilité sont inconnues; cela tient à la petite quantité qu'on en peut obtenir.

L'urane se combine très-facilement avec l'oxygène; on lui a reconnu deux degrés d'oxidation : les oxides d'urane se combinent aux acides et forment des sels cristallisables.

On n'a point essayé de combiner l'urane avec les corps combustibles simples et les métaux. On connaît seulement le sulfure d'urane, dont MM. Klaproth et Bucholz ont tenté la préparation avec quelques succès.

Le chlore et l'iode se combinent également à l'urane.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Urane. Uranite.

Combinaisons de l'urane avec les corps combustibles simples non métalliques.

Urane et soufre.	✓. Sulfures.
— et chlore.	✓. Chlorures.
— et iode.	✓. Iodures.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons de l'urane avec l'oxygène.

Protoxide d'urane. Oxide noir d'urane.
Deutoxide d'urane. — jaune citron d'urane.

Combinaisons du protoxide d'urane avec les acides.

Protox. d'urane et acide carbonique.	} <i>Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'urane au minimum en particulier.</i>
— — phosphorique.	
— — sulfurique.	
— — nitrique.	
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — citrique.	
— — gallique.	

Combinaisons du deutoxide d'urane avec les acides et hydracides.

Deutoxide d'urane et acide sulfurique.	} <i>Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination de chaque sel d'urane au maximum en particulier.</i>
— — iodique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-fluorique.	
— — acétique.	
— — tartarique.	

§ IX. CÉRIUM.

Le cérium est solide, brillant, cassant, d'une couleur tirant sur celle du fer.

Ce métal a fait le sujet des recherches de plusieurs chimistes très-distingués, et tous se sont accordés à lui reconnoître deux degrés d'oxidation.

On ne connoît pas très-bien ses combinaisons avec les corps combustibles simples, et ses alliages

avec les métaux sont absolument inconnus. Gahn a tenté vainement de l'allier avec le plomb.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Cérium. Cérium.

Combinaisons du cérium avec les corps combustibles non métalliques.

Cérium et chlore. } *Voy.* Chlorures et Iodures.
— et iode. } dures.

Combinaisons du cérium avec l'oxygène.

Protoxide de cérium. Oxide blanc de cérium.
Deutoxide de cérium. — rouge cannellé de cérium.

Combinaisons du protoxide de cérium avec les acides.

Protoxide de cérium et acide nitrique. } *Voy.* les articles de
— — acétique. } chacun de ces acides
— — gallique. } pour avoir la dénomi-
— — succinique. } nation particulière de
chaque sel de cérium au
minimum.

Combinaisons du deutoxide de cérium avec les acides et hydracides.

Deutoxide de cérium et acide sulfurique. } *Voy.* les articles de
— — nitrique. } chacun de ces acides
— — chlorique. } pour avoir la dénomi-
— — hydro-chlorique. } nation particulière de
chaque sel de cérium au
maximum.

§ X. COBALT.

Le cobalt est un métal solide, d'une couleur blanche un peu rosée; affectant différens tissus suivant son degré de fusion; il est tantôt en lames, en grains fins et serrés ou à l'état fibreux; il n'a point d'o-

deur, et sa saveur n'est point sensible. Sa pesanteur spécifique est de 7,7 suivant Bergmann, et 8,5384 selon Tassaert. Il se fond à 130° de Wedgwood; et si on le laisse refroidir lentement, il prend, selon Fourcroy et Richter, une configuration cristalline en prismes irréguliers. Il est attirable à l'aimant, mais moins que le fer.

Le cobalt se combine à l'oxygène en deux proportions déterminées, suivant le célèbre Proust, et ces deux oxides, combinés avec les acides, forment des sels.

Il se combine également à plusieurs corps combustibles et s'allie à presque tous les métaux.

Le cobalt métal est sans usages; mais ses oxides sont très-répandus dans les arts.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Cobalt.	{ Régule de cobalt.
	{ Cobalt ou cobolt.

Combinaisons du cobalt avec les corps combustibles simples non métalliques.

Cobalt et soufre.	✓. Sulfures.
— et phosphore.	✓. Phosphures.
— et chlore.	✓. Chlorures.
— et iode.	✓. Iodures.

Alliages du cobalt avec les métaux cassans.

Cobalt et molybdène.

Cet alliage est cassant.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages du cobalt avec les métaux ductiles.

Cobalt et fer.	} Les alliages d'or et de plomb sont ductiles ; mais les autres sont peu connus.
— et étain.	
— et cuivre.	
— et nickel.	
— et plomb.	
— et or.	

Combinaisons du cobalt avec l'oxygène.

Protoxide de cobalt.	Oxide gris de cobalt.
Deutoxide de cobalt.	— noir de cobalt.

*Combinaisons du protoxide de cobalt avec les acides
et hydracides.*

Protox. de cobalt et acide carbonique.	} Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomi- nation particulière de chaque sel de cobalt au <i>minimum</i> .
— — phosphorique.	
— — iodique.	
— — nitrique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — oxalique.	
— — benzoïque.	
— — zunique.	

*Combinaisons du deutoxide de cobalt avec les acides
et hydracides.*

Deutoxide de cobalt et acide borique.	} Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomi- nation particulière de chaque sel de cobalt au <i>maximum</i> .
— — sulfurique.	
— — hydro-fluorique.	
— — acétique.	
— — citrique.	
— — tartarique.	

§ XI. TITANE.

Métal découvert par Klaproth. Toutes les expériences qui ont été faites pour opérer sa réduction ont été presque infructueuses : s'il faut en croire cependant Lampadius et Laugier, il paroitroit qu'on y parvient à l'aide du charbon, et d'un feu très-vif et long-temps continué.

Ce métal est d'une couleur rouge plus foncée que celle du cuivre, brillant, cassant et très-infusible.

Sa pesanteur spécifique est inconnue.

Il se combine avec l'oxygène, et donne naissance à deux oxides, l'un rouge, au *minimum*, et l'autre blanc, au *maximum*. Ces oxides, combinés avec les acides, forment des sels cristallisables.

Les combinaisons du titane avec les corps combustibles simples et les métaux sont très-peu connues. M. Chenevix est cependant parvenu à obtenir un phosphure de ce métal. L'iode se combine aussi avec lui et forme un iodure.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Titane.

Combinaisons du titane avec les corps combustibles simples non métalliques.

Titane et phosphore.	} Voy. Phosphures et
— et iode.	

Combinaisons du titane avec l'oxygène.

Protoxide de titane.	Oxide rouge de titane.
Deutoxide de titane.	— blanc de titane.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du protoxide de titane avec les acides.

Protox. de titane et acide carbonique.)

- — phosphorique.
- — nitrique.
- — acétique.
- — benzoïque.
- — citrique.
- — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de titane au minimum.

Combinaisons du deutoxide de titane avec les acides et hydracides.

Deutoxide de titane et acide sulfurique.)

- — iodique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — oxalique.
- — gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de titane au maximum.

§ XII. *BISMUTH.*

Métal cassant, blanc jaunâtre, brillant, inodore, insipide, dont la forme, suivant M. Haüy, est un octaèdre ou deux pyramides à quatre côtés appliquées base à base. Sa pesanteur spécifique est de 9,822; mais elle augmente beaucoup lorsque ce métal est écroui. Il se fond à la température de 246,66 centigrades; et si on le laisse refroidir lentement, il cristallise en parallépipèdes. C'est M. Brongniart qui, le premier, observa ce phénomène. Si au contraire on augmente la température, il se volatilise.

Le bismuth forme deux oxides par sa combinaison avec l'oxygène : l'un gris ou protoxide, l'autre jaune ou deutoxide. Tous deux se combinent avec les acides et forment des sels cristallisables.

Le bismuth se combine également avec les corps combustibles simples, ainsi qu'avec beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Bismuth. Régule de bismuth.

Combinaisons du bismuth avec les corps combustibles simples non métalliques.

Bismuth et phosphore.	V. Phosphures.
— et soufre.	V. Sulfures.
— et chlore.	V. Chlorures.
— et iode.	V. Iodures.

Alliages du bismuth avec les métaux cassans.

Bismuth et molybdène.	} Ces trois alliages sont cassans.
— et tungstène.	
— et antimoine.	

Alliages du bismuth avec les métaux ductiles.

Bismuth et sodium.	} De tous ces alliages, celui de plomb est seul ductile; ceux d'argent, de zinc, de cuivre, de fer et de nickel, sont très-peu connus.
— et potassium.	
— et zinc.	
— et fer.	
— et étain.	
— et cuivre.	
— et nickel.	
— et plomb.	
— et mercure.	
— et argent.	
— et palladium.	
— et or.	
— et platine.	

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du bismuth avec l'oxygène.

Protoxide de bismuth. Oxide gris de bismuth.
Deutoxide de bismuth. — jaune: de bismuth.

Combinaisons du protoxide de bismuth avec les acides.

Protox. de bismuth et acide carbonique. *V. Carbonates.*

Combinaisons du deutoxide de bismuth avec les acides et hydracides.

Deutox. de bismuth et acide borique.

- — phosphorique.
- — sulfurique.
- — sulfureux.
- — iodique.
- — nitrique.
- — hydro-chlorique.
- — hydro-fluorique.
- — hydriodique.
- — acétique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — gallique.
- — tartarique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de bismuth au maximum.

§ XIII. *CUIVRE.*

Métal connu, dont les immenses propriétés ne peuvent pas être décrites ici : il suffira de dire que sa pesanteur spécifique est de 8,830, selon Lewis, lorsqu'il a été fondu, et de 8,9 après être écroui. Il se fond à 27° du pyromètre de Wedgewood, qu'on évalue à 2470° centigrades, et à 1450° de Fahrenheit. Par le refroidissement, il est susceptible de

prendre une forme régulière qui représente des pyramides à quatre faces. Si on élève au contraire la température il se volatilise.

Le cuivre se combine avec l'oxygène en deux proportions déterminées : l'une forme un protoxide de couleur jaune orangée, suivant M. Proust; l'autre est le deutoxide, qui est noir. Ce dernier, combiné avec l'acide carbonique de l'air, forme ce qu'on nommoit l'oxide vert de cuivre ou vert-de-gris.

Les combinaisons du cuivre sont très-multipliées; il s'unit à presque tous les corps combustibles simples non métalliques, excepté l'azote, l'hydrogène et le carbone; et ses alliages avec les métaux sont très-nombreux: quelques-uns d'entre eux sont de première nécessité dans les arts.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Cuivre.

{ Vénus.
Cuivre.

Combinaisons du cuivre avec les corps combustibles simples non métalliques.

Cuivre et phosphore.

— et soufre.

— et chlore.

— et iode.

} V. Phosphures, etc., etc.

Alliages du cuivre avec les métaux cassans.

Cuivre et manganèse.

— et arsenic.

— et molybdène.

— et tungstène.

— et antimoine.

— et cobalt.

— et bismuth.

} On ne connoit point les proportions pour rendre ces alliages ductiles ou cassans.
L'alliage de cuivre et d'arsenic est aussi connu sous les noms de *cuivre blanc*, *tombac*.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages du cuivre avec les métaux ductiles.

Cuivre et fer.

<p>— et zinc.</p> <p>— et étain.</p> <p>— et nickel.</p> <p>— et plomb.</p> <p>— et mercure.</p> <p>— et osmium.</p> <p>— et argent.</p> <p>— et palladium.</p> <p>— et rhodium.</p> <p>— et or.</p> <p>— et platine.</p> <p>— et iridium.</p>	<p>{ Similar.</p> <p>{ Pinchebec.</p> <p>{ Métal du prince Robert.</p> <p>{ Or de Manheim.</p> <p>{ Laiton.</p> <p>{ Cuivre jaune.</p> <p>{ Bronze.</p> <p>{ Airain.</p> <p>{ Métal des cloches.</p>	<p>{ La plupart de ces alliages, excepté ceux de mercure, d'étain, de zinc, d'or, d'argent et de platine, ont été très-peu étudiés et sont peu connus.</p>
--	--	--

Combinaisons du cuivre avec l'oxygène.

<p>Protoxide de cuivre.</p> <p>Deutoxide de cuivre.</p> <p>Deutox. de cuivre et cyanogène.</p> <p>— et ammoniaque.</p> <p>— et eau.</p>	<p>{ Oxide jaune orangé de cuivre.</p> <p>— noir ou brun de cuivre.</p> <p>✓. Deutoxi-cyanures.</p> <p>✓. Ammoniates.</p> <p>✓. Hydrates.</p>
---	---

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons du protoxide de cuivre avec les acides
et hydracides.*

Protox. de cuivre et acide phosphoriqu. }

- — sulfureux.
- — hydro-fluorique.
- — hydro-cyanique.
- — oxalique.
- — benzoïque.
- — citrique.
- — mellitique.
- — succinique.
- — zumique.

*Voy. les articles de
chacun de ces acides
pour avoir la dénomi-
nation particulière de
chaque sel de cuivre au
minimum.*

*Combinaisons du deutoxide de cuivre avec les acides
et hydracides.*

Protoxide de cuivre et acide borique. }

- — carbonique.
- — sulfurique.
- — iodique.
- — nitrique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — acétique.
- — gallique.
- — tartarique.

*Voy. les articles de
chacun de ces acides
pour avoir la dénomi-
nation particulière de
chaque sel de cuivre au
maximum.*

§ XIV. TELLURE.

Le tellure est solide, de couleur blanche bleuâtre, tirant sur celle du plomb, très-éclatant, d'un tissu lamelleux, cassant, facile à réduire en poudre; sa pesanteur spécifique est de 6,115 selon Klaproth. Il se fond à un degré de chaleur un peu supérieur à celui nécessaire pour liquéfier le plomb; et par le refroidissement il cristallise en petites aiguilles. Si on

augmente la température, il se volatilise en répandant une odeur analogue à celle du raifort.

Le tellure s'oxide facilement et en une seule proportion. Ce protoxide est blanc et susceptible d'une facile réduction lorsqu'il est chauffé avec du charbon.

Le tellure se combine au soufre, à l'hydrogène et au chlore, et son alliage avec les métaux est très-peu connu.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Tellure.

Combinaisons du tellure avec les corps combustibles simples non métalliques.

Tellure et hydrogène.	Hydrogène telluré.
— et soufre.	} <i>V.</i> Sulfures et Chlorures.
— et chlore.	

Alliages du tellure avec les métaux ductiles.

Tellure et mercure.	} Ces deux alliages sont cassans.
— et potassium.	

Combinaisons du tellure avec l'oxygène.

Protoxide de tellure. Oxide blanc de tellure.

Protox. de tellure et ammoniaq.	<i>V.</i> Ammoniates.
— et eau.	<i>V.</i> Hydrates.

Combinaisons du protoxide de tellure avec les acides et hydracides.

Protox. de tellure et acide sulfurique.	} <i>Voy.</i> les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de tellure.
— — nitrique.	
— — iodique.	
— — hydro-chlorique.	
— — hydriodique.	
— — gallique.	

CINQUIÈME SECTION.

§ 1^{er}. *NICKEL.*

Le nickel, découvert en 1754 par Cronstedt, est solide, cassant, blanc comme l'argent. Sa pesanteur spécifique est de 8,270 selon Richter, et de 8,660 lorsqu'il a été écroui. Il est malléable à chaud comme à froid; et, malgré son peu d'élasticité, on peut le réduire en lames très-minces et en fils très-fins et déliés. Il est attirable à l'aimant et sert à faire des aiguilles-aimantées: il est fusible à 160° de Wedgewood: on n'a pas encore pu l'obtenir cristallisé.

Le nickel, à une température élevée, se combine avec l'oxygène et forme deux oxides différens: le protoxide est gris-verdâtre, et le deutoxide noir.

Il se combine aussi à plusieurs corps combustibles simples, et s'allie avec plusieurs métaux.

On ne le trouve que très-impur dans le commerce; il est toujours uni au cobalt, à l'arsenic et au bismuth.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Nickel.

Combinaisons du nickel avec les corps combustibles simples non métalliques.

Nickel et phosphore,

— et soufre.

— et chlore.

V. Phosphures.

V. Sulfures.

V. Chlorures.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Alliages du nickel avec les métaux cassans.

Nickel et bismuth.

— et arsenic.
— et molybdène.
— et cobalt.

} On ne connaît pas les proportions convenables pour rendre ces alliages ductiles ou cassans.

Alliages du nickel avec les métaux ductiles.

Nickel et fer.

— et étain.
— et cuivre.
— et plomb.
— et or.

} Ces alliages, excepté celui d'or, ne sont pas plus connus que les précédents.

Combinaisons du nickel avec l'oxygène.

Protoxide de nickel { Oxide gris verdâtre de nickel.

Deutoxide de nickel. — noir de nickel.

Deutox. de nickel et ammoniaq. *V.* Ammoniates.

— et eau. *V.* Hydrates.

Combinaisons du protoxide de nickel avec les acides et hydracides.

Protoxide de nickel et acide borique.

— — carbonique.
— — nitrique.
— — hydro-fluorique.
— — acétique.
— — oxalique.
— — benzoïque.
— — gallique.
— — zinique.

} *Voy.* les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de nickel au minimum.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du deutocide de nickel avec les hydracides et acides.

Deutoxide de nickel et acide iodique.	}	Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de nickel au <i>maximum</i> .
— — hydro-chlorique.		
— — hydriodique.		

§ II. PLOMB.

Il a dans tous les temps occupé les chimistes. Son application dans les arts et pour nos besoins domestiques l'ont fait étudier. On sait que sa pesanteur spécifique est de 11,3523, suivant Brisson; mais une particularité assez remarquable, si l'on en croit Musschenbroeck, c'est qu'il est plus léger après avoir été écroui qu'avant. Il se fond à 322°, 22 centigrades, et si la chaleur est augmentée il se volatilise; par le refroidissement, il cristallise, suivant M. Mongez, en pyramides quadrangulaires.

Le plomb se combine avec l'oxigène en plusieurs proportions: les uns en reconnoissent quatre, d'autres trois, quelques-uns deux; nous adopterons cette dernière assertion, comme plus naturelle et cadrant mieux avec l'ordre général de notre ouvrage. Ainsi le protoxide de plomb sera l'oxide jaune de plomb, et le deutoxide l'oxide rouge foncé.

Le plomb se combine avec les corps combustibles simples, excepté l'hydrogène, le carbone et l'azote; il s'allie également à presque tous les métaux, à l'exception du fer.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Plomb. { Saturne.
Plomb.

Combinaisons du plomb avec les corps combustibles simples non métalliques.

Plomb et phosphore. V. Phosphures.
— et soufre. V. Sulfures.
— et chlore. V. Chlorures.
— et iode. V. Iodures.

Alliages du plomb avec les métaux cassans.

Plomb et arsenic.
— et molybdène.
— et tungstène.
— et antimoine.
— et cobalt.
— et bismuth.

} Ces alliages sont tous ductiles, à l'exception de ceux d'arsenic et de tungstène, dont les proportions pour les rendre ductiles ou cassans sont inconnues.

Alliages du plomb avec les métaux ductiles.

Plomb et sodium.
— et potassium.
— et zinc.
— et fer.
— et étain.
— et cuivre.
— et nickel.
— et plomb.
— et mercure.
— et argent.
— et palladium.
— et or.
— et platine.

} Les alliages d'étain et d'argent sont ductiles; les autres sont ou cassans, ou peu connus dans leurs proportions.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du plomb avec l'oxygène.

Protoxide de plomb.	Oxide de plomb jaune.
Deutoxide de plomb.	— rouge foncé de plomb.
Deutoxide de plomb et eau.	<i>V.</i> Hydrates.
— et cyanogène.	<i>V.</i> Deutoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de plomb avec les acides et hydracides.

Protoxide de plomb et acide borique.

— — carbonique.
 — — phosphorique.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — iodique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — nitrique.
 — — hydro-fluorique.
 — — acétique.
 — — oxalique.
 — — citrique.
 — — fungique.
 — — gallique.
 — — mellitique.
 — — succinique.
 — — tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de plomb au *minimum*.

Combinaisons du deutoxide de plomb avec les acides.

Deutoxide de plomb et acide iodique. *V.* Iodates.

§ III. MERCURE.

Le mercure est un métal liquide à la température ordinaire, et non susceptible de s'oxyder à l'air sec, comme on l'a cru pendant long-temps; la poudre grise qui se forme à sa surface n'est que du mercure très-divisé. Sa pesanteur spécifique est de 13,568 suivant Cavendish et Brisson, et de 13,600 selon Klaproth. Exposé à une température de 40 degrés au-dessous de zéro, il se congèle et présente une masse assez malléable, mais dont on n'a point examiné la ductilité et la ténacité. On a remarqué, pendant la congélation, qu'il prenoit une forme cristalline régulière en octaédres.

Le mercure est volatil, et c'est par cette propriété qu'on peut le purifier par la distillation; lorsqu'il est en vapeurs, il est aussi invisible que l'air ordinaire. On évalue cette température à 660° Fahrenheit, ou 346°66 centigrades, suivant Crichton.

Le mercure se combine avec l'oxygène en deux proportions différentes: la première forme le protoxide ou oxide noir, la deuxième le deutoxide ou oxide rouge.

Le mercure se combine également aux corps combustibles simples et s'allie à beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Mercure.

{ Vif-argent.
{ Mercure.

Nomenclature actuelle *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons du mercure avec les corps combustibles
non métalliques.*

Mercure et hydrogène.	}	<i>V. Hydrures, etc., etc.</i>
— et phosphore.		
— et soufre.		
— et chlore.		
— et iode.		
— et cyanogène.		

Alliages du mercure avec les métaux cassans.

Mercure et arsenic.	}	<i>Ces quatre alliages sont cassans.</i>
— et antimoine.		
— et bismuth.		
— et tellure.		

Alliages du mercure avec les métaux ductiles.

Mercure et sodium.	}	<i>Ces alliages sont tous cassans.</i>
— et potassium.		
— et zinc.		
— et fer.		
— et étain.		
— et cuivre.		
— et plomb.		
— et mercure.		
— et argent.		
— et or.		
— et platine.		

Combinaisons du mercure avec l'oxygène.

Protoxide de mercure.	Oxide noir de mercure.
Deutoxide de mercure.	— rouge de mercure.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Protox. de mercure et ammoniaque. *V.* Ammoniates.
 — et eau. *V.* Hydrates.
 Deutox. de mercure et cyanogène. *V.* Deutoxi-cyanures.

*Combinaisons du protoxide de mercure avec les acides
 et hydracides.*

Protox. de mercure et acide borique.

— — carbonique.
 — — phosphorique.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — iodique.
 — — nitrique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — gallique.
 — — mellitique.
 — — tartarique.
 — — subérique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation particulière de
 chaque sel de mercure
 au *minimum*.

*Combinaisons du deutoxide de mercure avec les acides
 et hydracides.*

Deutox. de mercure et acide sulfurique. *Voy.* Sulfates.

Deutox. de mercure et acide nitrique.

— — hydro-chlorique.
 — — hydro-fluorique.
 — — acétique.
 — — citrique.

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation particulière de
 chaque sel de mercure
 au *maximum*.

§ IV. OSMIUM.

C'est M. Tennant qui a découvert ce métal dans la mine de platine. Il est solide, brillant et de couleur grise bleuâtre. Il fond très-difficilement; on n'y est même pas encore parvenu. Si on le chauffe à l'air, il exhale une odeur irritante, vive, à-peu-près comme celle du chlore: c'est cette propriété qui lui a fait donner son nom, qui veut dire en grec *odeur*.

L'osmium s'oxide assez facilement à l'air libre; et cette propriété, qui semble être contradictoire avec sa grande insolubilité dans les acides en général, est un des caractères tranchans qui distinguent ce métal. Sa pesanteur spécifique est inconnue.

On n'a point essayé de combiner l'osmium avec les corps combustibles simples; cependant il s'allie avec quelques métaux et forme des alliages ductiles.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Osmium.

Alliages de l'osmium avec les métaux ductiles.

Osmium et cuivre.

— et mercure.

— et or.

Protoxide d'osmium.

Protoxide d'osmium et acide
gallique.

} Ces alliages sont ductiles.

Oxide blanchâtre d'osmium.

} V. Gallates.

SIXIÈME SECTION.

§ 1^{er}. ARGENT.

L'argent est généralement trop connu pour que nous parlions de ses propriétés physiques; nous dirons seulement que sa pesanteur spécifique est de 10,474 selon Brisson et Hatchett, et de 10,510 lorsqu'il a été écroui. Il est le plus malléable des métaux après l'or; et sa ductilité ne cède en rien à sa malléabilité. Il peut se fondre à 1000° de Fahr., ou 537°,77 centigrade. Si on élève la température il se volatilise. L'argent, amené à cet état de fusion, est susceptible de cristalliser, par le refroidissement, en pyramides quadrangulaires, suivant Felier et Mongez.

L'argent, par sa combinaison avec l'oxygène, forme deux oxides différens. Il s'unit également à plusieurs corps combustibles simples, et s'allie à beaucoup de métaux.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

Argent.

{ Lune
{ Diane.
{ Argent.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons de l'argent avec les corps combustibles
simples non métalliques.*

Argent et phosphore.

— et soufre.

— et chlore.

— et iode.

} *V. Phosphures, etc., etc.*

Alliages de l'argent avec les métaux cassans.

Argent et arsenic.

— et molybdène.

— et tungstène.

— et antimoine.

— et bismuth.

} Ces alliages, excepté celui
d'arsenic, qui est cassant, sont
très-peu connus.

Alliages de l'argent avec les métaux ductiles.

Argent et zinc.

— et fer.

— et étain.

— et cuivre.

— et plomb.

— et mercure.

— et palladium.

— et rhodium.

— et or.

— et platine.

— et iridium.

} Ces alliages sont tous ductiles,
hors celui de mercure, qui est
cassant, et ceux de zinc, de
palladium, d'iridium et de rho-
dium, dont les proportions pour
les avoir ductiles ou cassans sont
indéterminées.

Combinaisons de l'argent avec l'oxygène.

Protoxide d'argent.

Deutoxide d'argent.

Oxide noir d'argent.

— jaune verdâtre d'argent.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Deutox. d'argent et cyanogène. *V.* Dentoxi-cyanures.
 — et ammoniaque. *V.* Ammoniates.
 — et eau. *V.* Hydrates.

Combinaisons du protoxide d'argent avec les acides.

Protoxide d'argent et acide nitrique. *Voy.* nitrates.

*Combinaisons du deutoxide d'argent avec les acides et hydroacides.***Deutoxide d'argent et acide borique.**

— — phosphorique.
 — — sulfurique.
 — — sulfureux.
 — — chlorique.
 — — iodique.
 — — nitrique.
 — — hydro-chlorique.
 — — hydriodique.
 — — hydro-fluorique.
 — — hydro-cyanique.
 — — acétique.
 — — malique.
 — — oxalique.
 — — benzoïque.
 — — citrique.
 — — gallique.
 — — tartarique.
 — — subérique.
 — — zumique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'argent au *maximum*.

§ II. *PALLADIUM.*

M. Wollaston a trouvé ce métal dans la mine de platine, avec qui il a beaucoup de ressemblance. Sa pesanteur spécifique est de 11,3 à 11,8, suivant qu'il a été écroui ou laminé. Il se fond à un très-haut degré de chaleur, et qu'il n'a pas été possible d'évaluer.

Le palladium se combine avec l'oxygène et forme un oxide qui affecte une couleur bleue. Cet oxide se combine avec les acides et forme des sels de différentes couleurs.

Le palladium se combine avec quelques corps combustibles simples, et s'allie avec plusieurs métaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Palladium.

Combinaisons du palladium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Palladium et soufre.

— et chlore.

— et iode.

} *V. Sulfures, etc., etc.*

Alliages du palladium avec les métaux cassans.

Palladium et arsenic.

— et bismuth.

} Ces deux alliages sont cassans.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages du palladium avec les métaux ductiles.

Palladium et fer.

- et étain.
- et cuivre.
- et plomb.
- et argent.
- et or.
- et platine.

De tous ces alliages, celui d'or est le plus connu; il est ductile; les autres ont besoin d'avoir leurs proportions déterminées pour les obtenir ductiles ou cassants.

Combinaisons du palladium avec l'oxygène.

Protoxide de palladium.

Oxide bleu de palladium.

Protoxide de palladium et cyanogène. } V. Protoxi-cyanures.

Combinaisons du protoxide de palladium avec les acides et hydracides.

Protox. de palladium et acide sulfurique.

- — iodique.
- — nitrique.
- — hydro-chlorique.
- — hydriodique.
- — hydro-cyanique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel de palladium.

§ III. RHODIUM.

Le rhodium, a été trouvé comme le palladium, dans la mine de platine et par le même auteur. On sait qu'il est blanc; mais ses autres propriétés physiques nous sont inconnues, à cause de l'impossibilité où l'on est de l'obtenir fondu en culot. M. Wollaston évalue sa pesanteur spécifique à 11,000, l'eau étant 1,000.

Le rhodium est inaltérable à l'air, ainsi qu'à une température assez élevée; les acides même ne l'at-

taquent pas sensiblement; mais il est précipité de sa dissolution hydro-chlorique à l'état d'un oxide jaune.

Ce métal se combine à quelques corps combustibles et s'allie à plusieurs métaux. Son nom lui vient particulièrement de la couleur rose de ses dissolutions; mais, comme l'observe fort bien M. Vauquelin, ce nom conviendrait tout aussi bien au palladium, puisqu'il présente les mêmes phénomènes.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Rhodium.

Combinaisons du rhodium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Rhodium et soufre,
— et chlore.
— et iode. } *V. Sulfures, etc., etc.*

Alliages du rhodium avec les métaux cassans.

Rhodium et arsenic.
— et bismuth. } *Ces alliages sont cassans.*

Alliages du rhodium avec les métaux ductiles.

Rhodium et cuivre.
— et plomb.
— et argent.
— et or. } *Ces alliages sont ductiles.*

Combinaisons du rhodium avec l'oxygène.

Protoxide de rhodium. Oxide jaune de rhodium.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

*Combinaisons du protoxide de rhodium avec les acides
et hydracides.*

Protox. de rhodium et acide sulfuriq.	} Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomi- nation particulière de chaque sel de rhodium.
— — iodique.	
— — nitrique.	
— — hydriodique.	
— — hydro-chlorique.	

§ IV. PLATINE.

Le platine est un métal blanc, moins brillant que l'argent, sonore, inodore, insipide; sa pesanteur spécifique est de 23,000 selon Kirwan, ce qui doit le faire regarder comme le plus pesant de tous les corps de la nature. Il est ductile à un très-haut degré, et sa malléabilité permet d'en faire des feuilles très-minces. Il peut également passer à la filière. Sa grande infusibilité le rend très-précieux dans les arts et dans la chimie. Il faut un degré de feu extraordinaire pour opérer sa fusion.

Le platine se combine avec l'oxygène, et Chenevix lui considère deux degrés d'oxidation : le premier ou protoxide, de couleur verte; le deuxième ou deutoxide, de couleur jaune.

Il se combine également avec plusieurs corps combustibles simples, et s'allie à une infinité de métaux.

C'est à M. Wood, essayeur à la Jamaïque, que paroit être due la découverte du platine.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Platine. La platine.

*Combinaisons du platine avec les corps combustibles
simples non métalliques.*

Platine et bore.	}	<i>V. Borures, etc., etc.</i>
— et phosphore.		
— et soufre.		
— et chlore.		
— et iode		

Alliages du platine avec les métaux cassans.

Platine et arsenic.	}	Ces alliages sont tous cassans.
— et molybdène.		
— et antimoine.		
— et bismuth.		

Alliages du platine avec les métaux ductiles.

Platine et zinc.	}	Les alliages d'or et d'argent sont très-ductiles ; ceux de fer et de nickel le sont un peu ; mais les autres sont tous cassans.
— et fer.		
— et étain.		
— et cuivre.		
— et nickel.		
— et plomb.		
— et mercure.		
— et palladium.		
— et argent.		
— et or.		

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Combinaisons du platine avec l'oxygène.

Protoxide de platine. Oxide vert de platine.
 Deutoxide de platine. — jaune de platine.
 Protox. de platine et cyanogène. *V.* Protoxi-cyanures.

Combinaisons du deutoxide de platine avec les acides et hydracides.

Protox. de platine et acide sulfurique.)
 — — iodique.)
 — — nitrique.)
 — — hydro-chlorique.)
 — — hydriodique.)
 — — hydro-cyanique.)
 — — acétique.)
 — — oxalique.)
 — — benzoïque.)
 — — tartarique.)

Voy. les articles de
 chacun de ces acides
 pour avoir la dénomi-
 nation particulière de
 chaque sel de platine.

§ V. OR.

L'or, surnommé par les alchimistes *le roi des métaux*, est ce métal que l'on regardoit jadis comme le plus parfait; il tient encore aujourd'hui le premier rang parmi les corps peu oxidables. Sa pesanteur spécifique est de 19,237; il est extrêmement ductile et malléable; on le réduit en feuilles si minces qu'une once d'or suffit pour couvrir un fil d'argent de 444 lieues.

Le batteur d'or peut retirer d'un décagramme de ce métal 4891 feuilles quarrées de 9 centimètres de côté et de 81 centimètres de superficie, pouvant couvrir une surface de 40 mètres quarrés, avec des

feuilles de 0,000067, ou 67 dix millionnièmes de mètre d'épaisseur.

L'or peut se fondre à 32° du pyromètre de Wedgewood, ce qui équivaut, d'après Mortimer, à 1301° Fahr., ou 710,55 centigrades; il se volatilise si on augmente la température. Tillet et Mongez sont parvenus à l'obtenir cristallisé en pyramides quadrangulaires.

L'or se combine avec l'oxygène en deux proportions : l'une forme le protoxide, qui est pourpre ou violet; l'autre le deutoxide, de couleur jaune.

L'or se combine à plusieurs corps combustibles simples, et il nait de son alliage avec plusieurs métaux des produits très-précieux dans les arts.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Or.

Combinaisons de l'or avec les corps combustibles simples non métalliques.

Or et phosphore.
— et chlore.

V. Phosphures.
V. Chlorures.

Alliages de l'or avec les métaux cassans.

Or et arsenic.
— et molybdène.
— et manganèse.
— et antimoine.
— et bismuth.
— et cobalt.

Ces alliages, excepté celui de cobalt, qui est ductile, sont tous cassans.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Alliages de l'or avec les métaux ductiles.

Or et zinc.
— et fer.
— et étain.
— et cuivre.
— et nickel.
— et plomb.
— et mercure.
— et osmium.
— et argent.
— et palladium.
— et rhodium.
— et platine.
— et iridium.

Les alliages de platine, palladium, fer, argent et cuivre, sont ductiles; ceux de mercure, d'étain, de plomb, zinc et nickel, sont tous cassans; les autres ont besoin d'avoir leurs proportions déterminées afin de les avoir ductiles ou cassans.

Combinaisons de l'or avec l'oxygène.

Protoxide d'or. Oxide violet d'or.
Deutoxide d'or. — jaune d'or.

Combinaisons du protoxide d'or avec les acides et hydracides.

Protox. d'or et acide hydro-chlorique. *V.* Hydro-chlorates.

Combinaisons du deutoxide d'or avec les acides et hydracides.

Deutoxide d'or et acide sulfurique.

— — iodique.
— — nitrique.
— — hydriodique.
— — acétique.
— — benzoïque.
— — gallique.

Voy. les articles de chacun de ces acides pour avoir la dénomination particulière de chaque sel d'or.

§ VI. IRIDIUM.

C'est encore dans la mine de platine que M. Descotils a trouvé ce métal : il est blanc, solide, très-dur, extrêmement difficile à fondre; c'est même sur cette propriété qu'est basée celle de ne pouvoir apprécier ses autres propriétés physiques, telles que malléabilité, ductilité, pesanteur spécifique, etc., etc.

L'iridium se combine avec l'oxygène, et s'il faut en croire Thomson, il seroit susceptible de deux degrés d'oxidation; mais cette opinion n'étant pas fondée valablement, nous nous en tiendrons à celle généralement adoptée, qui ne lui en assigne qu'un jusqu'à présent.

Son nom lui vient des différentes couleurs qu'il prend dans ses dissolutions.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Iridium.

Combinaisons de l'iridium avec les corps combustibles simples non métalliques.

Iridium et chlore. *V. Chlorures.*

Alliages de l'iridium avec les métaux ductiles.

Iridium et cuivre.
— et plomb.
— et argent.
— et or.

} Ces alliages sont très-ductiles.

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

Combinaisons de l'iridium avec l'oxygène.

Protoxide d'iridium.

*Combinaisons du protoxide d'iridium avec les acides
et hydracides.*

Protox. d'iridium et acide sulfurique. { Voy. les articles de
— — nitrique. { chacun de ces acides
— — hydro-chlorique. { pour avoir la dénomin-
 { nation particulière de
 { chaque sel d'iridium.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>		
Proto-acétate de strontium.	Acétate de strontiane.		
— — de barium.	— de baryte.		
Deuto-acétate de sodium . . .	Terre foliée mercurielle. — — minérale. Sel acéteux minéral. Acète de soude. Acétate de soude.		
		Sel digestif de Sylvius. — diurétique de Sylvius. — essentiel de vin. Magister purgat. de tartre. Arcane de tartre. Tartre régénéré. Terre foliée de tartre. — — végétale. Acétate de potasse.	
			Sel acéteux ammoniacal. Acète ammoniacal. Esprit de Mindérérns. Acétate d'ammoniaque.
Deuto-acétate de manganèse.	Acétate de manganèse.		
— — de zinc	Sel acéteux de zinc. Acète de zinc. Acétate de zinc.		
		Acète martial. Vinaigre martial.	
			Proto-acétate de fer
Deuto-acétate de fer	Acétate de fer au <i>mini-</i> <i>mum.</i> Mordant de fer. Acétate de fer au <i>maxi-</i> <i>mum.</i>		
		Proto-acétate d'étain	
Proto-acétate d'étain	Acétite d'étain. Acétate d'étain au <i>mini-</i> <i>mum.</i>		

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Deuto-acétate d'étain.	Acétate d'étain au <i>maxim.</i>
Proto-acétate d'arsenic.	— d'arsenic.
Acétate oléo-arsénical.	{ Liqueur fumante Acéteuse de Cadet.
Proto-acétate de molybdène.	Acétate de molybdène.
— — de chrome.	— de chrome.
— — de tungstène.	— de tungstène.
— — d'antimoine.	— d'antimoine oxidulé.
Deuto-acétate d'antimoine.	— d'antimoine oxidé.
— — d'urane.	— d'urane.
Proto-acétate de cérium.	— de cérium.
Deuto-acétate de cobalt.	— de cobalt.
Proto-acétate de titane.	— de titane.
Sur-deuto-acétate de bismuth.	— acide de bismuth.
Deuto-acétate de cuivre.	{ Cristaux de Vénus. Verdet cristallisé. Acète de cuivre. Acétate de cuivre neutre.
Sous-deuto-acétate de cuivre.	{ Acétate de cuivre avec excès de base.
Proto-acétate de nickel.	Acétate de nickel.
— — de plomb.	{ Sel de Saturne. Extrait de Saturne. Sucre de Saturne. Sucre de plomb. Acète de plomb. Acétate de plomb neutre.
Sous-proto-acétate de plomb.	{ Acétate de plomb avec excès de base.
Proto-acétate de mercure.	{ Terre foliée mercurielle. Acète mercuriel. Acétate de mercure au <i>mi- nimum.</i>

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-acétate de mercure. . .	} Acétate de mercure au maximum.	
— — d'argent.		— d'argent.
— — de platine.		— de platine.
— — d'or.	— d'or.	

§ II. ACIDE MALIQUE.

Acide malique (1)	} Acide des pommes.

(1) Nous croyons plus convenable de donner ici que toute autre part une idée des propriétés les plus générales d'un nouvel acide que M. Donovan, chimiste anglais, a trouvé dans plusieurs fruits, tels que les pommes, les prunes, les prunelles, les baies d'épine-vinette, et principalement dans celles du *sorbus* ou *pyrus aucuparia*, d'où lui vient son nom *acide sorbique*. Cet acide existe toujours mêlé avec de l'acide malique, et de la propriété qu'il a d'être liquide et incristallisable comme ce dernier, dérive probablement la cause qui l'a fait échapper à la sagacité du célèbre Schéele, qui l'a confondu avec l'acide malique. Mais si, comme il est permis de le croire, les expériences de M. Donovan sont exactes, on ne devra plus désormais confondre ces deux acides, et les chimistes établiront entre ces corps une ligne de démarcation. Si l'on considère les propriétés physiques et chimiques de ces deux acides, on apercevra facilement qu'ils diffèrent essentiellement l'un de l'autre. En effet, l'acide sorbique est liquide, transparent, incolore, inodore, d'une saveur acide telle qu'elle fait naître la douleur; il est incristallisable, soluble dans l'eau et dans l'alcool, n'éprouvant pas d'altération sensible lorsqu'on le conserve libre de combinaison, donnant par l'évaporation à siccité une masse déliquescante, et, chose remarquable, soumis à la distillation, la portion de liquide qui passe dans le récipient ne présente aucune trace d'acidité. L'acide malique, au contraire, s'il a quelques propriétés

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Malates.

Combinaisons de l'acide malique avec les bases.

Proto-malate de zirconium. Malate de zircône.
— — d'aluminium. — d'alumine.

qui le rapprochent de l'acide sorbique, en a beaucoup d'autres qui l'en font différencier : il est toujours coloré en brun rougeâtre ; il se dessèche à l'air libre, ne peut se conserver en masse sans se décomposer, et donne constamment à la distillation de l'eau acide, de l'hydrogène carboné et de l'acide carbonique.

Les combinaisons de l'acide sorbique avec les bases salifiables ne sont pas moins dignes de remarque, et ne tendent pas moins à prouver en faveur de l'existence réelle du nouvel acide découvert par M. Donovan. Il forme trois sels bien distincts avec le protoxide de plomb, tandis que l'acide malique n'en forme que deux avec le même oxide ; si on l'unit aux deutoxides de potassium et de sodium ainsi qu'à l'ammoniaque, on obtiendra, à l'aide d'un excès d'acide, des cristaux permanens, phénomène étranger à l'acide malique, puisque les deuto-malates de potassium et de sodium, ainsi que le malate d'ammoniaque, sont incristallisables et déliquescents. Le proto-malate d'aluminium est presqu'insoluble ; l'acide sorbique à son tour n'a aucune action sur le protoxide d'aluminium, d'où il s'ensuit que le proto-sorbate d'aluminium ne peut exister, etc.

Nous n'entrerons point dans de plus grands détails sur l'acide sorbique et ses propriétés ; nous croyons ce que nous venons de dire suffisant sans doute pour en avoir une idée ; nous nous écarterions d'ailleurs des bornes que nous nous sommes prescrites dans cet ouvrage en nous étendant davantage, ainsi nous prions nos lecteurs qui voudroient en avoir une plus ample description de consulter les Annales de Chimie et de Physique tome 1 ; ou le Mémoire original inséré dans les Transact. philosoph., 1815, deuxième partie, pag. 231.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Proto-malate d'yttrium.	Malate d'yttria.
— — de glucinum.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
Sur-proto-malate de calcium.	— acide de chaux.
Proto-malate de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Dento-malate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Malate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-malate de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
Dento-malate d'argent.	— d'argent.

§ III. ACIDE OXALIQUE.

Acide oxalique (1).	}	Acide de l'oseille. — oxalin. — saccharin. — du sucre. Oxi-saccharique.
-----------------------------	---	---

(1) M. Dulong a fait des expériences si belles et si intéressantes sur l'acide oxalique et ses combinaisons avec les bases salifiables, il en a tiré des conclusions si nouvelles, que nous ne pouvons nous dispenser d'en dire ce qui nous a paru le plus frappant. Ce chimiste, dont la réputation s'étend chaque jour, nous fait prévoir par ses nouveaux travaux une révolution certaine dans la manière d'envisager désormais la nature des acides végétaux et de leurs combinaisons avec les bases salifiables; de nouvelles dénominations seront substituées à celles que nous avons cru exactes jusqu'alors, et le langage chimique, encore une fois modifié, aura fait un grand pas de plus vers sa perfection, à peine ébauchée aujourd'hui.

M. Dulong a soumis alternativement à l'action de l'acide

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Oxalates.

Oxaltes.

Combinaisons de l'acide oxalique avec les bases.

Protoxalate de zirconium.
— — d'aluminium.

Oxalate de zircone.
— d'alumine.

oxalique différens oxides métalliques ou bases, et il a observé que l'action et les produits qui en résultoient étoient inhérens à la nature de l'oxide employé et à la tendance plus ou moins forte avec laquelle l'oxigène est combiné dans ce dernier : ainsi les oxides de strontium, de calcium, de barium; ceux d'argent, de cuivre, combinés avec l'acide oxalique, ne lui font éprouver aucune altération, et l'oxalate qui en résulte équivaut en poids à la dose réciproque des deux corps composans mis en contact. Mais les phénomènes sont bien différens quand on agit sur les oxides de zinc et de plomb, par exemple : au lieu d'obtenir un sel comme ci-dessus, on éprouve au contraire une perte de 20 pour 100 sur la quantité d'acide oxalique employée dans cette opération.

Deux hypothèses peuvent également servir à l'explication de ce dernier phénomène, 1° soit en considérant l'acide oxalique formé d'eau, de carbone et d'oxigène; 2° ou comme formé d'acide carbonique et d'hydrogène. Dans le premier cas on résout la question en supposant l'abandon de l'eau, principe de l'acide oxalique, lors de la combinaison avec l'oxide; tandis que dans le second, c'est l'hydrogène de l'acide qui se combine tout à l'oxigène de l'oxide pour former de l'eau qui se dégage, tandis que l'acide carbonique reste uni au métal revivifié. M. Dulong partage cette dernière opinion, et seroit d'avis d'appeler ces composés *carbonides*; et comme il pense que l'acide oxalique n'est lui-même qu'un composé d'acide carbonique et d'hydrogène, il propose de l'appeler *acide hydro-carbonique*, et *hydro-carbonates* ceux de ces composés dans lesquels l'acide oxalique est parfaitement intact sans avoir éprouvé d'altération, tels que les protoxalates de barium, de calcium, de strontium, etc.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Protoxalate d'yttrium.	Oxalate d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
Sur-protosalate de calcium.	— acide de chaux.
Protoxalate de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deutoxalate de potassium.	— de potasse.
Sur-deutoxalate de potassium.	{ Sel d'oseille.
	{ Oxal. acidule de potasse.
Deutoxalate de potassium et de sodium	{ Oxalate de potasse et de soude.
Tétoxalate de potassium.	Quadroxalate de potasse.
Sur-deutoxalate de potassium et d'ammoniaque.	{ Oxalate acide de potasse ammoniacal.
Deutoxalate de sodium.	Oxalate de soude.
Sur-deutoxalate de sodium.	— acidule de soude.
Oxalate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Sur-deutoxalate d'ammoniaque.	— acide d'ammoniaque.
Deutoxalate de manganèse.	— de manganèse.
Protoxalate de zinc.	— de zinc.
— — de fer.	— de fer.
— — d'étain.	— d'étain.
Sur-protosalate d'étain.	— d'étain.
Protoxalate d'arsenic.	— d'arsenic.
— — de molybdène.	— de molybdène.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
— — d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
Sur-protosalate de cobalt.	— acide de cobalt.
Deutoxalate de titane.	— de titane.
— — de bismuth.	— de bismuth.
Protoxalate de cuivre.	— de cuivre.
Sur-protosalate de cuivre.	— acide de cuivre.
Protoxalate de nickel.	— de nickel.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Protoxalate de plomb.	Oxalate de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
Sur-protosalate de mercure.	— acide de mercure.
Deutoxalate d'argent.	— d'argent.
— — de platine.	— de platine.

§ IV. ACIDE BENZOÏQUE.

Acide benzoïque.	{ Sel du benjoin. Fleurs du benjoin. Acide du benjoin. — benzonique.
--------------------------	---

Benzoates. *Benzones.*

Combinaisons de l'acide benzoïque avec les bases.

Proto-benzoate de zirconium.	Benzoate de zircon.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-benzoate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Benzoate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-benzoate de manganèse.	— de manganèse.
Deuto-benzoate de zinc.	— de zinc.
Proto-benzoate de fer.	— de fer oxidulé.
Deuto-benzoate de fer.	— de fer oxidé.
Proto-benzoate d'étain.	— d'étain.
— — d'arsenic.	— d'arsenic.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Deuto-benzoate d'antimoine.	Benzoate d'antimoine.
Proto-benzoate d'urane.	— d'urane.
— — de cobalt.	— de cobalt.
— — de titane.	— de titane.
Deuto-benzoate de bismuth.	— de bismuth.
Proto-benzoate de cuivre.	— de cuivre.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb oxidulé.
Deuto-benzoate de plomb.	— de plomb oxidé.
Proto-benzoate de mercure.	— de mercure.
Deuto-benzoate d'argent.	— d'argent.
— — de platine.	— de platine.
— — d'or.	— d'or.

§ V. ACIDE CITRIQUE.

Acide citrique.

{	Suc de citron.
	Acide citronien.
	— du citron.

*Citrates.**Combinaisons de l'acide citrique avec les bases.*

Proto-citrate de zirconium.	Citrate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-citrate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Citrate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-citrate de manganèse.	Citrate de manganèse.
— — de zinc.	— de zinc.
Proto-citrate de fer.	— de fer.
— — d'étain	— d'étain.
— — d'antimoine.	— d'antimoine.
— — d'urane.	— d'urane.
Deuto-citrate de cobalt.	— de cobalt.
Proto-citrate de titane.	— de titane.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— — de plomb.	— de plomb.
Deuto-citrate de mercure.	— de mercure.
— — d'argent.	— d'argent.

§ VI. ACIDE FUNGIQUE.

Acide fungique. *Acide des champignons*

Fungates.

Combinaisons de l'acide fungique avec les bases.

Proto-fungate d'aluminium.	Fungate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-fungate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Fungate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Deuto-fungate de manganèse.	— de manganèse.
— — de zinc.	— de zinc.
Proto-fungate de plomb.	— de plomb.

N. B. Les autres fungates métalliques n'ont point encore été étudiés.

Nomenclature actuelle.

Nomenclature ancienne.

§ VII. ACIDE GALLIQUE.

Acide gallique. { Principe astringent.
Acide gallique.

Gallates.

Combinaisons de l'acide gallique avec les bases.

Proto-gallate de zirconium.	Gallate de zirconé.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-gallate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Gallate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-gallate de fer.	— de fer au <i>minimum</i> .
Deuto-gallate de fer.	{ Encre noire. Gallate de fer au <i>maxim</i> .
Proto-gallate de chrome.	— <i>brun</i> de chrome.
— — de columbium.	— <i>orangé</i> de columbium.
— — d'antimoine.	— <i>blanc</i> d'antimoine.
— — d'urane.	— <i>maïron</i> d'urane.
— — de cérium.	— <i>blanc</i> de cérium.
Deuto-gallate de titane.	— <i>brun rougêtt.</i> de titane.
— — de bismuth.	— <i>orangé</i> de bismuth.
— — de cuivre.	— <i>brun</i> de cuivre.
Proto-gallate de tellure.	— <i>jaune</i> de tellure.
— — de nickel.	— <i>vert</i> de nickel.
— — de plomb.	— <i>blanc</i> de plomb.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-gallate de mercure.	Gallate <i>orangé</i> de mercure.
— — d'osmium.	— <i>pourpre</i> d'osmium.
Deuto-gallate d'argent.	— <i>brun</i> d'argent.
— — d'or.	— <i>brun</i> d'or.

§ VIII. ACIDE KINIQUE.

Acide kinique. *Acide du kinkina.*

Kinates.

Combinaisons de l'acide kinique avec les bases.

Proto-kinate de zirconium.	Kinate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-kinate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Kinate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ IX. ACIDE MELLITIQUE.

Acide mellitique. *Acide honigstique.*

Mellitates.

Combinaisons de l'acide mellitique avec les bases.

Proto-mellitate de zirconium.	Mellitate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne.</i>
Proto-mellitate d'yttrium.	Mellitate d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Sur- <i>proto-mellitate de barium.</i>	— acide de baryte.
Deuto-mellitate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Mellitate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-mellitate de fer.	— de fer.
— — de cuivre.	— de cuivre.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.

§ X. ACIDE MORIQUE.

Acide morique. Acide moroxolique.

Morates. *Moroxolates.*

Combinaisons de l'acide morique avec les bases.

Proto-morate de zirconium.	Morate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-morate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Morate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Tartrates. *Tartres, Tartrites.*

Combinaisons de l'acide tartareux avec les bases.

Proto-tartrate de zirconium.	Tartrite de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium	{ Tartre calcaire.
	{ Tartrite de chaux.
— — de strontium.	— de chaux.
— — de barium.	— de baryte.
Sur- <i>proto</i> -tartrate de barium.	— acidule de baryte.
Deuto-tartrate de sodium.	— de soude.
Sur-deuto-tartrate de sodium.	— acide de soude.
	{ Tartre tartarisé.
	{ — soluble.
Deuto-tartrate de potassium.	{ Sel végétal.
	{ Tartre alkalisé.
	{ — de potasse.
	{ Tartrite ou tartrate de potasse.
	{ Tartre.
Sur-deuto-tartrat. de potassium.	{ Cristaux de tartre.
	{ Crème de tartre.
	{ Tartrite acidul. de potasse.
Tartrate d'ammoniaque.	{ Sel ammoniacal tartarisé.
	{ Tartre ammoniacal.
— — et de deutoxide de potassium.	{ Tartrite de potasse ammoniacal.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-tartrate de potassium et de sodium	}	Tartre de soude.
		Sel polychreste de la Rochelle.
	}	— de Seignette.
		Tartrite de potasse et de soude.
— — — et de protox. d'aluminium	}	— de potasse et d'alumine.
		— — — et de baryte.
— — — — de barium.		— — — et de strontiane.
— — — — de strontium.		— — — et de chaux.
— — — — de calcium.		— — — et de magnésie.
— — — — de magnésium.		
Deuto-tartrate de potassium et de manganèse	}	— de potasse et de manganèse.
	}	Tartre chalybé.
		— martial soluble.
— — — et de fer	}	Tartrite de potasse ferrugineux.
		— de potasse et de fer.
— — — et de zinc.		— de potasse et de zinc.
— — — et de protoxide d'étain.		— — — et d'étain.
	}	Tartre stibié.
		Emétique.
	}	Tartre émétique.
		— antimonié.
— — — et d'antimoine	}	Tartrite de potasse antimonié.
		Deuto-tartrate de potasse et d'antimoine.
— — — et de cuivre	}	Tartrate de potasse et de cuivre.
— — — et de protoxide de plomb	}	Tartrite de potasse et de plomb.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Deuto-tartrate de potassium et de protoxide de mercure . . .	{ Tartrite de potasse et de mercure.
— — — et d'argent.	— — — et d'argent.
— — — de manganèse.	— — — de manganèse.
— — — de zinc.	— — — de zinc.
— — — de fer.	— — — de fer.
— — — d'étain.	— — — d'étain.
Proto-tartrate de molybdène.	— — — de molybdène.
— — — d'antimoine.	— — — d'antimoine oxidulé.
Deuto-tartrate d'antimoine.	— — — d'antimoine oxidé.
— — — d'urane.	— — — d'urane.
— — — de cobalt.	— — — de cobalt.
Proto-tartrate de titane.	— — — de titane.
Deuto-tartrate de bismuth.	— — — de bismuth.
— — — de cuivre.	— — — de cuivre.
Proto-tartrate de nickel.	— — — de nickel.
— — — de plomb.	— — — de plomb.
— — — de mercure.	— — — de mercure.
Deuto-tartrate d'argent.	— — — d'argent.
— — — de platine.	— — — de platine.

§ XIII. ACIDE CAMPHORIQUE.

Acide camphorique.

Camphorates.

Combinaisons de l'acide camphorique avec les bases.

Proto-camphorate d'aluminium.	Camphorate d'alumine.
— — — de magnésium.	— — — de magnésie.
— — — de calcium.	— — — de chaux.
— — — de strontium.	— — — de strontiane.
— — — de barium.	— — — de baryte.
Deuto-camphorate de sodium.	— — — de soude.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-pyro-tartrate d'yttrium.	Pyro-tartrite d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-pyro-tartrate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Pyro-tartrate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ XVI. ACIDE SUBÉRIQUE.

Acide subérique.

Subérates.

Combinaisons de l'acide subérique avec les bases.

Proto-subérate de zirconium.	Subérate de zircône.
— — d'aluminium.	— d'alumine.
— — d'yttrium.	— d'yttria.
— — de glucinium.	— de glucine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-subérate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Subérate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-subérate de fer.	— de fer.
— — de plomb.	— de plomb.
— — d'étain.	— d'étain.
— — de mercure.	— de mercure.
Deuto-subérate d'argent.	— d'argent.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

§ XVII. ACIDE ZUMIQUE.

Acide zumique. Acide nancéique.

Zumiates.

Combinaisons de l'acide zumique avec les bases.

Proto-zumiate d'aluminium.	Nancéate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-zumiate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Zumiate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-zumiate de manganèse.	— de manganèse.
Deuto-zumiate de zinc.	— de zinc.
Proto-zumiate de fer.	— de fer.
Deuto-zumiate d'étain.	— d'étain.
— — de cobalt.	— de cobalt.
Proto-zumiate de cuivre.	— de cuivre.
— — de nickel.	— de nickel.
— — de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
Deuto-zumiate d'argent.	— d'argent.

§ XVIII. ACIDE URIQUE.

Acide urique. Acide lithique (Schéele).

Urates.

Combinaisons de l'acide urique avec les bases.

Proto-urate d'aluminium.	Uraté d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Proto-urate de calcium.	Urate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-urate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Urate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ XIX. ACIDE ROSACIQUE.

Acide rosacique.

*Rosates.**Combinaisons de l'acide rosacique avec les bases.*

Proto-rosate d'aluminium.	Rosate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-rosate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Rosate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ XX. ACIDE AMNIOTIQUE.

Acide amniotique.

Acide amnique.

*Amniotates.**Amniates.**Combinaisons de l'acide amniotique avec les bases.*

Proto-amniotate d'aluminium.	Amniate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-amniotate de strontium.	Amniotate de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-amniotate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Amniotate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.

§ XXI. ACIDE SÉBACIQUE.

Acide sébacique.	Acide des graisses.
------------------	---------------------

Sébates.

Combinaisons de l'acide sébacique avec les bases.

Proto-sébate d'aluminium.	Sébate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.
— — de calcium.	— de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte.
Deuto-sébate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Sébate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Proto-sébate de plomb.	— de plomb.
— — de mercure.	— de mercure.
Deuto-sébate d'argent.	— d'argent.

§ XXII. ACIDE LACTIQUE.

Acide lactique.

Lactates.

Combinaisons de l'acide lactique avec les bases.

Proto-lactate d'aluminium.	Lactate d'alumine.
— — de magnésium.	— de magnésie.

*Nomenclature actuelle.**Nomenclature ancienne.*

Proto-lactate de calcium.	Lactate de chaux.
— — de strontium.	— de strontiane.
— — de barium.	— de baryte
Deuto-lactate de sodium.	— de soude.
— — de potassium.	— de potasse.
Lactate d'ammoniaque.	— d'ammoniaque.
Deuto-lactate de zinc.	— de zinc.
Proto-lactate de fer.	— de fer.
— — de plomb.	— de plomb.

§ XXIII. ACIDE MARGARIQUE.

Acidemargarique (M. Chevreul). Margarine (M. Chev.).

*Margarates.**Combinaisons de l'acide margarique avec les bases.*

Proto-margarate de magnésium.	
— — de calcium.	
— — de strontium.	
— — de barium.	
Deuto-margarate de sodium.	
Sur-deuto-margarate de sodium.	
Deuto-margarate de potassium.	
Sur-deuto-margar. de potassium.	} Matière nacrée des savons ; insoluble dans l'eau froide.
Margarate d'ammoniaque.	
Deuto-margarate de zinc.	
— — de cuivre.	
Proto-margarate de plomb.	
Sous-proto-margarate de plomb.	

Nomenclature actuelle. Nomenclature ancienne.

§ XXIV. *ACIDE OLÉIQUE.*

Acide oléique (M. Chevreul). Graisse fluide (M. Chevreul).

Oléates.

Combinaisons de l'acide oléique avec les bases.

Protoléate de magnésium.

— — de calcium.

— — de strontium.

— — de barium.

Deutoléate de sodium.

Sur-deutoléate de sodium.

Deutoléate de potassium.

Sur-deutoléate de potassium.

Oléate d'ammoniaque.

Deutoléate de zinc.

Protoléate de chrome.

— — de cobalt.

Deutoléate de cuivre.

Protoléate de nickel.

— — de plomb.

Sous-protoléate de plomb.

§ XXV. *ACIDE BUTYRIQUE (M. Chev.).*

Acide qui se trouve dans le beurre : il est la cause de son odeur.

Butyrates.

Combinaisons de l'acide butyrique avec les bases.

Proto-butyrate de magnésium.

— — de calcium.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne.*

Proto-butyrate de strontium.
 — — de barium.
 Deuto-butyrate de sodium.
 — — de potassium.
 Butyrate d'ammoniaque.
 Deuto-butyrate de zinc.
 — — de cuivre.
 Proto-butyrate de plomb.

PRINCIPES IMMÉDIATS DES VÉGÉTAUX.

Nomenclature actuelle. *Nomenclature ancienne
 et définitions.*

Sucre.	Sucre.
Mannite (M. <i>Thenard</i>).	{ Principale substance des mannés, et particuliè- rement de celle en larmes.
Asparagine. (MM. <i>Vauquelin</i> et <i>Robiquet</i>).	
Amidon.	Matière amidacée.
Arome	{ Esprit recteur. Principe odorant.
Gomme.	Mucilage.
Bassorine (M. <i>J. Pelletier</i>).	{ Principe particulier de quelques gommés résines.
Huiles fixes	{ Huile douce. — grasse.
— volatiles.	Huiles essentielles.
Résines.	Résines.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne et définitions.</i>
Olivine (M. J. Pelletier) (1).	{ Matière particulière de la gomme d'olivier.
Caoutchouc	{ Résine élastique. Gomme élastique.
Camphre.	Camphre.
Alcool	{ Esprit ardent. — de vin.
Ether.	Ether.
Ether sulfurique.	Ether vitriolique.
— phosphorique.	
— arsénique.	
— nitrique.	Ether nitreux.
— hydriodique.	
— hydro-chlorique	{ Ether marin. — muriatique.
— hydro-fluorique.	— fluorique.
— butyrique.	
— acétique.	— acéteux.
Hématine (M. Chevreul).	{ Principe colorant du bois de campêche.

(1) En examinant le suc propre qui exsude du tronc de l'olivier dans les pays chauds, et qui est connu dans les pharmacies d'Italie sous le nom très-impropre de gomme *lecce*, M. Pelletier a fait la découverte de cette matière: elle jouit de propriétés trop remarquables pour que nous les passions sous silence; en voici les principales: elle est blanche, inodore, cristallisable, d'une saveur particulière, susceptible de se fondre à 70° de Réaumur, idioélectrique, soluble dans l'eau et beaucoup plus dans l'alcool, tant à chaud qu'à froid; totalement insoluble dans l'éther; traitée par l'acide nitrique, elle s'y dissout vivement en donnant lieu à un grand dégagement de gaz acide nitreux; et si l'on évapore la solution on obtient de beaux cristaux d'acide oxalique. Sa solution dans l'acide acétique, traitée par l'eau, ne donne point de précipité, etc. Voyez le Mémoire de M. Pelletier sur cette substance.

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne et définitions.</i>
Santaline (M. J. Pelletier) . . .	{ Principe colorant du santal.
Gluten.	Gluten.
Ferment.	Ferment.
Inuline	{ Substance particulière de la racine d'aunée.
Ulmine (M. Klaproth) . . .	{ Produit d'une espèce d'orme.
Sarcocolle.	
Extraitif.	Matière extractive.
Picrotoxine (M. Boullay) . . .	{ Principe amer de la coque du Levant.
Polychroïte (M. Bouillon-Lagrange)	{ Matière colorante du safran.
Fungine (M. Braconnot) . . .	{ Partie fibreuse des champignons.
Fibrine.	
Albumine.	
Gélatine.	Colle forte.
Caséum.	Fromage.
Adipocire de Fourcroy (1).	{ Substance grasse du cadavre. Blanc de baleine. Spermaceti.

(1) Fourcroy avoit confondu dans une seule espèce, sous le nom d'*adipocire*, la substance grasse du cadavre, la substance cristallisée des calculs biliaires humains et enfin le spermaceti ou blanc de baleine. M. Chevreul, qui continue toujours, avec une rare sagacité, d'examiner plus particulièrement ce qui est du ressort de la chimie animale dont les bornes étoient si resserrées avant lui, a démontré 1°. que la substance grasse des cadavres étoit formée d'acide margarique, d'acide oléique et d'un principe colorant rouge

<i>Nomenclature actuelle.</i>	<i>Nomenclature ancienne et définitions.</i>
Urée.	{ Matière particulière de l'urine.
Osmazome (M. <i>Thenard</i>) . .	{ Partie très-nutritive retirée des chairs mus- culaires.
Picromel (M. <i>Thenard</i>) . .	{ Matière particulière de la bile.

orangé; 2°. que les deux autres substances étoient différentes l'une de l'autre et d'une nature tout-à-fait particulière. En attendant que ce chimiste ait distingué ces trois corps par des noms différens, il en est revenu à l'ancienne nomenclature.

FIN.

TABLE SYNONYMIQUE

DES

Noms nouveaux et anciens employés dans cet ouvrage, selon leur ordre alphabétique;

ou

NOMENCLATURE CHIMIQUE ANCIENNE ET NOUVELLE.

A

Acétate d'alumine.	<i>Proto-acét. d'aluminium.</i>	160
— d'ammoniaque.	<i>Acétate d'ammoniaque.</i>	161
— d'antimoine au minimum.	<i>Proto-acét. d'antimoine.</i>	162
— — au maximum.	<i>Deuto-acét. d'antim.</i>	Ibid.
— d'argent.	— — d'argent.	163
— d'arsenic.	<i>Proto-acét. d'arsenic.</i>	162
— de baryte.	— — de barium.	161
— de bismuth.	<i>Sur-deuto-acét. de bism.</i>	162
— de cérium.	<i>Proto-acétate de cérium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — de calcium.	161
— de chrome.	— — de chrome.	162
— de cobalt.	<i>Deuto-acét. de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— de cuivre avec excès de base.	<i>Sous-deuto-acétate de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain au minimum.	<i>Proto-acétate d'étain.</i>	161
— d'étain au maximum.	<i>Deuto-acétate d'étain.</i>	162
— de fer au minimum.	<i>Proto-acétate de fer.</i>	161
— de fer au maximum.	<i>Deuto-acétate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-acét. de glucinium.</i>	160
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— de manganèse.	<i>Deuto-acét. de manganèse.</i>	161
— de mercure au minimum.	<i>Proto-acét. de mercure.</i>	162
— de mercure au maximum.	<i>Deuto-acét. de mercure.</i>	163
— de molybdène.	<i>Proto-acét. de molybdène.</i>	162
— de nickel.	— — de nickel.	Ibid.

<i>Acétate oléo-arsenicil.</i>	{ Liqueur fumante arsenieuse de Cadet. 162
— d'or.	<i>Deuto-acétate d'or.</i> 163
— de platine.	— <i>de platine.</i> Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-acétate de plomb.</i> 162
— de potasse.	<i>Deuto-acét. de potassium.</i> 161
— de soude.	— <i>de sodium.</i> Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-acét. de strontium.</i> Ibid.
— de titane.	— <i>de titane.</i> 162
— de tungstène.	— <i>de tungstène.</i> Ibid.
— d'yttria.	— <i>d'yttrium.</i> 160
— de zinc.	<i>Deuto-acétate de zinc.</i> 161
— de zirconium.	<i>Proto-acét. de zirconium.</i> 160
Acète ammoniacal.	<i>Acétate d'ammoniaque.</i> 161
— d'argile.	<i>Proto-acét. d'aluminium.</i> 160
— calcaire.	— <i>de calcium.</i> 161
— de cuivre.	<i>Sous-deuto-acét. de cuivr.</i> 162
— de magnésie.	<i>Proto-acét. de magnésie.</i> 160
— martial.	— <i>de fer.</i> 161
— mercuriel.	— <i>de mercure.</i> 162
— de plomb.	— <i>de plomb.</i> Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-acét. de potassium.</i> 161
— de soude.	— <i>de sodium.</i> Ibid.
— de zinc.	— <i>de zinc.</i> Ibid.
Acétite d'argile.	<i>Proto-acét. d'aluminium.</i> 160
— d'étain.	— <i>d'étain.</i> 162
— de zinc.	<i>Deuto-acétate de zinc.</i> 161
Acides.	4
Acide acéteux.	<i>Acide acétique.</i> 9, 160
— <i>acétique</i>	{ Esprit de Vénus. 9, 160
	{ Vinaigre radical. 9, 160
	{ Acide acéteux.
	{ Oxiacétique.
— aérien.	<i>Acide carbonique.</i> 8, 20
— <i>amniotique</i> ou <i>amniotique.</i>	11, 181
— <i>antimonieux.</i>	{ Fleurs argentines d'antimoine.
	{ Oxide blanc d'antimoine. 5
	{ <i>Deutoxide d'antimoine.</i> 5
— <i>antimonique.</i>	5
— arsenical.	<i>Acide arsénique.</i> 9, 111
— arsenieux.	<i>Protoxide d'arsenic.</i> 5, 111
— <i>arsénique.</i>	Acide arsenical. 9, 111
— atmosphérique.	— <i>carbonique.</i> 8, 20

<i>Acide benzoïque</i>	{ Fleurs de benjoin.	
	{ Acide du benjoin.	10, 168
	{ — benzonique.	
— benzonique.	— benzoïque.	Ibid.
— bézoardique.	— lithique.	11
— bombique.		Ibid.
— boracin.	— borique.	7, 16
— boracique.	— borique.	Ibid.
	{ Sel de vitriol narcotique.	
— borique	{ — sédatif.	Ibid.
	{ Acide boracin.	
	{ — boracique.	
— butyrique.		184
— camphorique.	— du camphre.	10, 177
— casique.	— du café.	10
	{ Gaz sylvestre.	
	{ Air fixe.	
	{ — fixé.	
	{ Acide acrien.	
— carbonique	{ — atmosphérique.	8, 20
	{ — méphitique.	
	{ — crayeux.	
	{ — charbonneux.	
	{ Air méphitique.	
— carbo-hydro-chlorique.	Phosgène.	40
— charbonneux.	Acide carbonique.	8, 20
— chloreux.	— muriat. sur-oxigéné.	8, 40
— chlorique.	— muriat. hyper-oxigéné.	Ibid.
— chloro-cyanique.	— prassique oxigéné.	9, 40, 69
— chloro-iodique.	Perchlorure d'iode.	41
— chromique.		9, 116
— citrique	{ Acide du citron.	
	{ — citromien.	10, 169
— citronien.	— citrique.	Ibid.
— colombique.		9, 120
— crayeux.	— carbonique.	8, 20
— cyanique.		9, 69
— de l'urine.	— phosphorique.	8, 24
— des champignons.	— fungique.	10, 170
— des fourmis.	— formique.	11

Acide de l'ossille.	<i>Acide oxalique.</i>	9, 165
— des pommes.	— <i>malique.</i>	9, 165
— du benjoin.	— <i>benzoïque.</i>	10, 168
— du borax.	— <i>borique.</i>	7, 16
— du café.	— <i>cafique.</i>	10
— du calcul.	— <i>lithique.</i>	11
— du camphre.	— <i>camphorique.</i>	10, 177
— du citron.	— <i>citrique.</i>	10, 169
— du kinkina.	— <i>kinique.</i>	10, 172
— du molybdène.	— <i>molybdique.</i>	9
— du soufre.	— <i>sulfurique.</i>	8, 30
— du succin.	— <i>succinique.</i>	10, 174
— du sel marin.	— <i>hydro-chlorique.</i>	14, 40
— du sucre.	— <i>oxalique.</i>	9, 165
— du sucre de lait.	— <i>mucique.</i>	10
— du suif.	— <i>sébacique.</i>	11
— du tartre.	— <i>tartarique.</i>	10, 174
— du wolfram.	— <i>tungstique.</i>	9
— fluo-borique.	— <i>hydro-fluo-borique.</i>	14
— fluorique.	— <i>hydro-fluorique.</i>	Ibid.
— <i>fungique.</i>	— des champignons.	10, 170
— <i>formique.</i>	— des fourmis.	10
— <i>gallactique.</i>	— <i>lactique.</i>	11
— <i>gallique.</i>	{ Principe astringent.	
	— <i>Acide gallique.</i>	10, 171
— honigstique.	— <i>mellitique.</i>	10, 172
— <i>hydriodique.</i>		14, 48
— <i>hydro-chlorique.</i>	{ Esprit de sel marin.	
	— <i>Acide marin fumant.</i>	14, 44
	— <i>muriatique.</i>	
— <i>hydro-cyanique.</i>	— <i>prussique.</i>	14, 66, 69
— <i>hydro-fluorique.</i>	— <i>fluorique.</i>	14, 60
— <i>hydro-fluo-borique.</i>	— <i>fluo-borique.</i>	Ibid.
— <i>hydro-muriatique.</i>	— <i>hydro-chlorique.</i>	14, 40
	{ Air puant.	
— <i>hydro-sulfurique.</i>	— <i>Gaz hépatique.</i>	
	— <i>inflammable sulfuré.</i>	14, 30
	— <i>hydrogène sulfuré.</i>	
	{ <i>Acide hydro-thionique.</i>	
— <i>hydro-thionique.</i>	— <i>hydro-sulfurique.</i>	Ibid.
— <i>iodique.</i>		8, 48

Acide karabique.	<i>Acide succinique.</i>	10
— <i>kinique.</i>	— du kinkina.	10, 172
— <i>laccique.</i>		10
— <i>lactique.</i>	— galactique.	11, 183
— lithiasique.	— <i>lithique.</i>	11
— <i>lithique</i>	{ — du calcul.	
	{ — benzoardique.	11
	{ — lithiasique.	
— <i>Malique</i>	{ — malusien.	
	{ — des pommes.	9, 165
— <i>margarique.</i>	Margarine.	183
— malusien.	<i>Acide malique.</i>	9, 165
— marin fumant.	— <i>hydro-chlorique.</i>	14, 40
— — déphlogistiqué.	<i>Chlore.</i>	40
— <i>mellitique.</i>	Acide honigstique.	10, 172
— méphitique.	— <i>carbonique.</i>	8, 20
— <i>molybdique.</i>	— du molybdène.	9, 114
— <i>morique</i> ou <i>morozotiq.</i>		10, 173
— <i>mucique</i>	{ — saccholactique.	
	{ — muqueux.	10, 178
— muqueux.	— <i>mucique.</i>	10
— muriatique.	— <i>hydro-chlorique.</i>	14, 40
— muriatq. hyper-oxigéné.	— <i>chlorique.</i>	8, 40
— — oxigéné.	<i>Chlore.</i>	40
— — oxi-azoté.	<i>Chlorure d'azote,</i>	41
— — oxi-sulfuré.	— <i>de soufre.</i>	Ibid.
— — sur-oxigéné.	<i>Acide chloreux.</i>	4, 8, 40
— nancéique.	— <i>zumique.</i>	11
— <i>nitreux</i>	{ Esprit de nitre fumant.	
	{ Acide nitreux phlogistiq.	9, 55
	{ — rutilant.	
	{ — fumant.	
— nitreux blanc.	— <i>nitrique.</i>	8, 55
— nitreux déphlogistiqué.	— <i>nitrique.</i>	Ibid.
— — phlogistiqué.	— <i>nitreux.</i>	9, 55
— — rutilant.	— <i>nitreux.</i>	Ibid.
— — dégazé.	— <i>nitrique.</i>	8, 55
— <i>nitrique</i>	{ Esprit de nitre.	
	{ Eau forte.	
	{ Oxi-septonique.	<i>Ibid.</i>
	{ Acide nitreux déphlogistiqué.	

T A B L E

<i>Acide nitro-hydro-chloriq.</i>	{ Eau régale. Acide régalin. — nitro-muriatique.	9
— nitro-muriatique.	— nitro-hydro-chlorique,	9
— oléique.		
— ourétiq.	— phosphorique.	8, 24
— oxalin.	— oxalique.	9
— oxalique.....	{ — saccharin. — du sucre. — oxalin. Oxi-saccharique.	9
— phosphoreux.....	{ Acide phosphoriq. phlogistique. — volatil.	8, 24
— phosphorique.....	{ — de l'urine. — ourétiq.	Ibid.
— phosphoriq. phlogistique.	— phosphoreux.	Ibid.
— volatil.	— phosphoreux.	Ibid.
— pomique.	— malique.	9
— prussique.	— hydro-cyanique.	14, 66
— oxigéné.	— chloro-cyanique.	9, 69, 40
— pyro-tartareux.	— pyro-tartarique.	10
— pyro-tartarique ou	{ Esprit de tartre.	
— pyro-tartrique.....	Acide pyro-tartareux.	10, 178
— régalin.	— nitro-hydro-chlorique.	9
— rosacique.		10, 181
— saccharin.	— oxalique.	9
— saccholactique.	— mucique.	10
— sacchlactique.	— mucique.	
— sébacé.	— sébacique.	11
— sébacique.....	{ — du suif. — sébacé.	11, 182
— spathique.	— hydro-fluorique.	14
— subérique.		11, 179
— succinique.....	{ Sel volatil du succin. Acide du succin.	10, 174
— sulfureux.....	{ Esprit de soufre par la cloche. Acide vitriolique phlogistique. — volatil.	8, 30
— sulfureux volatil.	— sulfureux.	Ibid.

<i>Acide sulfurique</i>	{ Huile de vitriol.	
	Acide vitriolique.	8, 30
— tartareux.	— tartarique.	10, 174
— tartarique ou	{ — du tartre.	
— tartrique.....	— tartareux.	Ibid.
— tellurique.	<i>Protoxide de tellure.</i>	9
— tungstique.....	{ Acide du wolfram.	
	— de la tungstène.	9, 118
— urique.		11, 181
— vitriolique.	— sulfurique.	8, 30
— vitriolique phlogistique.	— sulfureux.	Ibid.
— — volatil.	— sulfureux.	Ibid.
— zymique ou zymique.	— nancéique.	10, 180
Acier.	<i>Sous-carbure de fer.</i>	120
Adipoire.....	{ Blanc de baleine.	
	Spermaceti.	187
<i>Air atmosphérique.</i>	<i>Air atmosphérique.</i>	55
— déphlogistique.	<i>Oxigène.</i>	3
— fixe.	<i>Acide carbonique.</i>	8, 20
— fixé.	— carbonique.	Ibid.
— inflammable.	<i>Gaz hydrogène.</i>	12
— marin.	<i>Acide hydro-chlorique.</i>	14
— méphitique.	— carbonique.	8, 20
— phlogistique.	<i>Gaz azote.</i>	
— puant.	<i>Acide hydro-sulfurique.</i>	13, 50
— vicié.	<i>Gaz azote.</i>	55
— vital.	— oxigène.	3
Aimant arsenical.	<i>Sulfure d'antimoine arséniqué.</i>	31
Airain.	Airain.	135
<i>Alcool</i>	{ Esprit-de-vin.	
	— ardent.	185
Acool de soufre.	<i>Percarbure de soufre.</i>	19
Alkaest de Vanhelmont.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	22
Alkali fixe végétal.	— — — de potassium.	Ibid.
Alkali fixe végétal aéré.	— — — de potassium.	Ibid.
— — — minéral aéré.	— — — de sodium.	21
— — — effervescent.	— — — de sodium.	Ibid.
Alkali pneum.	— — borate de sodium.	17

Alkaligène.	<i>Gas azoté.</i>	55
Alkali volatil concret.	<i>Sous-carbon. d'ammoniaq.</i>	22
— — fluor.	<i>Ammoniaque.</i>	71, 72
Alliages d'antimoine.		122
— d'argent.		148
— d'arsenic.		111
— de barium.		90
— de bismuth.		132
— de cérium.		127
— de cobalt.		129
— de cuivre.		134
— d'étain.		108
— de fer.		105
— d'iridium.		158
— de manganèse.		100
— de mercure.		144
— de molybdène.		114
— de nickel.		139
— d'or.		156
— d'osmium.		146
— de platine.		154
— de plomb.		141
— de potassium.		96, 97
— de rhodium.		152
— de silicium.		75
— de sodium.		95
— de tungstène.		118
— de zinc.		102
Alquifoux.	<i>Persulfure de plomb.</i>	31
Alumine.	<i>Protox. d'aluminium.</i>	5, 79
<i>Aluminium.</i>	<i>Métal de l'alumine.</i>	78
Alun.....	} <i>Sur-proto-sulfate d'aluminium d'ammoniaque et de deu- toxide de potassium.</i>	35
Alun nitreux.		
<i>Amidon.</i>	<i>Matière amidacée.</i>	185
<i>Ammoniaque ou hydro- gène azoté.....</i>	} <i>Alkali volatil fluor. Esprit volatil de sel ammoniac.</i>	71

Ammoniaque arsenical.	<i>Arséniate d'ammoniaque.</i> 112
— crayeuse.	<i>Carbon. d'ammoniaque.</i> 22
— phosphorique.	<i>Phosph. d'ammoniaque.</i> 27
— spathique.	<i>Hyd.-fluat. d'ammoniaq.</i> 61
Ammoniates.	<i>Ammoniaures.</i> 72
— d'argent	<i>Deuto-ammoniate d'argent.</i> 73
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i> 72
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i> 73
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i> 72
— de mercure.	<i>Proto-ammoniate de fer.</i> Ibid.
— de nickel.	— — <i>de mercure.</i> 73
— d'or.	— — <i>de nickel.</i> Ibid.
— de tellure.	<i>Deuto-ammoniate d'or.</i> Ibid.
— de tungstène.	<i>Proto-ammon. de tellure.</i> 72
— de zinc.	— — <i>de tungstène.</i> Ibid.
Amniotates.	<i>Deuto-ammon. de zinc.</i> Ibid.
Amniotate d'alumine.	182
— d'ammoniaque.	<i>Proto-amniot. d'alumin.</i> Ibid.
— de baryte.	<i>Amniot. d'ammoniaq.</i> Ibid.
— de chaux.	<i>Proto-amniot. de barium.</i> Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de calcium.</i> Ibid.
— de potasse.	— — <i>de magnésium.</i> Ibid.
	<i>Deuto-amniot. de potassium.</i>
— de soude.	Ibid.
— de strontiane.	— — <i>de sodium.</i> Ibid.
	<i>Proto-amniot. de strontium.</i>
	Ibid.
Antimoine.	<i>Régule d'antimoine.</i> 121
Antimoine cru natif.	<i>Sulfure d'antimoine.</i> 31
— diaphorétique.	<i>Deutoxide d'antimoine.</i> 17
Antimonane.	<i>Chlorure d'antimoine.</i> 42
Antimoniates.	123
Antimoniate d'alumine.	<i>Proto-antimon. d'aluminium.</i>
— d'ammoniaque.	Ibid.
— de baryte.	<i>Antimon. d'ammoniaq.</i> 124
	<i>Proto-antimon. de barium.</i>
— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— — <i>de calcium.</i> Ibid.
— de cuivre.	— — <i>de cobalt.</i> Ibid.
— de fer.	— — <i>de cuivre.</i> Ibid.
— de glucine.	— — <i>de fer.</i> Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de glucinium.</i> 123
	— — <i>de magnésium.</i> Ibid.

Antimoniate de manganèse.	<i>Proto-antimoniate de manganèse</i>	124
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-antimoniate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-antimoniate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	123
— de zinc.	<i>Deuto-antimoniate de zinc.</i>	124
— de zircone.	<i>Proto-antimoniate de zirconium.</i>	125
<i>Antimonites.</i>		124
Antimonite d'alumine.	<i>Proto-antimonite d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Antimonite d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-antimonite de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-antimonite de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-antimonite de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-antimonite de zinc.</i>	Ibid.
Apatite.	<i>Proto-phosph. de calcium.</i>	26
Aquila alba.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	42
Arcane corallin.	<i>Deutoxide de mercure.</i>	7
Arcane de tartre.	<i>Deuto-acétate de potassium.</i>	
Arcanum duplicatum.	<i>Deuto-sulfate de potassium.</i>	35

<i>Argent</i>	{ Diane.	147
	{ Lune.	
Argent corné.	<i>Chlorure d'argent.</i>	42
— fulminant.	<i>Deuto-ammoniate d'argent.</i>	73
Argile pure.	<i>Protoxide d'aluminium.</i>	5,79
— crayeuse.	<i>Proto-carbon. d'aluminium</i>	20
— spathique.	<i>Proto-hydro-fluate d'alumin.</i>	60
<i>Arome</i>	{ Esprit recteur.	185
	{ Principe odorant.	
<i>Arséniate.</i>		112
Arséniate acide de chaux.	<i>Sur-proto-arséniate de calcium.</i>	Ibid.
— — de potasse.	<i>Sur-deuto-arséniate de potassium.</i>	Ibid.
— — de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— d'alumine.	<i>Proto-arséniate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Arséniate d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-arséniate d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-arséniate d'argent.</i>	113
— d'arsenic.	<i>Proto-arséniate d'arsenic.</i>	112
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de bismuth.	<i>Deuto-arséniate de bismuth.</i>	113
— de chaux.	<i>Proto-arséniate de calcium.</i>	112
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	113
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	112
— de fer au maximum.	<i>Deuto-arséniate de fer.</i>	Ibid.
— de fer au minimum.	<i>Proto-arséniate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	113
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.

Arséniate de potasse.	<i>Deuto-arséniate de potassium.</i>	112
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-arséniate de strontium.</i>	Ibid.
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	113
— de zinc.	<i>Deuto-arséniate de zinc.</i>	112
— de zircône.	<i>Proto-arséniate de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Arsenic.</i>	Régule d'arsenic.	110
Arsenic blanc.	<i>Protoxide d'arsenic.</i>	5, 111
<i>Asparagine.</i>		186
Azolane.	<i>Chlorure d'azote.</i>	41
	Air vicié.	
	Mofette atmosphérique.	
<i>Azote</i>	Gaz phlogistique.	54
	Septone.	
	Alcaligène.	
	Nitrogène.	
<i>Azote carboné.</i>	<i>Cyanogène.</i>	55
— <i>hydrogéné.</i>	<i>Ammoniaque.</i>	Ibid.
— <i>oxi-muriaté.</i>	<i>Chlorure d'azote.</i>	41
— <i>phosphoré.</i>	<i>Gaz azote phosphuré.</i>	55
— <i>sulfuré.</i>	— — <i>sulfuré.</i>	Ibid.
<i>Azotures.</i>		Ibid.
<i>Azoture de carbone.</i>		Ibid.

B

<i>Barium.</i>	Métal de la baryte	90
Baryte pure.	<i>Protoxide de barium.</i>	5
— caustique.	<i>Protoxide de barium.</i>	Ibid.
Base de l'alun.	— <i>d'aluminium.</i>	79
<i>Bassorine.</i>		185
<i>Benzoates.</i>	Benzones.	168
Benzoate d'alumine.	<i>Proto-benzoate d'aluminium.</i>	Ibid.
— <i>d'ammoniaque.</i>	<i>Benz. d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Deuto-benzoate d'antimoine.</i>	169
— d'argent.	— — <i>d'argent.</i>	Ibid.

Benzoate d'arsenic.	<i>Proto-benzoate d'arsenic.</i>	168
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de bismuth.	<i>Deuto-benzoate de bismuth.</i>	169
— de chaux.	<i>Proto-benzoate de calcium.</i>	168
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	169
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	168
— de fer au minimum.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de fer au maximum.	<i>Deuto-benzoate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-benzoate de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésic.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercur.</i>	169
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— d'or.	<i>Deuto-benzoate d'or.</i>	Ibid.
— de platine.	— — <i>de platine.</i>	Ibid.
— de plomb au maximum.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de plomb au minimum.	<i>Proto-benz. de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-benzoate de potassum.</i>	168
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-benzoate de strontium.</i>	Ibid.
— de titane.	— — <i>de titane.</i>	169
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'ytrium.</i>	168
— de zinc.	<i>Deuto-benzoate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircône.	<i>Proto-benzoate de zirconium.</i>	Ibid.
Beurre d'antimoine.	<i>Chlorure d'antimoine.</i>	42
— d'arsenic.	— — <i>d'arsenic.</i>	Ibid.
— de bismuth.	— — <i>de bismuth.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
<i>Bismuth.</i>	Régule de bismuth.	131
Blanc de baleine.	Adipocire.	187
— de céruse.	<i>Proto-carbonate de plomb.</i>	23
— de fard.	<i>Sous-deuto-nitrate de bismuth.</i>	57
— de perle.	— — — <i>de bismuth.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-carbonate de plomb.</i>	23

Blaukmal.	<i>Sulfure d'argent.</i>	51
Bleu de Prusse.	<i>Deutoxi-cyanure de fer hydraté.</i>	70
— de Thenard.	<i>Proto-phosphate de cobalt et d'aluminium.</i>	28
Boracite.	<i>Proto-bor. de magnésium.</i>	17
<i>Borates.</i>	<i>Borax.</i>	Ibid.
Borate d'alumine.	<i>Proto-bor. d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Borate d'ammoniaque.</i>	18
— d'antimoine.	<i>Proto-bor. d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-borate d'argent.</i>	Ibid.
— d'arsenic.	<i>Proto-borate d'arsenic.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	17
— de bismuth.	<i>Deuto-borate de bismuth.</i>	18
— de chaux.	<i>Proto-borate de calcium.</i>	17
— de cobalt.	<i>Deuto-borate de cobalt.</i>	18
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-bor. de glucinium.</i>	17
— de magnésis.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	18
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-borate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-bor. de potassium.</i>	17
— de silice.	<i>Proto-bor. de silicium.</i>	Ibid.
— de soude.	<i>Deuto-bor. de sodium.</i>	Ibid.
— de soude sursaturé.	<i>Sous-deuto-borate de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-bor. de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-borate de zinc.</i>	18
— de zircône.	<i>Proto-borate de zirconium.</i>	17
Borax.	<i>Borates.</i>	Ibid.
Borax brute.	<i>Sous-deuto-borate de sodium.</i>	Ibid.
Barotique.	<i>Proto-borate de barium.</i>	Ibid.
— ammoniacal.	<i>Borate d'ammoniaque.</i>	18
— argileux.	<i>Proto-borate d'aluminium.</i>	17
— calcaire.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— pesant.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.

Borax végétal.	<i>Deuto-bor. de potassium.</i>	17
<i>Bore.</i>	Borium.	16
Borium.	<i>Bore.</i>	Ibid.
<i>Borures.</i>		Ibid.
<i>Borure de fer.</i>		Ibid.
— <i>de platine.</i>		Ibid.
Briques.		76
Bronze.		155
<i>Butyrates.</i>		184
<i>Butyrate d'ammoniaque.</i>		185

C

<i>Calcium.</i>	Métal de la chaux.	86
Calomélas.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	42
<i>Caoutchouc</i>	{ Résine élastique.	186
	{ Gomme élastique.	
<i>Camphorates.</i>		177
Camphorate d'alumine.	<i>Proto-camphorate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Camphor. d'ammoniaq.</i>	178
— de baryte.	<i>Proto-camphorate de barium.</i>	
		177
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-camphorate de potassium.</i>	178
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	177
<i>Carbonates.</i>		
Carbonate d'alumine.	<i>Proto-carbon. d'aluminium.</i>	20
— d'ammoniaque.	<i>Carbonate d'ammoniaque.</i>	22
— acide d'ammoniaque.	<i>Sur-carbonate d'ammoniaque</i>	Ibid.
— sursaturé d'ammoniaque.	<i>Sous-carbonate d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Proto-carbon. d'argent.</i>	23
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	21
— de bismuth.	— — <i>de bismuth.</i>	23
— acide de chaux.	<i>Sur-proto-carbonate de calcium.</i>	21

Carbonate de chaux.	<i>Proto-carbonate de calcium.</i>	21
— de chrome.	— — <i>de chrome.</i>	25
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	<i>Deuto-carbon. de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	<i>Proto-carbonate d'étain.</i>	Ibid.
— de fer au minimum.	— — <i>de fer.</i>	22
— de fer au maximum.	<i>Deuto-carbonate de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	<i>Proto-carbonate de magnésium.</i>	21
— de manganèse.	<i>Deuto-carbonate de manganèse.</i>	22
— de mercure.	<i>Proto-carbon. de mercure.</i>	23
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-carbonate de potassium.</i>	22
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	21
— de strontiane.	<i>Proto-carbonate de strontium.</i>	Ibid.
— d'urane.	<i>Proto-carbonate d'urane.</i>	25
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	20
— de zinc.	— — <i>de zinc.</i>	21
— de zirconé.	— — <i>de zirconium.</i>	20
Carbone.....	{ Charbon pur.	18, 19
	{ Diamant.	18, 19
<i>Carbone azoté.</i>	<i>Cyanogène.</i>	19
<i>Carbo-sulfures.</i>		20
<i>Carbures.</i>		19
<i>Carbure d'azote.</i>	<i>Azoture de carbone.</i>	20
— de fer.	<i>Percarbure de fer.</i>	Ibid.
— de manganèse.		Ibid.
— de phosphore.	<i>Phosphure de carbone.</i>	19
— de soufre.		Ibid.
<i>Caséum.</i>		
<i>Cérium.</i>	<i>Cérérium.</i>	126
Chalybs.		
Charbon pur.	<i>Carbone.</i>	19
Chaux.	<i>Protoxide de calcium.</i>	5
Chaux vive.	— <i>de calcium.</i>	5, 87
— métalliques.	<i>Oxides métalliques.</i>	5

<i>Chlorates</i>	{	Muriates sur-oxygénés.	
		— hyper-oxygénés.	44
Chlorate d'alumine.		<i>Proto-chlorate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.		<i>Chlorate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'argent.		<i>Deuto-chlorate d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.		<i>Proto-chlor. de barium.</i>	Ibid.
— de cérium.		<i>Deuto-chlor. de cérium.</i>	Ibid.
— de chaux.		<i>Proto-chlor. de calcium.</i>	Ibid.
— de fer.		<i>Deuto-chlorate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.		<i>Proto-chlor. de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.		— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de mercure au minimum.		— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de mercure au maximum.		<i>Deuto-chlor. de mercure.</i>	Ibid.
— de plomb.		— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.		— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.		— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.		<i>Proto-chlorate de stront.</i>	Ibid.
— d'yttria.		— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zinc.		<i>Deuto-chlorate de zinc.</i>	Ibid.
— avec excès de base.		<i>Sous-deuto-chlor. de zinc.</i>	Ibid.
— zirconne.		<i>Proto-chlor. de zirconium.</i>	Ibid.
	{	Acide marin déphlogistique.	
		— muriatique oxygéné.	38
<i>Chlore</i>	{	Murigène, proposé par M.	
		<i>Prieur.</i>	
		Chlore.	
Chlorine.		<i>Chlore.</i>	40
<i>Chlorures.</i>			41
<i>Chlorure d'alumine.</i>		<i>Protoxi-chlorure d'aluminium.</i>	43
— d'aluminium.		Muriate d'alumine sec.	41
		Beurre d'antimoine.	
	{	Muriate suroxygéné d'anti-	
		moine.	
— d'antimoine.....	{	Deuto-muriate d'antimoine.	42
		— hydro-chlorate d'antimoine.	
		Antimouane.	
— d'argent.....	{	Lune cornée.	
		Argent corné.	45

<i>Chlorure d'arsenic</i>	{	Beurre d'arsenic.	
		Muriate suroxygéné d'arsen.	42
<i>— d'azote</i>	{	Acide muriatique oxi-azoté.	
		Azote oxi-muriaté.	41
		Azotane.	
<i>— de baryte.</i>		<i>Protoxi-chlorure de bar.</i>	43
<i>— de barium.</i>		Muriate de baryte sec.	42
<i>— de bismuth.</i>	{	Beurre de bismuth.	
		Muriate suroxygéné de bismuth.	42
<i>— de calcium</i>	{	Sel marin calcaire.	
		Muriate de chaux desséché.	41
		— — oxygéné.	
<i>— de cérium.</i>			42
<i>— de chaux.</i>		<i>Protoxi-chlorure de calcium.</i>	43
<i>— de cobalt.</i>		Muriate de cobalt sec.	42
<i>— de cuivre.</i>		Muriate de cuivre desséché.	Ibid.
<i>— d'étain</i>	{	Liquueur fumante de Libavius.	
		Beurre d'étain.	
		Mur. suroxygéné d'étain.	Ibid.
		Deuto-muriate d'étain.	
		— hydro-chlorate d'étain.	
<i>— de fer.</i>		Muriate de fer desséché.	41
<i>— de fer oxygéné.</i>		<i>Deutoxi-chlorure de fer.</i>	43
<i>— de glucine.</i>		<i>Protoxi-chlorure de gluci-</i>	Ibid.
		<i>nium.</i>	
<i>— de glucinium.</i>		Muriate de glucine sec.	41
<i>— d'iode.</i>			Ibid.
<i>— d'iridium.</i>		Muriate d'iridium desséché.	43
<i>— de magnésie.</i>		<i>Protoxi-chlorure de magné-</i>	Ibid.
		<i>sium.</i>	
<i>— de magnésium.</i>		Muriate de magnésie sec.	41
<i>— de manganèse.</i>		— de manganèse sec.	Ibid.
<i>— de molybdène.</i>		— de molybdène sec.	42
<i>— de nickel.</i>		— de nickel sec.	Ibid.
<i>— d'or</i>	{	Oxi-muriate d'or.	
		Muriate d'or oxygéné.	43

<i>Chlorure de palladium.</i>	Muriate de palladium sec.	43
— <i>de phosphore</i>	{ Phosphore oxi-muriaté.	41
	{ Phosphorane.	41
— <i>de platine.</i>	Oxi-muriate de platine.	43
— <i>de plomb.</i>	— — de plomb.	42
— <i>de plomb oxigéné.</i>	<i>Deutoxi-chlorure de plomb.</i>	43
— <i>de potasse.</i>	— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— <i>de potassium.</i>	Muriate de potasse desséché.	41
— <i>de rhodium.</i>	— de rhodium sec.	43
— <i>de sodium.</i>	— de soude décrépité.	41
— <i>de soude.</i>	<i>Deutoxi-chlorure de sod.</i>	43
	{ Acide muriatique oxi-sulfuré.	
— <i>de soufre</i>	{ Soufre oxi-muriaté.	
	{ Sulfure d'acide muriatique.	41
	{ Sulfurane.	
— <i>de strontiane.</i>	<i>Protoxi-chlorure de stron-</i>	
	<i>tium.</i>	43
— <i>de strontium.</i>	Muriate de strontiane sec.	41
— <i>de tellure.</i>	— de tellure sec.	42
— <i>de titane.</i>	— de titane sec.	Ibid.
— <i>d'urane.</i>	— d'urane sec.	Ibid.
— <i>d'yttria.</i>	<i>Protoxi-chlorure d'yttrium.</i>	43
— <i>d'yttrium.</i>	Muriate d'yttria sec.	41
— <i>de zinc</i>	{ Sel marin de zinc.	
	{ Muriate de zinc desséché.	41
— <i>de zinc oxigéné.</i>	<i>Deutoxi-chlorure de zinc.</i>	43
— <i>de zircône.</i>	<i>Protoxi-chlorure de zirco-</i>	
	<i>nium.</i>	Ibid.
— <i>de zirconium.</i>	Muriate de zircône sec.	41
<i>Chromates.</i>		116
Chromate d'alumine.	<i>Proto-chromate d'alumi-</i>	
	<i>nium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Chromate d'ammoniaq.</i>	117
— d'antimoine.	<i>Proto-chromate d'antimoine.</i>	
	Ibid.	
— d'argent.	— — d'argent.	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	116
— de chaux.	— — de calcium.	Ibid.
— de cobalt.	— — de cobalt.	117
— de cuivre.	<i>Dento-chrom. de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	<i>Proto-chromate d'étain.</i>	Ibid.

Chromate de fer.	<i>Deuto-chromate de fer.</i>	117
— de glucine.	<i>Proto-chromate de glucinium.</i>	116
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	117
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-chrom. de potassium.</i>	116
— acide de potasse.	<i>Sur-deuto-chromate de potassium.</i>	117
— de soude.	<i>Deuto-chrom. de sodium.</i>	116
— acide de soude.	<i>Sur-deuto-chrom. de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-chrom. de strontium.</i>	Ibid.
— de silice.	— — <i>de silicium.</i>	Ibid.
— de tellure.	— — <i>de tellure.</i>	117
— d'yttria.	<i>Proto-chrom. d'yttrium.</i>	116
— de zinc.	<i>Deuto-chromate de zinc.</i>	117
— de zircone.	<i>Proto-chromate de zirconium.</i>	116
Ciment.		76
Cinabre.	<i>Per-sulfure de mercure.</i>	31
<i>Citrates.</i>		169
Citrate d'alumine.	<i>Proto-cit. d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Citrate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-cit. d'antimoniae.</i>	170
— d'argent.	<i>Deuto-citrate d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-citrate de barium.</i>	169
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cobalt.	<i>Deuto-citrate de cobalt.</i>	170
— de cuivre.	<i>Proto-citrate de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	169
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	<i>Deuto-citrate de manganèse.</i>	170
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-citrate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-cit. de potassium.</i>	169
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.

Citrate de strontiane.	<i>Proto-citrate de strontium.</i>	169
— de tellure.	— — <i>de tellure.</i>	170
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	169
— de zinc.	<i>Deuto-citrate de zinc.</i>	170
— de zirconé.	<i>Proto-citrate de zirconium.</i>	169
Chrome.		115
Chrysoçolle.	<i>Sous-deuto-borate de sodium.</i>	17
Chrysolite.	<i>Proto-phosphate de calcium.</i>	26
<i>Cobalt.</i>	Cobalt.	127
Colcothar.	<i>Sous-deuto-sulfate de fer.</i>	35
<i>Columbates.</i>		120
Colombate d'alumine.	<i>Proto-columb. d'aluminium.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnesium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-columb. de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-columbate de strontium.</i>	Ibid.
<i>Columbium.</i>		119
Corps simples.		2
Couperose blanche.	<i>Deuto-sulfate de zinc.</i>	35
— bleue.	<i>Sur-deuto-sulfate de cuivre.</i>	36
— verte.	<i>Proto-sulfate de fer.</i>	35
Craie.	<i>Proto-carbonate de calcium.</i>	21
Craie d'alumine.	— — <i>d'aluminium.</i>	20
— ammoniacale.	<i>Sous-carbonate d'ammoniaq.</i>	22
— barotique.	<i>Proto-carbon. de barium.</i>	21
— magnésienne.	— — <i>de magnesium.</i>	Ibid.
— martiale.	— — <i>de fer.</i>	22
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	23
— de soude.	<i>Sous-deuto-carbon. de sodium.</i>	21
Crayon noir.	<i>Per-carbure de fer.</i>	20

Crème de chaux.	<i>Proto-carbonate de calcium.</i>	21
— de tartre.	<i>Sur-deuto-tartr. de potassium.</i>	177
Cristal minéral.	<i>Deuto-nitrate de potassium fondu.</i>	56
Cristaux de soude.	<i>Sous-deuto-carbonate de sodium.</i>	21
— de tartre.	<i>Sur-deuto-tartr. de potassium.</i>	177
— de Vénus.	<i>Deuto-acétate de cuivre.</i>	162
— de lune.	<i>— nitrate d'argent.</i>	58
<i>Cuivre.</i>	<i>Vénus.</i>	133
Cuivre azuré.	<i>Deuto-carbonate de cuivre.</i>	23
— blanc.	<i>Tombac.</i>	111, 134
— jaune.		135
<i>Cyanogène.</i>	<i>Azote carboné.</i>	62
<i>Cyanures.</i>		69
Cyanures métalliques.	<i>Ibid.</i>	
— d'oxides métalliques.	<i>Oxi-cyanures.</i>	<i>Ibid.</i>
Cyanure d'alumine.	<i>Protoxi-cyan. d'aluminium.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'ammoniaque.	<i>Cyanure d'ammoniaque.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'argent.	<i>Cyanure d'argent.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'argent oxygéné.	<i>Deutoxi-cyanure d'argent.</i>	70
— de baryte.	<i>Protoxi-cyan. de barium.</i>	69
— de barium.	<i>Cyanure de barium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de chaux.	<i>Protoxi-cyanure de calcium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de cobalt.	<i>— — de cobalt.</i>	<i>Ibid.</i>
— de cuivre.	<i>— — de cuivre.</i>	70
— d'étain.	<i>— — d'étain.</i>	69
— de fer.	<i>Deutoxi-cyanure de fer.</i>	70
— de magnésie.	<i>Protoxi-cyanure de magnésium.</i>	69
— de mercure oxygéné.	<i>Deutoxi-cyan. de mercure.</i>	70
— de mercure.	<i>Cyanure de mercure.</i>	69
— de palladium oxygéné.	<i>Protoxi-cyan. de palladium.</i>	70
— de platine.	<i>Cyanure de platine.</i>	69
— de potasse.	<i>Deutoxi-cyan. de potassium.</i>	70
— de soude.	<i>— — de sodium.</i>	<i>Ibid.</i>

Cyanure de strontiane.	<i>Protoxi-cyanure de strontium.</i>	
-- de zinc oxigéné.	-- de zinc.	69 Ibid.

D

<i>Deuto-acétate d'anti-</i>	Acétate d'antimoine au <i>maxi-</i>	
<i>moine.</i>	<i>imum.</i>	162
-- d'argent.	-- d'argent.	163
-- de cobalt.	-- de cobalt.	162
-- de cuivre.....	Acète de cuivre. Cristaux de Vénus. Verdet cristallisé.	Ibid.
-- d'étain.	Acétate de cuivre neutre. -- d'étain au <i>maximum.</i>	Ibid.
-- de fer.....	Mordant de fer. Acét. de fer au <i>maximum.</i>	161
-- de manganèse.	-- de manganèse.	Ibid.
-- de mercure.	-- de mercure au <i>maxim.</i>	163
-- d'or.	-- d'or.	Ibid.
-- de platine.	-- de platine.	Ibid.
-- de potassium.....	Sel digestif de Sylvius. -- diurétique. -- essentiel de vin. Magistère purgatif de tartre. Arcane de tartre.	Ibid.
	Tartre régénéré. Terre foliée de tartre. -- végétale.	
	Acète de potasse. Acétate de potasse.	
-- de sodium.....	Terre foliée cristallisable. -- minérale. Sel acéteux minéral.	Ibid.
	Acète de soude. Acétate de soude.	
-- de zinc.....	Sel acéteux de zinc. Acète de zinc.	Ibid.
	Acétate de zinc.	

<i>Deuto-ammoniate d'argent</i>	{	Argent fulminant.	
		Oxide d'argent ammoniacal.	73
		Ammoniate d'argent.	
— — <i>de cobalt.</i>		Oxide de cobalt ammoniacal.	72
— — <i>de cuivre</i>	{	Eau céleste.	
		Oxide de cuivre ammoniacal.	73
		Ammoniate de cuivre.	
— — <i>d'étain.</i>		— d'étain.	72
— — <i>d'or</i>	{	Or fulminant.	
		Ammoniate d'or.	73
		Oxide d'or ammoniacal.	
— — <i>de zinc.</i>			72
— — <i>amniotate de potassium.</i>		Amniotate de potasse.	182
— — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-antimoniate de potassium.</i>		Antimoniate de potasse.	124
— — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>		— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-antimonite de potassium.</i>		Antimonite de potasse.	Ibid.
— — <i>de soude.</i>		— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-arséniate d'argent.</i>		Arséniate d'argent.	113
— — <i>de bismuth.</i>		— de bismuth.	Ibid.
— — <i>de fer.</i>		— de fer au <i>maximum</i> .	112
— — <i>de potassium.</i>		— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>		— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-benzoate d'antimoine.</i>		Benzoate d'antimoine.	169
— — <i>d'argent.</i>		— d'argent.	Ibid.
— — <i>de bismuth.</i>		— de bismuth.	Ibid.
— — <i>de fer.</i>		— de fer au <i>maximum</i> .	168
— — <i>d'or.</i>		— d'or.	169
— — <i>de platine.</i>		— de platine.	Ibid.
— — <i>de plomb.</i>		— de plomb au <i>maximum</i> .	Ibid.
<i>Deuto-benzoate de potassium.</i>		— de potasse.	168
— — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>		— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-borate d'argent.</i>		Borate d'argent	18
— — <i>de bismuth.</i>		— de bismuth.	Ibid.

<i>Deuto-borate de cobalt.</i>	Borate de cobalt.	18
— — <i>de cuivre.</i>	— de cuivre.	Ibid.
— — <i>d'étain.</i>	— d'étain.	Ibid.
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — <i>de potassium.....</i>	{ Borax végétal. Borate de potasse.	17
— — <i>de sodium.</i>	— de soude saturé.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	18
<i>Deuto-butyrate de cuivre.</i>		185
— — <i>de potassium.</i>		Ibid.
— — <i>de sodium.</i>		Ibid.
— — <i>de zinc.</i>		Ibid.
<i>Deuto-camphorate de potassium.</i>	Camphorate de potasse.	178
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	177
<i>Deuto-carbon. de cuivre..</i>	{ Malachite. Cuivre azuré. Vert-de-gris.	25
	{ Oxyde vert de cuivre. Carbonate de cuivre.	
	{ Fer spathique. Carbonate de fer au <i>maximum</i> .	
	{	
— — <i>de fer.....</i>		22
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse neutre.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude neutre.	21
<i>Deuto-chlorate d'argent.</i>	Chlorate d'argent.	44
— — <i>de cérium.</i>	— de cérium.	Ibid.
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — <i>de mercure.</i>	— de mercure au <i>maxim</i> .	Ibid.
— — <i>de plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
— — <i>de potassium.....</i>	{ Muriate suroxygéné de potasse. — hyper-oxigéné de potasse.	Ibid.
	{ Chlorate de potasse.	
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-chromate de cuivre.</i>	Chromate de cuivre.	117
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	116
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	117

<i>Deuto-citrate d'argent.</i>	Citrate d'argent.	170
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de potassium.	— de potasse.	169
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— de zinc.	— de zinc.	170
<i>Deuto-columbate de potassium.</i>	Columbate de potasse.	120
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-fungate de manganèse.</i>	Fungate de manganèse.	170
— de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-gallate d'argent.</i>	Gallate d'argent.	172
— de bismuth.	— de bismuth.	171
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— de fer.....	{ Encre noir.	
	{ Gallate de fer au <i>maxim.</i>	Ibid.
— d'or.	— d'or.	172
— de potassium.	— de potasse.	171
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— de titane.	— de titane.	Ibid.
<i>Deuto-hydriod. d'argent.</i>	Hydriodate d'argent.	52
— de cuivre.	— de cuivre.	51
— de nickel.	— de nickel.	52
— d'or.	— d'or.	Ibid.
— de platine.	— de platine.	Ibid.
— de potassium.	— de potasse.	51
— de sodium.	— de soude.	Ibid.
— de titane.	— de titane.	Ibid.
— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-hydriodate ioduré d'argent.</i>	Hydriodate ioduré d'argent.	53
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— d'or.	— d'or.	Ibid.
— de platine.	— de platine.	Ibid.
— de potassium.	— de potasse.	52
— de sodium.	— de soude.	Ibid.

<i>Deuto-hydriodate ioduré de titane.</i>	Hydriodate ioduré de titane.	53
— — — d'urane.	— — d'urane.	Ibid.
— — — de zinc.	— — de zinc.	52
<i>Deuto-hydro-chlorate de bismuth.</i>	Muriate de bismuth.	46
— — — de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— — — de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— — — d'étain.	— d'étain au <i>maximum</i> .	Ibid.
— — — de fer.	— de fer au <i>maximum</i> .	45
— — — de nickel.	— de nickel.	46
— — — de platine.	— de platine.	Ibid.
— — — de potassium.....	{ Sel fébrifuge de Sylvius. Muriate de potasse liquide. Potassane.	45
— — — de sodium.....	{ Sel marin. — de cuisine. Muriate de soude cristallisé.	Ibid.
— — — de titane.	— de titane.	46
— — — d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— — — de zinc.	— de zinc.	45
<i>Deuto-hydro-cyanate d'argent.</i>	Prussiate d'argent.	70
— — — de potassium.	— de potasse liquide.	Ibid.
— — — de sodium.	— de soude liquide.	Ibid.
— — — de potass. et de fer.	— de potasse et de fer.	71
— — — de sodium et de fer.	— de soude et de fer.	Ibid.
<i>Deuto-hydro-fluate d'antimoine.</i>	Fluate d'antimoine.	61
— — — d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— — — de bismuth.	— de bismuth.	Ibid.
— — — de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— — — d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— — — de fer.	— de fer.	Ibid.
— — — de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— — — de potassium.....	{ Fluor tartareux, — de tartre. Tartre spathique. Fluate de potasse.	60

<i>Deuto-hydro-fluate de sodium</i>	{ Fluor de soude. Soude spathique. Fluate de soude.	60
— — <i>d'urane</i> .	— d'urane,	61
— — <i>de zinc</i> .	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-hydro-sulfate de potassium</i> .	Hydro-sulfure de potasse.	53
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
— — <i>sulfure de potassium</i> .	Hydro-sulfure sulfuré de potasse.	Ibid.
— — — <i>de sodium</i> .	— — de soude.	Ibid.
<i>Deuto-iodate de bismuth</i> .	Iodate de bismuth.	50
— — <i>de cuivre</i> .	— de cuivre.	Ibid.
— — <i>de nickel</i> .	— de nickel.	Ibid.
— — <i>d'or</i> .	— d'or.	Ibid.
— — <i>de platine</i> .	— de platine.	Ibid.
— — <i>de potassium</i> .	— de potasse.	49
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
— — <i>de titane</i> .	— de titane.	50
— — <i>d'urane</i> .	— d'urane.	Ibid.
— — <i>de zinc</i> .	— de zinc.	49
<i>Deuto-kinate de potassium</i> .	Kinate de potasse.	172
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-lactate de potassium</i> .	Lactate de potasse.	183
— — <i>de sodium</i> ,	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc</i> .	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-malate d'argent</i> .	Malate d'argent.	165
— — <i>de potassium</i> .	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc</i> .	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-margarate de cuivre</i> .		185
— — <i>de potassium</i> .		Ibid.
— — <i>de sodium</i> .		Ibid.
— — <i>de zinc</i> .		Ibid.
<i>Deuto-mellitrate de potassium</i> .	Mellitrate de potasse.	175
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-molybdate de potassium</i> .	Molybdate de potasse.	115
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-morate de potassium</i> .	Morate de potasse.	173
— — <i>de sodium</i> .	— de soude.	Ibid.

<i>Deuto-mucate de potas-</i>	Mucate de potasse.	178
<i>sium.</i>		
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-nitrate d'antimoine.</i>	Nitrate d'antimoine.	57
— — <i>d'argent.</i>	{ Cristaux de lune. Nitrate d'argent.	58
— — <i>d'argent fondu.</i>	{ Pierre infernale. Nitrate d'argent fondu.	Ibid.
— — <i>de bismuth.</i>	— de bismuth.	57
— — <i>de cérium.</i>	— de cérium.	Ibid.
— — <i>de cuivre.</i>	— de cuivre.	Ibid.
— — <i>d'étain.</i>	— d'étain au <i>maximum.</i>	Ibid.
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — <i>de manganèse.</i>	— de manganèse.	Ibid.
— — <i>de mercure.</i>	— de mercure au <i>maxim.</i>	58
— — <i>d'or.</i>	— d'or.	Ibid.
— — <i>de platine.</i>	— de platine.	Ibid.
— — <i>de plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	{ Salpêtre. Nitre. Sel de prunelle. Cristal minéral. Nitrate de potasse.	56
— — <i>de sodium.</i>	{ Nitre quadrangulaire. — cubique, rhomboïdal. Nitrate de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	57
<i>Deuto-nitrite de cuivre.</i>	Nitrite de cuivre.	59
— — <i>de mercure.</i>	— de mercure.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-léate de cuivre.</i>		184
— — <i>de potassium.</i>		Ibid.
— — <i>de sodium.</i>		Ibid.
— — <i>de zinc.</i>		Ibid.
<i>Deuto-oxalate d'argent.</i>	Oxalate d'argent.	168
— — <i>de bismuth.</i>	— de bismuth.	167
— — <i>de cobalt.</i>	— de cobalt.	Ibid.
— — <i>de manganèse.</i>	— de manganèse.	Ibid.
— — <i>de platine.</i>	— de platine.	168
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse neutre.	167

<i>Deutoxalate de sodium.</i>	Oxalate de soude.	167
— <i>de titane.</i>	— de titane.	Ibid.
<i>Deuto-phosphate d'antimoine.</i>	Phosphate d'antimoine.	28
— — <i>d'argent.</i>	— d'argent.	Ibid.
— — <i>de bismuth.</i>	— de bismuth.	Ibid.
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	27
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-phosphite de potassium.</i>	Phosphite de potasse.	29
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-pyro-tartrate de potassium.</i>	Fyrotartrate de potasse.	179
— — <i>de sodium.</i>	— — de soude.	Ibid.
<i>Deuto-rosate de potassium.</i>	Rosate de potasse.	181
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-sébate d'argent.</i>	Sébate d'argent.	182
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-subérate d'argent.</i>	Subérate d'argent.	179
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-succinate de manganèse.</i>	Succinate de manganèse.	174
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-sulfate d'antimoine.</i>	Sulfate d'antimoine.	35
— — <i>d'argent.</i>	— d'argent.	37
— — <i>de bismuth.</i>	— de bismuth.	36
— — <i>de cérium.</i>	— de cérium.	Ibid.
— — <i>de cobalt.</i>	— de cobalt.	35
— — <i>de cuivre.</i>	— de cuivre.	36
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	35
— — <i>de mercure ammoniacal.</i>	— de mercure ammoniacal.	37
— — <i>d'or.</i>	— d'or.	Ibid.
— — <i>de platine.</i>	— de platine.	Ibid.
— — <i>de plomb.</i>	— de plomb.	36

<i>Deuto-sulfate de potas- sium.....</i>	{	Sel polychreste de Glaser.	
		Arcanum duplicatum.	
		Sel duobus.	
		Tartre vitriolé.	35
		Vitriol de potasse.	
		Sulfate de potasse.	
— — — <i>et d'ammoniaq.</i>		— de potasse ammoniacal.	Ibid.
— — — <i>de sodium.....</i>	{	Sel admirable de Glauber.	
		Vitriol de soude.	34
		Sulfate de soude.	
— — — <i>et d'ammoniaq.</i>		— de soude ammoniacal.	Ibid.
— — — <i>de titane.</i>		— de titane.	36
— — — <i>d'urane.</i>		— d'urane.	Ibid.
— — — <i>de zinc.....</i>	{	Couperose blanche.	
		Vitriol blanc de Goslard.	
		Vitriol blanc.	35
		— de zinc.	
		Sulfate de zinc.	
<i>Deuto-sulfite d'antimoine.</i>		Sulfite d'antimoine.	57
— — — <i>de bismuth.</i>		— de bismuth.	Ibid.
— — — <i>de potassium.....</i>	{	Sel sulfureux de Stahl.	
		Sulfite de potasse.	Ibid.
— — — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
— — — <i>de zinc.</i>		— de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-sulfite sulfuré de po- tassium.</i>		Sulfite sulfuré de potasse.	38
— — — <i>de sodium.</i>		— — de soude.	Ibid.
— — — <i>de zinc.</i>		— — de zinc.	Ibid.
<i>Deuto-tartrate d'anti- moine.</i>		Tartrite ou tartrate d'anti- moine.	177
— — — <i>d'argent.</i>		— d'argent.	Ibid.
— — — <i>de bismuth.</i>		— de bismuth.	Ibid.
— — — <i>de cobalt.</i>		— de cobalt.	Ibid.
— — — <i>de cuivre.</i>		— de cuivre.	Ibid.
— — — <i>d'étain.</i>		— d'étain.	Ibid.
— — — <i>de fer.</i>		— de fer.	Ibid.
— — — <i>de manganèse.</i>		— de manganèse.	Ibid.
— — — <i>de platine.</i>		— de platine.	Ibid.

<i>Deuto-tartrate de potas-</i> <i>sium</i>	}	Tartre tartarisé.	
		— soluble.	
		Sel végétal.	
		Tartre alkalisé.	175
		— de potasse.	
		Tartrite ou tartrate de potasse.	
— — — <i>et de protoxide</i> <i>d'aluminium.</i>		— — et d'alumine.	176
— — — <i>et d'ammoniaq.</i>		— — ammoniacal.	175
		Tartre stibié.	
		Enétiq.ue.	
— — — <i>et de protoxide</i> <i>d'antimoine ..</i>	}	Tartre émétique.	176
		— antimonie.	
		Tartrite de potasse antimonie.	
— — — <i>et d'argent.</i>		— de potasse et d'argent.	177
— — — <i>et de protoxide de</i> <i>barium.</i>		— — et de baryte.	176
— — — <i>de calcium.</i>		— — et de chaux.	Ibid.
— — — <i>et de cuivre.</i>		— — et de cuivre.	Ibid.
— — — <i>et de protoxide</i> <i>d'étain.</i>		— — et d'étain.	Ibid.
		Tartre chalybé.	
— — — <i>et de fer</i>	}	— martial soluble.	Ibid.
		Tartrite de potasse ferrugineux.	
		— — et de fer.	
— — — <i>et de protoxide de</i> <i>magnésium.</i>		— — et de magnésie.	Ibid.
— — — <i>et de manganèse.</i>		— — et de manganèse.	Ibid.
— — — <i>et de protoxide de</i> <i>mercure.</i>		— — et de mercure.	177
— — — <i>de plomb.</i>		— — et de plomb.	176
		Tartre de soude.	
— — — <i>et de sodium</i> ...	}	Sel polychreste de la Rochelle.	
		— de Seignette.	Ibid.
		Tartrate de potasse et de soude.	
— — — <i>et de protoxide de</i> <i>strontium.</i>		— de potasse et de strontiane.	Ibid.
— — — <i>et de zinc.</i>		— — et de zinc.	Ibid.
— — — <i>de sodium.</i>		— de soude.	Ibid.
— — — <i>d'urane.</i>		— d'urane.	Ibid.
— — — <i>de zinc.</i>		— de zinc.	Ibid.

<i>Deuto-tungstate de potas-</i>	Tungstate de potasse.	119
<i>sium.</i>		
— <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deuto-urate de potassium.</i>	Urate de potasse.	181
— <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deutoxides</i>	{ Oxydes au <i>maximum</i> .	
	{ Oxydes.	6
<i>Deutoxide d'antimoine</i> ...	{ Fleurs argentines d'antimoine.	
	{ Oxyde <i>blanc</i> d'antimoine.	
	{ (<i>Klaproth</i>).	7, 122
— <i>d'argent.</i>	Oxyde <i>jaune verdâtre</i> d'argent.	7, 148
— <i>d'azote</i>	{ Effluve nitreux.	
	{ Gaz nitreux.	55
	{ Oxi-nitrique.	
— <i>de bismuth.</i>	Oxyde <i>jaune</i> de bismuth.	7, 133
— <i>de cérium.</i>	— <i>brunâtre</i> de cérium.	7, 127
— <i>de cobalt.</i>	— <i>noir</i> de cobalt.	7, 129
— <i>de cuivre.</i>	— <i>brun</i> de cuivre.	7, 135
— <i>d'étain.</i>	— <i>blanc</i> d'étain.	7, 108
— <i>de fer.</i>	— <i>rouge</i> de fer.	7, 105
— <i>de manganèse:</i>	— <i>noir</i> de manganèse.	6, 100
— <i>de mercure</i>	{ Précipité rouge.	
	{ Oxyde nitreux de mercure.	
	{ — de mercure <i>rouge</i> .	7, 144
— <i>de nickel.</i>	— <i>noir</i> de nickel.	7, 139
— <i>d'or.</i>	— <i>jaune</i> d'or.	7, 157
— <i>de platine.</i>	— <i>jaune</i> de platine.	7, 155
— <i>de phosphore.</i>	— <i>rouge</i> de phosphore.	6, 24
— <i>de plomb</i>	{ Minium.	7, 142
	{ Oxyde <i>rouge puce</i> de plomb.	
— <i>de potassium</i>	{ Potasse caustique.	
	{ — à l'alcool.	6, 97
	{ — pure.	
— <i>de sodium</i>	{ Soude caustique.	
	{ — pure.	6, 95
— <i>de titane.</i>	Oxyde <i>blanc</i> de titane.	7, 130
— <i>d'urane.</i>	— <i>jaune citron</i> d'urane.	7, 126

<i>Deutoxide de zinc.....</i>	{ Nihil album. Pompholix. Laine philosophique. Fleurs de zinc. Oxide de zinc. — de zinc au <i>maximum</i> .	7, 104
<i>Deutoxi-chlorure de fer.</i>	Chlorure de fer oxigéné.	43
— — <i>de plomb.</i>	— de plomb oxigéné.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	Ibid.
<i>Deutoxi-cyanure de fer hydraté.....</i>	{ Prussiate de fer bleu. Bleu de Prusse.	70
— — <i>d'argent.</i>	Cyanure d'argent.	Ibid.
— — <i>de mercure.</i>	— de mercure.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deutoxi-phosphure de potassium.</i>	Phosphure de potasse.	26
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
<i>Deutoxi-sulfure d'argent.</i>	Hydro-sulfure d'argent.	35
— — <i>de bismuth.</i>	— de bismuth.	Ibid.
— — <i>de cuivre.</i>	— de cuivre.	Ibid.
— — <i>d'étain.</i>	Sulfure d'étain.	52
— — <i>de potassium.....</i>	{ Foie de soufre. Sulfure de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.....</i>	{ Hépars alcalin. Sulfure de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc oxigéné.	Ibid.
<i>Deuto-zumiate d'argent.</i>	Nancéate d'argent.	189
— — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — <i>de potassium.</i>	— de potasse.	Ibid.
— — <i>de sodium.</i>	— de soude.	Ibid.
— — <i>de zinc.</i>	— de zinc.	Ibid.
Diamant.	<i>Carbons.</i>	19
Diane.	<i>Argent.</i>	

E

Eau.	<i>Protoxide d'hydrogène.</i>	4, 15
Eau céleste.	<i>Deuto-ammoniate de cuivre.</i>	175
— forte.	<i>Acide nitrique.</i>	8, 55
— régale.	<i>— nitro-hydro-chlorique.</i>	9
Effluve nitreux.	<i>Deutoxide d'azote.</i>	55
Emétique	<i>Deuto-tartrate de potassium et de protoxide d'antimoine.</i>	176
Empyrée.	<i>Gaz oxigène.</i>	4
Encre noire.	<i>Deuto-gallate de fer.</i>	171
Epyrèles.	<i>Huiles empyreumatiques.</i>	
Esprit ardent.	<i>Alcool.</i>	185
— de Mindérerus.	<i>Acétate d'ammoniaque.</i>	161
— de nitre.	<i>Acide nitrique.</i>	8, 55
— de nitre fumant.	<i>— nitrique.</i>	9, 55
— recteur.	<i>Arôme.</i>	185
— de sel ammoniac.	<i>Ammoniaque.</i>	72
— de sel fumant.	<i>Acide hydro-chlorique.</i>	14, 40
— de sel marin.	<i>— hydro-chlorique.</i>	Ibid.
— sylvestre.	<i>— carbonique.</i>	6, 90
— de soufre par la cloche.	<i>— sulfureux.</i>	8, 30
— de tartre.	<i>— pyro-tartarique.</i>	10
— de Vénus.	<i>— acétique.</i>	6, 100
— de vin.	<i>Alcool de vin.</i>	185
— de vitriol.	<i>Acide sulfurique.</i>	8, 30
Etain.	<i>Jupiter.</i>	107
Ethers.		185
<i>Ether acéteux.</i>	<i>Ether acétique.</i>	Ibid.
— acétique.	— acéteux.	Ibid.
— arsénique.		186
— butyrique.		Ibid.
— fluorique.	— hydro-fluorique.	Ibid.
— hydriodique.		Ibid.
— hydro-chlorique.	— muriatique.	Ibid.
— hydro-fluorique.	— fluorique.	Ibid.
— marin.	— hydro-chlorique.	Ibid.
— muriatique.	— hydro-chlorique.	Ibid.
— nitreux.	— nitrique.	Ibid.
— nitrique.	— nitreux.	Ibid.

<i>Ether phosphorique.</i>		186
— <i>sulfurique.</i>	<i>Ether vitriolique.</i>	Ibid.
— <i>vitriolique.</i>	— <i>sulfurique.</i>	Ibid.
<i>Ethiops.</i>	<i>Protoxide de mercure.</i>	6
<i>Ethiops de mercure.</i>	<i>Sulfure de mercure.</i>	51
— <i>minéral.</i>	— <i>de mercure,</i>	Ibid.
<i>Euchlorine.</i>	<i>Acide chloreux.</i>	4
<i>Extrait de saturne.</i>	<i>Proto-acétate de plomb.</i>	162

F

<i>Fer.</i>	<i>Mars.</i>	104
<i>Fer aéré.</i>	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	22
— <i>spathique.</i>	<i>Deuto-carbonate de fer.</i>	Ibid.
<i>Ferment.</i>		186
<i>Fleurs métalliques.</i>	<i>Oxides métalliq. sublimés.</i>	5
— <i>argentines d'antimoine.</i>	<i>Deutoxide d'antimoine.</i>	122
— <i>de benjoin.</i>	<i>Acide benzoïque.</i>	10
— <i>de zinc.</i>	<i>Deutoxide de zinc.</i>	7
<i>Fluates.</i>	<i>Hydro-fluates.</i>	60
<i>Fluate d'alumine.</i>	<i>Proto-hydro-fluate d'aluminium.</i>	Ibid.
— <i>d'ammoniaque.</i>	<i>Hydro-fluate d'ammoniaque.</i>	61
— <i>d'antimoine.</i>	<i>Deuto-hydro-fluate d'antimoine.</i>	Ibid.
— <i>d'argent.</i>	— <i>d'argent.</i>	Ibid.
— <i>d'arsenic.</i>	<i>Proto-hydro-fluate d'arsenic.</i>	Ibid.
— <i>de baryte.</i>	— <i>de barium.</i>	60
— <i>de bismuth.</i>	<i>Deuto-hydro-fluate de bismuth.</i>	61
— <i>de chaux.</i>	<i>Proto-hydro-fluate de calcium.</i>	60
— <i>de cobalt.</i>	<i>Deuto-hydro-fluate de cobalt.</i>	61
— <i>de cuivre.</i>	<i>Proto-hydro-fluate de cuivre.</i>	Ibid.
— <i>d'étain.</i>	<i>Deuto-hydro-fluate d'étain.</i>	Ibid.
— <i>de fer.</i>	— <i>de fer.</i>	Ibid.

Fluate de magnésie.	<i>Proto-hydro-fluate de magnésium.</i>	60
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	61
— de mercure.	<i>Deuto-hydro-fluate de mercure.</i>	Ibid.
— de molybdène.	<i>Proto-hydro-fluate de molybdène.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-hydro-fluate de potassium.</i>	60
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de silice.	<i>Proto-hydro-fluate de silicium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	— — <i>de strontium.</i>	Ibid.
— d'urane.	<i>Deuto-hydro-fluate d'urane.</i>	61
— de zinc.	— — <i>de zinc.</i>	Ibid.
Fluo-borates.	<i>Hydro-fluo-borates.</i>	61
Fluo-borate d'alumine.	<i>Hydro-fluo-borate de protoxide d'aluminium.</i>	62
— d'ammoniaque.	— — <i>d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de protoxide de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	— — <i>de deutoxide de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	— — <i>de protoxide de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'ytrium.</i>	Ibid.
— de zircone.	— — <i>de zirconium.</i>	61
Fluor ammoniacal.	<i>Hydro-fluate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— argileux.	<i>Proto-hydro-fluate d'aluminium.</i>	60
— barotique.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— magnésien.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— pesant.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de soude.	<i>Deuto-hydro-fluate de sodium.</i>	Ibid.

Fluor spathique.	<i>Proto-hydro-fluate de barium.</i>	60
— tartareux.	<i>Deuto-hydro-fluate de potas-</i>	<i>sium.</i> Ibid.
— de tartre.	— — <i>de potassum.</i>	Ibid.
<i>Fluore.</i>	<i>Fluorine.</i>	59
Fluorine.	<i>Fluore.</i>	Ibid.
Foie de soufre.	<i>Deutoxi-sulfure de potassum.</i>	32
Foie de soufre barotique.	<i>Protoxi-sulfure de barium.</i>	Ibid.
— — calcaire.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
<i>Fungates.</i>		170
Fungate d'alumine.	<i>Proto-fungate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Fungate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-fungate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	<i>Deuto-fungate de manganèse.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-fungate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-fungate de potassum.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de zinc.	— — <i>de zinc.</i>	Ibid.
<i>Fungine.</i>		186

G

<i>Gallates.</i>		171
Gallate d'alumine.	<i>Proto-gallate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Gallate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-gallate d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-gallate d'argent.</i>	172
— de baryte.	<i>Proto-gallate de barium.</i>	171
— de bismuth.	<i>Deuto-gallate de bismuth.</i>	Ibid.
— de cérium.	<i>Proto-gallate de cérium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.

Gallate de chrome.	Proto-gallate de chrome.	171
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— de cuivre.	Deuto-gallate de cuivre.	Ibid.
— de fer au <i>maximum</i> .	— de fer.	Ibid.
— de fer au <i>minimum</i> .	Proto-gallate de fer.	Ibid.
— de glucine.	— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	172
— de nickel.	— de nickel.	171
— d'or.	Deuto-gallate d'or.	172
— d'osmium.	Proto-gallate d'osmium.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	171
— de potasse.	Deuto-gallate de potassium.	Ibid.
— de soude.	— de sodium.	Ibid.
— de strontiane.	Proto-gallate de strontium.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— de titane.	Deuto-gallate de titane.	Ibid.
— d'urane.	Proto-gallate d'urane.	Ibid.
— d'yttria.	— d'ytrium.	Ibid.
— de zircône.	Proto-gall. de zirconium.	Ibid.
Galène.	Per-sulfure de plomb.	31
Gaz acide marin.	Acide hydro-chlorique.	14
— azote.....	Air vicié.	
	Mofette atmosphérique.	
	Gaz phlogistique.	
	Septène.	55
	Alcaligène.	
	Nitrogène.	
— azote carboné.	Cyanogène.	62
— déphlogistique.	Gaz oxigène.	5
— fluorique silicé.	Proto-hydro-fluate de silicium.	60
— hépatique.	Acide hydro-sulfurique.	4, 50
— hydrogène.....	Phlogistique de Kirwan.	20
	Air inflammable.	12
	Phlogogène.	10
— hydrogène arsenié.		13
— hydrogène azoté.	Ammoniaque.	Ibid.
— hydrogène carboné.	Gaz hydrogène proto-carburé.	Ibid.

<i>Gaz hydrogène per-carburé.</i>	{ Gaz oléfiant. — phlogogène oxi-carburé.	13
— <i>hydrogène per-phosphuré.</i>		— hydrogène phosphoré. Ibid.
— <i>hydrogène phosphoré.</i>	— <i>hydrogène per-phosphuré.</i>	Ibid.
— <i>hydrogène phospho-sulfuré.</i>		Ibid.
— <i>hydrogène proto-carburé.</i>	{ Gaz inflammable mofétisé. — — charbonneux. — — des marais. — — hydro-carburé. — hydrogène carboné.	Ibid.
— <i>hydrogène proto-phosphuré.</i>		Ibid.
— <i>hydrogène sulfuré.</i>		<i>Acide hydro-sulfurique.</i> 14, 30
— <i>hydrogène telluré.</i>		Ibid.
— <i>hydrogène zincé.</i>		Ibid.
— inflammable.	<i>Gaz hydrogène.</i>	12
— inflammable charbonneux.	<i>Gaz hydrogène proto-carburé.</i>	13
— des marais.	<i>Gaz hydrogène proto-carburé.</i>	Ibid.
— hydro-carburé.	<i>Gaz hydrogène proto-carburé.</i>	Ibid.
— mofétisé.	<i>Gaz hydrogène proto-carburé.</i>	Ibid.
— sulfuré.	<i>Acide hydro-sulfurique.</i> 14, 30	
→ muriatique.	— <i>hydro-chlorique.</i>	14
— nitreux.	<i>Deutoxide d'azote.</i>	55
— nitreux déphlogistiqué.	<i>Protoxide d'azote.</i>	4, 55
— oléfiant.	<i>Gaz hydrogène per-carburé.</i>	13
— oxide d'azote.	<i>Protoxide d'azote.</i>	4, 55
— oxide de carbone.	— <i>de carbone.</i>	4, 20
— oxi-muriatique.	<i>Chlore.</i>	40
— oxide nitreux.	<i>Protoxide d'azote.</i>	55
— oxide gazeux de nitrogène.	— <i>d'azote.</i>	Ibid.
— oxide de septène.	— <i>d'azote.</i>	Ibid.
— oxidule d'azote.	— <i>d'azote.</i>	4, 55

Gaz oxygène.....	}	Empirée.	
		Principe sorbile.	
		Air déphlogistiqué.	
		Principe acidifiant.	5
		— respirable.	
		Air vital.	
		Oxygène.	
— phlogistiqué.		Gaz azote.	55
— phlogogène oxi-carburé.		— hydrogène per-carburé.	15
— phosphorique de M. Gémbr.		Gaz hydrogène per-phosphuré.	15
— sylvestre.		Acide carbonique.	3, 20
Gelée d'alumine.		Hydrate de protoxide d'aluminium.	15
Glucine.		Protoxide de glucinium.	5, 83
Glucinium.		Métal de la glucine.	82
Graphite.		Per-carburé de fer.	20
Gypse.		Proto-sulfate de calcoium.	34

H

Hématine.			186
Hépars alcalins.		Dentoxi-sulfures.	52
Huiles douces.		Huiles fixes.	186
— de chaux.		Chlorure de calcium.	Ibid.
— empyreumatiques.		Epyrèles.	Ibid.
— essentielles.		Huiles volatiles.	Ibid.
— fixes.....	}	— douces.	Ibid.
		— grasses.	Ibid.
— grasses.		— fixes.	Ibid.
— volatiles.		— essentielles.	Ibid.
— de vitriol.		Acide sulfurique.	8, 36
Hydracides.			14
Hydrates.			Ibid.
Hydrate d'alumine.		Hydrate de protoxide d'aluminium.	15
— d'antimoine.		— — d'antimoine.	Ibid.
— d'argent.		— — d'argent.	Ibid.
— d'arsenic.		— — d'arsenic.	Ibid.
— de baryte.		— — de barium.	Ibid.

Hydrate de bismuth.	<i>Hydrate de protoxide de bismuth.</i>	15
— de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— de chaux.	— de calcium.	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucine.	— de glucinium.	Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— d'or.	— d'or.	Ibid.
— de platine.	— de platine.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de potasse.	— de deutoxide de potassium.	Ibid.
— de rhodium.	— de protoxide de rhodium.	Ibid.
— de silice.	— de silicium.	14
— de soude.	— de deutoxide de sodium.	15
— de strontiane.	— de protoxide de strontium.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— d'yttria.	— d'yttrium.	Ibid.
— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
— de zircone.	— de zirconium.	14
<i>Hydriodates.</i>		51
Hydriodate d'ammoniaq.	<i>Hydriodate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-hydriod. d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-hydriodate d'argent.</i>	52
— de baryte.	<i>Proto-hydriodate de baryum.</i>	51
— de bismuth.	<i>Deuto-hydriodate de bismuth.</i>	Ibid.
— de chaux.	<i>Proto-hydriodate de calcium.</i>	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.

Hydriodate de columbium.	<i>Proto-hydriodate de columbium.</i>	51
— de cuivre.	<i>Deuto-hydriodate de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	<i>Proto-hydriodate d'étain.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	52
— de molybdène.	— — <i>de molybdène.</i>	51
— de nickel.	<i>Deuto-hydriodate de nickel.</i>	52
— d'or.	— — <i>d'or.</i>	Ibid.
— de palladium.	<i>Proto-hydriod. de palladium.</i>	Ibid.
— de platine.	<i>Deuto-hydriodate de platine.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-hydriodate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-hydriodate de potassium.</i>	51
— de rhodium.	<i>Proto-hydriodate de rhodium.</i>	52
— de soude.	<i>Deuto-hydriodate de sodium.</i>	51
— de strontiane.	<i>Proto-hydriod. de strontium.</i>	Ibid.
— de tellure.	— — <i>de tellure.</i>	Ibid.
— de titane.	<i>Deuto-hydriodate de titane.</i>	Ibid.
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	<i>Proto-hydriodate d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-hydriodate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircone.	<i>Proto-hydriodate de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Hydriodates iodurés.</i>		52
Hydriodate ioduré d'ammoniaque.	<i>Hydriod. ioduré d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-hydriodate ioduré d'antimoine.</i>	53

Hydriodate ioduré d'argent.	<i>Deuto-hydriodate ioduré d'argent.</i>	53
— de baryte.	<i>Proto-hydriodate ioduré de barium.</i>	52
— de bismuth.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de bismuth.</i>	53
— de chaux.	<i>Proto-hydriod. ioduré de calcium.</i>	52
— de chrome.	— — — <i>de chrome.</i>	53
— de cobalt.	— — — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de columbium.	— — — <i>de columbium.</i>	Ibid.
— de cuivre.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	<i>Proto-hydriodate ioduré d'étain.</i>	Ibid.
— de fer.	— — — <i>de fer.</i>	52
— de glucine.	— — — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — — <i>de mercure.</i>	53
— de molybdène.	— — — <i>de molybdène.</i>	Ibid.
— de nickel.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de nickel.</i>	Ibid.
— d'or.	— — — <i>d'or.</i>	Ibid.
— de palladium.	<i>Proto-hydriodate ioduré de palladium.</i>	Ibid.
— de platine.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de platine.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-hydriodate ioduré de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de potassium.</i>	52
— de rhodium.	<i>Proto-hydriodate ioduré de rhodium.</i>	53
— de soude.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de sodium.</i>	52
— de strontiane.	<i>Proto-hydriodate ioduré de strontium.</i>	Ibid.
— de tellure.	— — — <i>de tellure.</i>	53
— de titane.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de titane.</i>	Ibid.
— d'urane.	— — — <i>d'urane.</i>	Ibid.

Hydriodate ioduré d'yttria.	<i>Proto-hydriodate ioduré d'yttrium.</i>	52
— — de zinc.	<i>Deuto-hydriodate ioduré de zinc.</i>	Ibid.
— — de zircône.	<i>Proto-hydriodate ioduré de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Hydro-chlorates.</i>	Muriates.	44
<i>Hydro-chlor. d'ammoniaq.</i>	Salmiac.	45
	Sel ammoniac.	
	Muriate d'ammoniaque.	
<i>Hydro-cyanate.</i>	Prussiates.	67, 70
<i>Hydro-cyanate d'ammoniaque.</i>	Prussiate d'ammoniaque.	70
— — d'ammoniaque et de deutoxide de fer.	— — et de fer.	71
<i>Hydro-cyanates triples.</i>	Prussiates triples.	68, 71
<i>Hydro-fluates.</i>	Fluates.	60
<i>Hydro-fluate d'ammoniaq.</i>	Sel ammoniac spathique.	61
	Ammoniaque spathique.	
	Spath ammoniacal.	
	Fluate d'ammoniaque.	
<i>Hydro-fluo-borates.</i>	Fluo-borates.	Ibid.
<i>Hydro-fluo-borate d'ammoniaque.</i>	Fluo-borate d'ammoniaque.	62
— — de protoxide d'aluminium.	— d'alumine.	Ibid.
— — — de barium.	— de baryte.	Ibid.
— — — de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— — — de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— — — de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— — de deutoxide de potassium.	— de potasse.	Ibid.
— — — de sodium.	— de soude.	Ibid.
— — de protoxide de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— — — d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— — — de zirconium.	— de zircône.	61
<i>Hydrogène</i>	Phlogistique de Kirwan.	12
	Gaz ou air inflammable.	
	Phlogogène.	

<i>Hydrogène azoté.</i>	<i>Ammoniaque.</i>	13, 77
— <i>arsenié.</i>		13
— <i>per-carburé</i>	{ Gaz oléfiant.	
	— phlogogène oxi-carburé.	13
— <i>per-sulfuré.</i>	<i>Hydrure de soufre.</i>	Ibid.
	Gaz inflammable mofétisé.	
	— — charbonneux.	
— <i>proto-carburé</i>	{ — — des marais.	Ibid.
	— — hydro-carburé.	
	— hydrogène carboné.	
— <i>per-phosphuré.</i>	Gaz hydrogène phosphoré.	Ibid.
— <i>phospho-sulfuré.</i>		Ibid.
— <i>proto-phosphuré.</i>		Ibid.
— <i>telluré.</i>		Ibid.
— <i>zincé.</i>		Ibid.
<i>Hydro-sulfates.</i>	<i>Hydro-sulfates.</i>	33
<i>Hydro-sulfate d'ammoniaq.</i>	<i>Hydro-sulfate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
<i>Hydro-sulfates sulfurés.</i>	<i>Hydro-sulfures sulfurés.</i>	Ibid.
<i>Hydro-sulfate sulfuré d'ammoniaque.</i>	<i>Hydro-sulfure sulfuré d'ammoniaque.</i>	Ibid.
<i>Hydro-sulfures.</i>	<i>Hydro-sulfates.</i>	Ibid.
<i>Hydro-sulfure d'ammoniaq.</i>	<i>Hydro-sulfate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— — <i>d'argent.</i>	<i>Deutoxi-sulfure d'argent.</i>	Ibid.
— — <i>de baryte.</i>	<i>Proto-hydro-sulfate de barium.</i>	Ibid.
— — <i>de bismuth.</i>	<i>Deutoxi-sulfure de bismuth.</i>	Ibid.
— — <i>de chaux.</i>	<i>Proto-hydro-sulfate de calcium.</i>	Ibid.
— — <i>de cuivre.</i>	<i>Deutoxi-sulfure de cuivre.</i>	Ibid.
— — <i>d'étain.</i>	— — <i>d'étain.</i>	32
— — <i>de fer.</i>	<i>Protoxi-sulfure de fer.</i>	Ibid.
— — <i>de magnésic.</i>	<i>Proto-hydro-sulfate de magnésium.</i>	33
— — <i>de manganèse.</i>	<i>Protoxi-sulfure de manganèse.</i>	32
— — <i>de potasse.</i>	<i>Deuto-hydro-sulfate de potassium.</i>	33
— — <i>de soude.</i>	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.

Hydro-sulfures sulfurés.	<i>Hydro-sulfates sulfurés.</i>	35
Hydro-sulfure sulfuré d'ammoniaque.	— — <i>sulfuré d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— — de baryte.	<i>Proto-hydro-sulfate sulfuré de barium.</i>	Ibid.
— — de chaux.	— — — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— — de magnésie.	— — — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— — de potasse.	<i>Deuto-hydro-sulfate sulfuré de potassium.</i>	Ibid.
— — de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
<i>Hydrures.</i>		13
<i>Hydrure d'arsenic.</i>		Ibid.
— <i>de mercure.</i>		Ibid.
— <i>de mercure ammoniacal.</i>		Ibid.
— <i>de mercure de potassium et d'ammoniaque.</i>		Ibid.
— <i>de mercure et de potassium.</i>		Ibid.
— <i>de potassium.</i>		Ibid.
— <i>de sodium.</i>		Ibid.
— <i>de soufre</i>	} Soufre hydrogéné. Hydrogène sur-sulfuré.	Ibid.
— <i>de tellure.</i>		Ibid.

I

<i>Inuline.</i>		186
<i>Iodates.</i>	<i>Oxiodes.</i>	49
Iodate d'ammoniaque.	<i>Iodate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-iodate d'antimoine.</i>	50
— d'argent.	— — <i>d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	49
— de bismuth.	<i>Deuto-iodate de bismuth.</i>	50
— de chaux.	<i>Proto-iodate de calcium.</i>	49
— de chrome.	— — <i>de chrome.</i>	50
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de columbium.	— — <i>de columbium.</i>	Ibid.
— de cuivre.	<i>Deuto-iodate de cuivre.</i>	Ibid.
— de fer.	<i>Proto-iodate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	49
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.

Iodate de manganèse.	<i>Proto-iodate de manganèse.</i>	56
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— acide de mercure.	<i>Sur-protio-iodate de mercure.</i>	Ibid.
— de mercure avec excès de base.	<i>Sous-protio-iodate de mercure.</i>	Ibid.
— de molybdène.	<i>Proto-iodate de molybdène.</i>	Ibid.
— de nickel.	<i>Deuto-iodate de nickel.</i>	Ibid.
— d'or.	— — <i>d'or.</i>	Ibid.
— de palladium.	<i>Proto-iodate de palladium.</i>	Ibid.
— de platine.	<i>Deuto-iodate de platine.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-iodate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-iodate de potassium.</i>	49
— de rhodium.	<i>Proto-iodate de rhodium.</i>	50
— de soude.	<i>Deuto-iodate de sodium.</i>	49
— de strontiane.	<i>Proto-iodate de strontium.</i>	Ibid.
— de tellure.	— — <i>de tellure.</i>	50
— de titane.	<i>Deuto-iodate de titane.</i>	Ibid.
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	<i>Proto-iodate d'yttrium.</i>	49
— de zinc.	<i>Deuto-iodate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircon.	<i>Proto-iodate de zirconium.</i>	49
<i>Iodates iodurés.</i>		50
<i>Iode.</i>	<i>Iodine.</i>	47
<i>Iode fulminant.</i>	<i>Iodure d'azote.</i>	48
<i>Iodine.</i>	<i>Iode.</i>	Ibid.
<i>Iodures.</i>		Ibid.
<i>Iodure d'ammoniaque.</i>		Ibid.
— <i>d'antimoine.</i>		49
— <i>d'argent.</i>		Ibid.
— <i>d'azote.</i>	<i>Iode fulminant.</i>	48
— <i>de barium.</i>		Ibid.
— <i>de bismuth.</i>		49
— <i>de calcium.</i>		48
— <i>de chlore.</i>		Ibid.
— <i>de chrome.</i>		49
— <i>de columbium.</i>		Ibid.
— <i>de cuivre.</i>		Ibid.
— <i>d'étain.</i>		48
— <i>de fer.</i>		Ibid.
— <i>de magnésium.</i>		Ibid.

<i>Iodure de mercure.</i>		49
— <i>de molybdène.</i>		48
— <i>de palladium.</i>		49
— <i>de phosphore.</i>		48
— <i>de platine.</i>		49
— <i>de plomb.</i>		Ibid.
— <i>de potassium.</i>		48
— <i>de rhodium.</i>		49
— <i>de sodium.</i>		48
— <i>de soufre.</i>		Ibid.
— <i>de strontium.</i>		Ibid.
— <i>de titane.</i>		Ibid.
— <i>de tungstène.</i>		49
— <i>d'urane.</i>		Ibid.
— <i>de zinc.</i>		48
<i>Iridium.</i>		160

J

<i>Jupiter.</i>	<i>Etain.</i>	107
-----------------	---------------	-----

K

<i>Kermès minéral.</i>	<i>Sous-deutoxi-sulfure d'antimoine.</i>	52
<i>Kinates.</i>		172
<i>Kinate d'alumine.</i>	<i>Proto-kinate d'aluminium.</i>	Ibid.
— <i>d'ammoniaque.</i>	<i>Kinate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— <i>de baryte.</i>	<i>Proto-kinate de barium.</i>	Ibid.
— <i>de chaux.</i>	— <i>de calcium.</i>	Ibid.
— <i>de glucine.</i>	— <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— <i>de magnésie.</i>	— <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— <i>de potasse.</i>	<i>Deuto-kinate de potassium.</i>	Ibid.
— <i>de soude.</i>	— <i>de sodium.</i>	Ibid.
— <i>de strontiane.</i>	<i>Proto-kinate de strontium.</i>	Ibid.
— <i>d'yttria.</i>	— <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— <i>de zircone.</i>	— <i>de zirconium.</i>	Ibid.

L

Lactates.	Gallates. 183
Lactate d'alumine.	Proto-lactate d'aluminium. Ibid.
— d'ammoniaque.	Lactate d'ammoniaque. Ibid.
— de baryte.	Proto-lactate de barium. Ibid.
— de chaux.	— de calcium. Ibid.
— de fer.	— de fer. Ibid.
— de magnésie.	— de magnésium. Ibid.
— de plomb.	— de plomb. Ibid.
— de potasse.	Deuto-lactate de potassium. Ibid.
— de soude.	— de sodium. Ibid.
— de strontiane.	Proto-lactate de strontium. Ibid.
— de zinc.	Deuto-lactate de zinc. Ibid.
Laine philosophique.	Deutoxide de zinc. 7
Laiton.	Alliage de cuivre et de zinc. 135
Liquueur des cailloux.	Hydrate de deutoxide de potassium et de protoxide de silicium.
— fumante de Boyle.	Hydro-sulfate d'ammoniaque. 53
— de Libavius.	Chlorure d'étain. 43
— de Cadet.	Acétate oléo-arsenical. 162
Labe.	Argent. 147
Lune cornée.	Chlorure d'argent. 43

M

Magistère de bismuth.	Sous-deuto-nitrate de bismuth. 57
Purgatif de tartre.	Deuto-acétate de potassium. 161
Magnésie aérée.	Proto-carbonate de magnésium. 21
— blanche.	— de magnésium. 5, 21
— calcinée.	Protoxide de magnésium. 5, 85
— crayeuse.	Proto-carbonate de magnésium. 21

Magnésie fluorée.	<i>Proto-hydro-fluate de magnésium.</i>	60
— spathique.	— — — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
Magnésium.	Métal de la magnésie.	84
Malachite.	<i>Deuto-carbonate de cuivre.</i>	23
Malates.		164
Malate d'alumine.	<i>Proto-malate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Malate d'ammoniaque.</i>	165
— d'argent.	<i>Deuto-malate d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-malate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— acide de chaux.	<i>Sur-proto-malate de calcium.</i>	Ibid.
— de fer.	<i>Proto-malate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-malate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-malate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — — <i>d'ytrium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-malate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircone.	<i>Proto-malate de zirconium.</i>	164
Manganèse.		99
Mannite.		157
Margarates.		183
Margarate d'ammoniaque.		Ibid.
Margarine.	<i>Acide margarique.</i>	Ibid.
Mars.	<i>Fer.</i>	104
Massicot.	<i>Protoxide de plomb.</i>	6
Matière colorante du bleu de Prusse.	<i>Cyanogène.</i>	62, 69
— amidacée.	<i>Amidon.</i>	85
Mellitates.		172
Mellitate d'alumine.	<i>Proto-mellitate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Mellitate d'ammoniaque.</i>	173
— de baryte.	<i>Proto-mellitate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — — <i>de cuivre.</i>	Ibid.

Mellitate de fer.	<i>Proto-mellitate de fer.</i>	173
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-mellitate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-mellitate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'ytrium.</i>	Ibid.
— de zirconé.	— — <i>de zirconium.</i>	172
Méphite ammoniacale.	<i>Sous-carbonate d'ammoniaq.</i>	22
— barotique.	<i>Proto-carbonate de barium.</i>	21
— calcaire.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— martiale.	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	22
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	23
— de potasse.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	21
— de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
Mercur.	<i>Vif-argent.</i>	143
Mercuré doux.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	42
— précipité blanc.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— fulminant.	<i>Proto-ammoniate de mercure.</i>	23
Métal des cloches.		135
— du prince Robert.		Ibid.
Mine de plomb rouge.	<i>Deutoxide de plomb.</i>	7
Minium.	<i>Deutoxide de plomb.</i>	7
Miroir d'âne.	<i>Proto-sulfate de calcium.</i>	34
Mofette atmosphérique.	<i>Gaz azote.</i>	55
Molybdates.		115
Molybdate d'alumine.	<i>Proto-molybdate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Molybdate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-molybdate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.

Molybdate de mercure.	<i>Proto-molybdate de mercure.</i>	
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-molybdate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-molybdate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zircône.	— — <i>de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Molybdène.</i>	Régule de molybdène.	113
<i>Morates.</i>	Moroxolates.	173
Morate d'alumine.	<i>Proto-morate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Morate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-morate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-morate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-morate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zircône.	— — <i>de zirconium.</i>	Ibid.
Mordant de fer.	<i>Deuto-acétate de fer.</i>	161
Mortier ou ciment.		76
<i>Mucates</i>	{ Saccholactates.	
	{ Mucites.	178
Mucate d'aluminé.	<i>Proto-mucate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Mucate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-mucate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-mucate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-mucate de strontium.</i>	Ibid.

Mucate d'yttria.	<i>Proto mucate d'yttrium.</i>	178
— de zircone.	— — <i>de zirconium.</i>	Ibid.
Mucilage.	<i>Gomme.</i>	185
Muriates.	<i>Hydro-chlorates.</i>	44
Muriate d'alumine.	<i>Proto-hydro-chlorate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Hydro-chlorate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Proto-hydro-chlorate d'antimoine.</i>	46
— d'argent.	<i>Chlorure d'argent.</i>	43
— d'arsenic.	<i>Proto-hydro-chlorate d'arsenic.</i>	46
— de baryte.	— — — <i>de barium.</i>	45
— de bisuth.	<i>Deuto-hydro-chlorate de bisuth.</i>	46
— de cérium.	<i>Deuto-hydro-chlorate de cérium.</i>	Ibid.
— de chaux liquide.	<i>Proto-hydro-chlorate de calcium.</i>	45
— de chaux desséché.	<i>Chlorure de calcium.</i>	41
— de chrome.	<i>Proto-hydro-chlorate de chrome.</i>	46
— de cobalt.	— — — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de columbium.	— — — <i>de columbium.</i>	Ibid.
— de cuivre au <i>minimum</i> .	— — — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— de cuivre au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-hydro-chlorate de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain au <i>minimum</i> .	<i>Proto-hydro-chlorate d'étain.</i>	45
— d'étain et d'ammoniaque.	<i>Hydro-chlorate d'ammoniaque et de protoxide d'étain.</i>	Ibid.
— d'étain au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-hydro-chlorate d'étain.</i>	46
— de fer au <i>minimum</i> .	<i>Proto-hydro-chlorate de fer.</i>	45
— de fer au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-hydro-chlorate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-hydro-chlorate de glucinium.</i>	44
— d'iridium.	— — — <i>d'iridium.</i>	47
— de magnésie.	— — — <i>de magnésium.</i>	45

Muriate de manganèse.	<i>Proto-hydro-chlorate de man-</i> <i>ganèse.</i>	45
— de mercure au <i>minimum</i> .	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	42
— de mercure au <i>maximum</i> .	<i>Per-chlorure de mercure.</i>	Ibid.
— de mercure corrosif.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de mercure doux.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	Ibid.
— de molybdène.	<i>Proto-hydro-chlorate de mo-</i> <i>lybdène.</i>	43
— de nickel.	<i>Deuto-hydro-chlorate de nic-</i> <i>kel.</i>	46
— d'or.	<i>Proto-hydro-chlorate d'or.</i>	47
— de palladium.	— — <i>de palladium.</i>	46
— acide de palladium et d'ammoniaque.	<i>Sur-proto-hydro-chlorate de</i> <i>palladium et d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— de palladium et d'ammo- niac avec excès de base.	<i>Sous-proto-hydro-chlorate de</i> <i>palladium et d'ammoniaq.</i>	47
— de platine.	<i>Deuto-hydro-chlorate de pla-</i> <i>tine.</i>	Ibid.
— de plomb neutre.	<i>Proto-hydro-chlorate de</i> <i>plomb.</i>	46
— de plomb avec excès de base.	<i>Sous-deuto-hydro-chlorate</i> <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse liquide.	<i>Deuto-hydro-chlorate de po-</i> <i>tassium.</i>	45
— de potasse hyper-oxygéné.	<i>Deuto-chlorate de potassium.</i>	44
— de potasse sur-oxygéné.	— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— de rhodium.	<i>Proto-hydro-chlorate de rho-</i> <i>dium.</i>	47
— acide de rhodium ammo- niacal.	<i>Sur-proto-hydro-chlorate de</i> <i>rhodium et d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de rhodium ammonia- cal avec excès de base.	<i>Sous-proto-hydro-chlorate de</i> <i>rhodium et d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de soude.	<i>Deuto-hydro-chlorate de so-</i> <i>dium.</i>	45
— de soude décrépité.	<i>Chlorure de sodium.</i>	41
— de strontiane.	<i>Proto-hydro-chlorate de</i> <i>strontium.</i>	45

Muriate de tellure.	<i>Proto-hydro-chlorate de tellure.</i>	46
— de titane.	— — <i>de titans.</i>	Ibid.
— d'urane.	<i>Deuto-hydro-chlorate d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	<i>Proto-hydro-chlorate d'yttrium.</i>	44
— de zinc.	<i>Deuto-hydro-chlorate de zinc.</i>	45
— de zinc avec excès de base.	<i>Sous-deuto-hydro-chlorate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircone.	<i>Proto-hydro-chlorate de zirconium.</i>	44
Muriates sur-oxigénés et hyper-oxigénés.		Ibid.
Muriate sur-oxigéné d'antimoine.	<i>Chlorure d'antimoine.</i>	42
— d'arsenic.	— <i>d'arsenic.</i>	Ibid.
— de bismuth.	— <i>de bismuth.</i>	Ibid.
— de chaux.	— <i>de calcium.</i>	41
— d'étain.	— <i>d'étain.</i>	42
— de mercure.	<i>Per-chlorure de mercure.</i>	Ibid.
Murigène.	<i>Chlore.</i>	40

N

Nancéates.	<i>Zumiates.</i>	180
Nancéate d'alumine.	<i>Proto-zumiate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Zumiate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-zumiate d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-zumiate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer au <i>minimum.</i>	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de fer au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-zumiate de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	<i>Proto-zumiate de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.

Nancéate de potasse.	<i>Deuto-zumiate de potassium,</i>	186	
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.	
— de strontiane.	<i>Proto-zumiate de strontium.</i>	Ibid.	
— de zinc.	<i>Deuto-zumiate de zinc.</i>	Ibid.	
Natrum ou natron.	<i>Sous-deuto-carbonate de sodium.</i>	21	
<i>Nickel.</i>		138	
Nihil album.	<i>Deutoxide de zinc.</i>	7	
Nitrates.....	{ Nitres.	56	
			Oxi-septonates.
Nitrate d'alumine.	<i>Proto-nitrate d'aluminium.</i>	Ibid.	
— d'ammoniaque.....	{ Sel ammoniacal nitreux.	Ibid.	
			Nitre ammoniacal.
			<i>Nitrate d'ammoniaque.</i>
— d'antimoine.	<i>Deuto-nitrate d'antimoine.</i>	57	
— d'argent au <i>minimum.</i>	<i>Proto-nitrate d'argent.</i>	58	
— d'argent au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-nitrate d'argent.</i>	Ibid.	
— d'argent fondu.	— — <i>d'argent fondu.</i>	Ibid.	
— d'arsenic.	<i>Proto-nitrate d'arsenic.</i>	57	
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.	
— de bismuth.	<i>Deuto-nitrate de bismuth.</i>	Ibid.	
— de bismuth avec excès d'acide.	<i>Sur-deuto-nitrate de bismuth.</i>	Ibid.	
— de bismuth avec excès de base.	<i>Sous-deuto-nitrate de bismuth.</i>	Ibid.	
— de cérium au <i>minimum.</i>	<i>Proto-nitrate de cérium.</i>	Ibid.	
— de cérium au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-nitrate de cérium.</i>	Ibid.	
— de chaux.	<i>Proto-nitrate de calcium.</i>	56	
— de chrome.	— — <i>de chrome.</i>	57	
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.	
— de columbium.	— — <i>de columbium.</i>	Ibid.	
— de cuivre.	<i>Deuto-nitrate de cuivre.</i>	Ibid.	
— de cuivre avec excès de base.	<i>Sous-deuto-nitrate de cuivre.</i>	Ibid.	
— d'étain au <i>minimum.</i>	<i>Proto-nitrate d'étain.</i>	Ibid.	
— d'étain au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-nitrate d'étain.</i>	Ibid.	
— de fer au <i>minimum.</i>	<i>Proto-nitrate de fer.</i>	Ibid.	
— de fer au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-nitrate de fer.</i>	Ibid.	
— de glucine.	<i>Proto-nitrate de glucinum.</i>	56	
— d'iridium.	— — <i>d'iridium.</i>	58	

Nitrate de magnésic.	<i>Proto-nitrate de magnésium.</i>	56
— de manganèse au <i>minimum</i> .	— — <i>de manganèse.</i>	<i>Ibid.</i>
— de manganèse au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-nitrate de manganèse.</i>	57
— de mercure <i>oxidulé</i> .	<i>Proto-nitrate de mercure.</i>	<i>Ibid.</i>
— de mercure <i>oxidé</i> .	<i>Deuto-nitrate de mercure.</i>	<i>Ibid.</i>
— de molybdène.	<i>Proto-nitrate de molybdène.</i>	<i>Ibid.</i>
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	<i>Ibid.</i>
— de nickel ammoniacal.	— — <i>de nickel et d'ammoniaque.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'or.	<i>Deuto-nitrate d'or.</i>	58
— d'or avec excès d'acide.	<i>Sur-deuto-nitrate d'or.</i>	<i>Ibid.</i>
— de palladium.	<i>Proto-nitrate de palladium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de platine.	<i>Deuto-nitrate de platine.</i>	<i>Ibid.</i>
— de plomb <i>oxidulé</i> .	<i>Proto-nitrate de plomb.</i>	<i>Ibid.</i>
— de plomb <i>oxidé</i> .	<i>Deuto-nitrate de plomb.</i>	<i>Ibid.</i>
— de potasse.	— — <i>de potassium.</i>	56
— de potasse fondu.	— — <i>de potassium fondu.</i>	<i>Ibid.</i>
— de rhodium.	<i>Proto-nitrate de rhodium.</i>	58
— de soude.	<i>Deuto-nitrate de sodium.</i>	56
— de tellure.	<i>Proto-nitrate de tellure.</i>	57
— de titane.	— — <i>de titane.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	56
— de zinc.	<i>Deuto-nitrate de zinc.</i>	57
— de zirconé.	<i>Proto-nitrate de zirconium.</i>	56
Nitres.	<i>Nitrates.</i>	<i>Ibid.</i>
Nitre.	<i>Deuto-nitrate de potassium.</i>	<i>Ibid.</i>
— ammoniacal.	<i>Nitrate d'ammoniaque.</i>	<i>Ibid.</i>
— argileux.	<i>Proto-nitrate d'aluminium.</i>	<i>Ibid.</i>
— calcaire.	— — <i>de calcium.</i>	<i>Ibid.</i>
— cubique.	<i>Deuto-nitrate de sodium.</i>	<i>Ibid.</i>
— fixé par les charbons.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	22

Nitre inflammable.	<i>Nitrate d'ammoniaque.</i>	56
— quadrangulaire.	<i>Deuto-nitrate de sodium.</i>	Ibid.
— rhomboïdal.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
<i>Nitrites.</i>		58
Nitrite d'alumine.	<i>Proto-nitrite d'aluminium.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cuivre.	<i>Deuto-nitrite de cuivre.</i>	59
— de magnésie.	<i>Proto-nitrite de magnésium.</i>	58
— de mercure.	<i>Deuto-nitrite de mercure.</i>	59
— de potasse.	— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-nitrite de strontium.</i>	58
Nitrogène.	<i>Azote.</i>	55

O

Ochre.	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	22
<i>Oléates.</i>		184
<i>Oléate d'ammoniaque.</i>		Ibid.
<i>Olivile.</i>		186
<i>Or.</i>	<i>Soleil des alchimistes.</i>	155
Or fulminant.	<i>Deuto-ammoniate d'or.</i>	73
Or mussif.	<i>Per-sulfure d'étain.</i>	31
Or de Manheim.		135
Orpiment.	<i>Sulfure d'arsenic.</i>	31
Orpin.	— <i>d'arsenic.</i>	Ibid.
<i>Osmazôme.</i>		185
<i>Osmium.</i>		146
<i>Oxalates.</i>	<i>Oxaltes.</i>	166
Oxalate d'alumine.	<i>Protoxalate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Oxalate d'ammoniaque.</i>	167
— acide d'ammoniaque.	<i>Sur-oxalate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Protoxalate d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deutoxalate d'argent.</i>	168
— d'arsenic.	<i>Protoxalate d'arsenic.</i>	167
— de baryte.	— <i>de barium.</i>	Ibid.

Oxalate de bismuth.	<i>Deutoxalate de bismuth.</i> 167
— de chaux.	<i>Protoxalate de calcium.</i> Ibid.
— acide de chaux.	<i>Sur-protaxalate de calcium.</i> Ibid.
— de cobalt au <i>minimum</i> .	<i>Protoxalate de cobalt.</i> Ibid.
— acide de cobalt.	<i>Sur-protaxalate de cobalt.</i> Ibid.
— de cobalt au <i>maximum</i> .	<i>Deutoxalate de cobalt.</i> Ibid.
— acide de cobalt.	<i>Sur-deutoxalate de cobalt.</i> Ibid.
— de cuivre.	<i>Protoxalate de cuivre.</i> Ibid.
— acide de cuivre.	<i>Sur-protaxalate de cuivre.</i> Ibid.
— d'étain.	<i>Protoxalate d'étain.</i> Ibid.
— acide d'étain.	<i>Sur-protaxalate d'étain.</i> Ibid.
— de fer.	<i>Protoxalate de fer.</i> Ibid.
— de glucine.	<i>— de glucinium.</i> Ibid.
— de magnésic.	<i>— de magnésium.</i> Ibid.
— de manganèse.	<i>Deutoxalate de manganèse.</i> Ibid.
— de molybdène.	<i>Protoxalate de molybdène.</i> Ibid.
— de mercure.	<i>— de mercure.</i> 168
— acide de mercure.	<i>Sur-protaxalate de mercure.</i> Ibid.
— de nickel.	<i>Protoxalate de nickel.</i> 167
— de platine.	<i>Deutoxalate de platine.</i> 168
— de plomb.	<i>Protoxalate de plomb.</i> Ibid.
— de potasse neutre.	<i>Deutoxalate de potassium.</i> 167
— acidule de potasse.	<i>Sur-deutoxalate de potassium.</i> Ibid.
— — et d'ammoniaque.	<i>— — de potassium et d'ammoniaque.</i> Ibid.
— — et de soude.	<i>— — — et de sodium.</i> Ibid.
— tétracidule de potasse.	<i>Tétoxalate de deutoxide de potassium.</i> Ibid.
— de soude.	<i>Deutoxalate de sodium.</i> Ibid.
— acidule de soude.	<i>Sur-deutoxalate de sodium.</i> Ibid.
— de strontiane.	<i>Protoxalate de strontium.</i> Ibid.
— de titane.	<i>Deutoxalate de titane.</i> Ibid.

Oxalate d'yttria.	<i>Protoxalate d'yttrium.</i>	167
— de zinc.	— <i>de zinc.</i>	Ibid.
— de zirconé.	— <i>de zirconium.</i>	166
Oxi-acétates.	<i>Acétates.</i>	160
Oxi-acétique.	<i>Acide acétique.</i>	9
Oxi-chlorures.		43
Oxi-cyanures.		69
Oxides	{ Chaux métalliques.	
	{ Fleurs métalliques.	4
	{ Thermodides.	
Oxides au <i>minimum.</i>	<i>Protoxides.</i>	Ibid.
— au <i>maximum.</i>	<i>Deutoxides.</i>	Ibid.
Oxide d'antimoine gris-blanc.	<i>Protoxide d'antimoine.</i>	5, 122
— d'antimoine blanc mat.	<i>Deutoxide d'antimoine.</i>	7, 122
— d'antimoine sulfuré vitreux.	<i>Sous-sulfure d'antimoine.</i>	31
— d'antimoine sulfuré demi-vitreux.	— <i>d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'antimoine sulfuré ou hydro-sulfuré orangé.	<i>Per-deutoxi-sulfure d'antimoine.</i>	32
— d'antimoine sulfuré rouge ou brun.	<i>Sous-deutoxi-sulfure d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent ammoniacal.	<i>Deuto-ammoniate d'argent.</i>	75
— d'argent noirdre.	<i>Protoxide d'argent.</i>	6, 148
— d'argent jaune-verdâtre.	<i>Deutoxide d'argent.</i>	7, 148
— d'arsenic blanc sublimé.	<i>Protoxide d'arsenic.</i>	5, 111
— d'arsenic sulfuré jaune.	<i>Sulfure d'arsenic.</i>	31
— d'arsenic sulfuré rouge.	— <i>d'arsenic.</i>	31
— d'azote.	<i>Protoxide d'azote.</i>	55
— de bismuth gris.	<i>Protoxide de bismuth.</i>	6, 133
— de bismuth par l'acide nitrique.	<i>Sous-deuto-nitrate de bismuth.</i>	57
— de bismuth jaune.	<i>Deutoxide de bismuth.</i>	7, 133
— de bismuth sublimé.	— <i>de bismuth.</i>	7
— de barium.	<i>Protoxide de barium.</i>	90
— de carbone.	— <i>de carbone.</i>	20
— de cérium blanc.	— <i>de cérium.</i>	6, 127
— de cérium brundre.	<i>Deutoxide de cérium.</i>	7, 127
— de chlore.	<i>Acide chloreux.</i>	40
— de chrome vert.	<i>Protoxide de chrome.</i>	5, 116

Oxide de cobalt ammoniacal.	<i>Deuto-ammoniate de cobalt.</i>	
— de cobalt gris.	<i>Protoxide de cobalt.</i>	6, 129
— de cobalt noir.	<i>Deutoxide de cobalt.</i>	7, 129
— de columbium noir.	<i>Protoxide de columbium.</i>	
		5, 120
— de cuivre jaune-orangé.	— <i>de cuivre.</i>	6, 135
— de cuivre brun.	<i>Deutoxide de cuivre.</i>	7, 135
— de cuivre vert.	<i>Deuto-carbonate de cuivre.</i>	23
— de cuivre ammoniacal.	<i>Deuto-ammoniate de cuivre.</i>	73
— d'étain ammoniacal.	— — <i>d'étain.</i>	72
— d'étain gris foncé.	<i>Protoxide d'étain.</i>	5, 108
— d'étain hydro-sulfuré.	<i>Per-sulfure d'étain.</i>	31
— d'étain blanc.	<i>Deutoxide d'étain.</i>	7, 108
— de fer ammoniacal.	<i>Proto-ammoniate de fer.</i>	72
— de fer jaune.	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	22
— de fer noir.	<i>Protoxide de fer.</i>	5, 105
— de fer rouge.	<i>Deutoxide de fer.</i>	7, 105
— gazeux de nitrogène.	<i>Protoxide d'azote.</i>	4, 55
— de glucinium.	— <i>de glucinium.</i>	5
— d'hydrogène.	— <i>d'hydrogène.</i>	13
— d'iridium.	— <i>d'iridium.</i>	159
— de magnésium.	— <i>de magnésium.</i>	185
— de manganèse blanc.	— <i>de manganèse.</i>	5, 100
— de manganèse noir.	<i>Deutoxide de manganèse.</i>	
		6, 100
— de mercure blanc par l'acide nitrique	<i>Sous-proto-nitrate de mercure.</i>	58
— de mercure jaune par l'acide nitrique.	<i>Sous-deuto-nitrate de mercure.</i>	ibid.
— de mercure ammoniacal.	<i>Proto-ammoniate de mercure.</i>	73
— de mercure jaune par l'acide sulfurique.	<i>Sous-deuto-sulfate de mercure.</i>	37
— de mercure noir.	<i>Protoxide de mercure.</i>	6, 144
— de mercure rouge.	<i>Deutoxide de mercure.</i>	7, 144
— de mercure nitreux.	— <i>de mercure.</i>	7
— de molybdène brun.	<i>Protoxide de molybdène.</i>	
		5, 114
— de molybdène blanc.	<i>Acide molybdique.</i>	9, 114
— de nickel gris-verdâtre.	<i>Protoxide de nickel.</i>	6, 159
— de nickel noir.	<i>Deutoxide de nickel.</i>	7, 159
— de nickel ammoniacal.	<i>Proto-ammoniate de nickel.</i>	73

Oxide nitreux.	<i>Protoxide d'azote.</i>	4, 55
— nitrique.	<i>Deutoxide d'azote.</i>	55
— d'or violet.	<i>Protoxide d'or.</i>	6, 157
— d'or jaune.	<i>Deutoxide d'or.</i>	7, 157
— d'or ammoniacal.	<i>Deuto-ammoniate d'or.</i>	75
— d'osmium blanc.	<i>Protoxide d'osmium.</i>	6, 140
— de palladium bleu.	— <i>de palladium.</i>	6
— de phosphore blanc.	— <i>de phosphore.</i>	4, 24
— de phosphore rouge.	<i>Deutoxide de phosphore.</i>	6, 24
— de platine vert.	<i>Protoxide de platine.</i>	6
— de platine jaune.	<i>Deutoxide de platine.</i>	7
— de plomb blanc.	<i>Proto-carbonate de plomb.</i>	22
— de plomb jaune.	<i>Protoxide de plomb.</i>	6, 142
— de plomb rouge.	<i>Deutoxide de plomb.</i>	7, 142
— de plomb demi-vitreux.	<i>Protoxide de plomb.</i>	6
— de rhodium jaune.	— <i>de rhodium.</i>	6, 152
— de septone.	— <i>d'azote.</i>	4
— de tellure ammoniacal.	<i>Proto-ammoniate de tellure.</i>	72
— de tellure blanc.	<i>Protoxide de tellure.</i>	6, 137
— de titane rouge.	— <i>de titane.</i>	6, 130
— de titane blanc.	<i>Deutoxide de titane.</i>	7, 130
— de tungstène ammoniacal.	<i>Proto-ammoniate de tungstène.</i>	72
— de tungstène noir.	<i>Protoxide de tungstène.</i>	5, 118
— de tungstène jaune.	<i>Acide tungstique.</i>	118
— d'urane noir.	<i>Protoxide d'urane.</i>	6, 126
— d'urane jaune-citron.	<i>Deutoxide d'urane.</i>	7, 126
— de zinc ammoniacal.	<i>Deuto-ammoniate de zinc.</i>	72
— de zinc gris.	<i>Protoxide de zinc.</i>	5, 102
— de zinc blanc.	<i>Deutoxide de zinc.</i>	7, 102
Oxidule d'azote.	<i>Protoxide d'azote.</i>	4
— de carbone.	<i>Protoxide de carbone.</i>	Ibid.
	<i>Empyrée.</i>	
	<i>Principe sorbile.</i>	
Oxigène.....	— <i>acidifiant.</i>	
	— <i>respirable.</i>	3
	<i>Air déphlogistiqué.</i>	
	— <i>vital.</i>	
	Oxigène.	
Oxigène.	<i>Oxigène.</i>	3
Oxi-muriate de chaux.	<i>Chlorure de calcium.</i>	41

Oxi-muriate de mercure.	<i>Per-chlorure de mercure.</i>	42
— d'or.	<i>Chlorure d'or.</i>	43
— de platine.	<i>— de platine.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>— de plomb.</i>	42
Oxiodes.	<i>Iodates.</i>	49
Oxiiodine.	<i>Acide iodique.</i>	8, 48
Oxi-phosphate de chaux.	<i>Sur-<i>proto-phosphate de cal-</i></i>	
	<i>cium.</i>	26
<i>Oxi-phosphures.</i>		Ibid.
Oxi-saccharique.	<i>Acide oxalique.</i>	9
— septonates.	<i>Nitrates.</i>	56
— septonique.	<i>Acide nitrique.</i>	8, 55
Oxi-sulfures.		32

P

<i>Palladium.</i>		150	
Panacée mercurielle.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i>	42	
<i>Per-carbure de fer.</i>	{ Graphite.	20	
			{ Crayon noir.
			{ Plombagine.
— de soufre	{ Alcool de soufre.	19	
			{ Soufre hydrogéné.
			{ — hydrogéné liquidé.
			{ — carbure.
<i>Per-chlorure d'iode.</i>	Sulfure de carbone.		
	Acide chloro-iodique.	41	
— de mercure	{ Sublimé corrosif.	43	
			{ Muriate de mercure corrosif.
			{ — — oxidé rouge.
			{ — — sur-oxidé.
			{ Oxi-muriate de mercure.
			{ Deuto-muriate de mercure.
<i>Per-deutoxi-sulfure d'an-</i>	{ Deuto-hydro-chlorate de mer-	32	
			{ cure.
			{ Soufre doré d'antimoine.
			{ — hydrogéné d'antimoine.
			{ Oxide d'antimoine hydro-sul-
<i>timoine</i>	{ furé orangé.	32	
	{ — — sulfuré orangé.		

<i>Per-iodure d'ammoniaque.</i>		48
— — <i>de mercure.</i>		49
— <i>phosphure de soufre.</i>	Phosphore sulfuré.	25
— <i>sulfure d'étain</i>	{ Or massif.	31
	{ Oxide d'étain hydro-sulfuré.	
— — <i>de fer.</i>		Ibid.
— — <i>de plomb</i>	{ Galène.	Ibid.
	{ Alquifoux,	
Petit-lait aigri.	<i>Acide lactique.</i>	11
Phlogistique de M. Kirwan.	<i>Gaz hydrogène.</i>	12
Phlogogène.	— <i>hydrogène.</i>	Ibid.
Phlogène.	<i>Acide carbo-hydro-chlorique.</i>	40
<i>Phosphates.</i>	<i>Phosphates.</i>	26
Phosphate acide d'alumine.	<i>Sur-proto-phosphate d'aluminium.</i>	Ibid.
— — d'ammoniaque.	<i>Sur-phosphate d'ammoniaque.</i>	27
— — de baryte.	<i>Sur-proto-phosphate de baryum.</i>	Ibid.
— — de bismuth.	<i>Sur-deuto-phosphate de bismuth.</i>	28
— — de mercure.	<i>Sur-proto-phosphate de mercure.</i>	Ibid.
— — de chaux.	— — — <i>de calcium.</i>	26
— — de fer.	<i>Sur-deuto-phosphate de fer.</i>	27
— — de potasse.	— — — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— — de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— — de strontiane.	<i>Sur-proto-phosphate de strontium.</i>	Ibid.
— — de zinc.	<i>Sur-deuto-phosphate de zinc.</i>	Ibid.
— d'alumine.	<i>Proto-phosphate d'aluminium.</i>	26
— d'ammoniaque.	<i>Phosphate d'ammoniaque.</i>	27
— d'antimoine.	<i>Deuto-phosphate d'antimoine.</i>	28

Phosphate d'argent.	<i>Deuto-phosphate d'argent.</i>	23
— d'arsenic.	<i>Proto-phosphate d'arsenic.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	27
— de bismuth.	<i>Deuto-phosphate de bismuth.</i>	28
— de chaux.	<i>Proto-phosphate de calcium.</i>	26
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	28
— — et d'alumine.	— — <i>de calcium et d'aluminium.</i>	28
+ de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
+ d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer-blanc.	<i>Deuto-phosphate de fer.</i>	27
— de fer bleu.	<i>Proto-phosphate de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	26
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	27
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	28
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-phosphate de potassium.</i>	27
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-phosphate de strontium.</i>	Ibid.
— de titane.	— — <i>de titane.</i>	28
— d'urane.	— — <i>d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	26
— de zinc.	<i>Deuto-phosphate de zinc.</i>	27
— de zirconne.	<i>Proto-phosphate de zirconium.</i>	26
<i>Phosphites.</i>	<i>Phosphites.</i>	28
Phosphite acide de baryte.	<i>Sur-proto-phosphite de barium.</i>	29
— — de chaux.	— — — <i>de calcium.</i>	28
— d'ammoniaque.	<i>Phosphite d'ammoniaque.</i>	29
— ammoniaco-magnésien.	<i>Proto-phosphite de magnésium et d'ammoniaque.</i>	28
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	29
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	28
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-phosphite de potassium.</i>	29

Phosphite de soude.	<i>Deuto-phosphite de sodium.</i>	29
— de strontiane.	<i>Proto - phosphite de strontium.</i>	Ibid.
Phosphorane.	<i>Chlorure de phosphore.</i>	41
<i>Phosphore.</i>	<i>Phosphore de Kunckel.</i>	23
Phosphore oxi-muriaté.	<i>Chlorure de phosphore.</i>	41
— azoté.	<i>Gaz azote phosphoré.</i>	124
— carbo-hydrogéné.	<i>— hydrogène carbo - phosphuré.</i>	21
— sulfuré.	<i>Per-phosphure de soufre.</i>	25
<i>Phosphures.</i>	<i>Phosphures.</i>	Ibid.
<i>Phosphure d'alumine.</i>	<i>Protoxi-phosphure d'aluminium.</i>	26
— d'antimoine.		25
— d'argent.		Ibid.
— d'arsenic.		Ibid.
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	26
— de bismuth.		25
— de carbone.		Ibid.
— de chaux.	<i>Protoxi-phosphure de calcium.</i>	26
— de cobalt.		25
— de columbium.		Ibid.
— de cuivre.		Ibid.
— d'étain.		Ibid.
— de fer.	{ <i>Sydérium.</i>	
	{ <i>Sydérotite.</i>	Ibid.
	{ <i>Régule de sydérite.</i>	
— de glucine.	<i>Protoxi-phosphure de glucinium.</i>	26
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.		25
— de mercure.		Ibid.
— de molybdène.		Ibid.
— de nickel.		Ibid.
— d'or.		Ibid.
— de platine.		Ibid.
— de plomb.		Ibid.
— de potasse.	<i>Deutoxi-phosphure de potassium.</i>	26
— de potassium.		25
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	26
— de sodium.		25

<i>Phosphure de soufre.</i>	25
— de strontiane.	<i>Protoxi-phosphure de stron-</i> <i>tium.</i> 26
— de titane.	25
— de tungstène.	ibid.
— d'yttria.	— — d'yttrium. 26
— de zinc.	25
<i>Picrotoxine.</i>	187
<i>Pierre infernale.</i>	<i>Deuto-nitrate d'argent fondu.</i> 58
— à cautère.	<i>Hydrate de deutoxide de po-</i> <i>tassium.</i> 15
— à chaux.	<i>Proto-carbon. de calcium.</i> 21
<i>Platine. (le)</i>	La platine. 153
<i>Plâtre.</i>	<i>Proto-sulfate de calcium</i> 34
<i>Plomb.</i>	Saturne. 140
<i>Plomb rouge de Sibérie.</i>	<i>Proto-chromate de plomb.</i> 117
— spathique.	— carbonate de plomb. 23
<i>Plombagine.</i>	<i>Per-carbure de fer.</i> 20
<i>Polycroite.</i>	187
<i>Pompholix.</i>	<i>Deutoxide de zinc.</i> 7
<i>Porcelaine.</i>	76
<i>Potassane.</i>	<i>Deuto-hydro-chlorate de po-</i> <i>tassium.</i> 45
<i>Potasse du commerce.</i>	<i>Sous-deuto-carbonate de po-</i> <i>tassium.</i> 22
— à l'alcool.	<i>Hydrate de deutoxide de po-</i> <i>tassium.</i> 6, 15
— carbonatée.	<i>Sous-deuto-carbonate de po-</i> <i>tassium.</i> 22
— caustique.	— — de potassium. 6, 15
— pure.	— — de potassium. Ibid.
<i>Potassium.</i>	<i>Métal de la potasse.</i> 95
<i>Poterie.</i>	76
<i>Poudre des Chartreux.</i>	<i>Sous-deutoxi-sulfure d'anti-</i> <i>moine.</i> 32
— de James.	<i>Deuto-phosphate d'antimoine</i> <i>et de protoxide de calcium.</i> 28
— du comte de Palme.	<i>Proto-carbonate de magné-</i> <i>sium.</i> 21
— de Santinelly.	— — de magnésium. Ibid.
— laxative polychreste.	— — de magnésium. Ibid.

Précipité rouge.	<i>Deutoxide de mercure.</i>	7
Principe acidifiant.	<i>Oxigène.</i>	11
— astringent.	<i>Acide gallique.</i>	10
— respirable.	<i>Oxigène.</i>	4
— sorbile.	<i>Oxigène.</i>	Ibid.
<i>Proto-acétate d'aluminium.</i>	{ <i>Acète d'argile.</i> <i>Sel acéteux d'argile.</i> <i>Acétite d'argile.</i> <i>Acétate d'alumine.</i>	160
— d'antimoine.	— d'antimoine au <i>minimum.</i>	162
— d'arsenic.	— d'arsenio.	Ibid.
— de baryum.	— de baryte.	161
— de calcium.	{ <i>Acète calcaire.</i> <i>Sel acéteux calcaire.</i> <i>Acétate de chaux.</i>	162
— de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain au <i>minimum.</i>	161
— de fer.	— de fer au <i>minimum.</i>	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	160
— de magnésium.	{ <i>Sel acéteux magnésien.</i> <i>Acète de magnésie.</i> <i>Acétate de magnésie.</i>	160
— de mercure.	{ <i>Acète mercuriel.</i> <i>Terre foliée mercurielle.</i> <i>Acétate de mercure au <i>minimum.</i></i>	162
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb.	{ <i>Sel de saturne.</i> <i>Sucre de saturne.</i> — de plomb. <i>Acète de plomb.</i> <i>Acétate de plomb neutre.</i>	Ibid.
— de strontium.	— de strontine.	161
— de titane.	— de titane.	162
— de tungstène.	— de tungstène.	Ibid.
— d'ytrium.	— d'yttria.	160

<i>Proto-acétate de zirconium.</i>	Acétate de zircône.	167
<i>Proto-ammoniate de fer.</i>	Oxide de fer ammoniacal.	72
— de mercure.	} Mercure fulminant. Oxide de mercure ammoniacal.	75
— de nickel.		
— de tellure.	— de tellure ammoniacal.	72
— de tungstène.	— de tungstène ammoniacal.	Ibid.
<i>Proto-ammoniate d'aluminium.</i>	Ammoniate d'alumine.	182
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-antimoniate d'aluminium.</i>	Antimoniate d'alumine.	123
— de barium.	— de baryte.	124
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	123
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	124
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	123
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-antimonite d'aluminium.</i>	Antimonite d'alumine.	124
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	Antimonite de cuivre.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.

<i>Proto-arséniate d'aluminium.</i>	Arséniate d'aluminé.	117
— d'antimoine.	— d'antimoine.	Ibid.
— d'arsenic.	— d'arsenic.	Ibid.
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	113
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	112
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	113
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	112
— d'urane.	— d'urane.	113
— de zirconium.	— de zircône.	112
<i>Proto-benzoate d'aluminium.</i>	Benzoate d'alumine.	168
— d'arsenic.	— d'arsenic.	Ibid.
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	169
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	168
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	169
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb au minimum.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	168
— de titane.	— de titane.	169
— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	168
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-borate d'aluminium.</i>	{ Borax argileux.	
	{ Borate alumineux.	17
— d'antimoine.	— d'alumine.	
	— d'antimoine.	18

<i>Proto-borate d'arsenic.</i>	Borate d'arsenic.	18
— de barium.....	{ Borax pesant. — barotique. Borate de baryte.	17
— de calcium.....	{ Borax calcaire. Borate de chaux.	17
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.....	{ Spath sédatif. Boracite. Borax de magnésie. Borate de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	18
— de mercure.....	{ Sel sédatif. Borate de mercure.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de silicium.	— de silice.	17
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zirconé.	Ibid.
<i>Proto-butyrate de barium.</i>		185
— de calcium.		184
— de magnésium.		Ibid.
— de plomb.		185
— de strontium.		Ibid.
<i>Proto-camphorate d'aluminium.</i>	Camphorate d'alumine.	117
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
<i>Proto-carbonate d'aluminium.</i>	{ Argile crayeuse. Craie d'alumine. Carbonate d'alumine.	20
— d'argent.	— d'argent.	25
— de barium.....	{ Craie barotique ou pesante. Méphite barotique. Carbonate de baryte.	21
— de bismuth.	— de bismuth.	25

<i>Proto-carbonate de calcium</i>	{	Craie.	
		Méphite, terre calcaire.	
		Spath calcaire.	21
		Crème de chaux.	
		Pierre à chaux.	
		Terre calcaire aérée, effervescente.	
	{	Carbonate de chaux.	
— de chrome.		— de chrome.	25
— de cobalt.		— de cobalt.	Ibid.
— d'étain.		— d'étain.	Ibid.
— de fer.....	{	Safran de Mars apéritif.	
		Rouille de fer.	
		Fer aéré.	
		Craie martiale.	22
		Méphite martiale.	
		Ochre.	
	{	Oxide jaune de fer.	
	{	Carbonate de fer.	
— de magnésium.....	{	Poudre de Santinelli.	
		— du comte de Palme.	
		— laxative polychreste.	
		Terre muriatique de Kirwan.	
		Méphite de magnésie.	
		Craie magnésienne.	21
		Magnésie blanche crayeuse.	
		— aérée.	
	{	— blanche	
	{	Terre magnésienne.	
	{	Carbonate de magnésie.	
— de mercure.		— de mercure.	23
— de nickel.		— de nickel.	Ibid.
— de plomb.....	{	Plomb spathique.	
		Méphite de plomb.	
		Craie de plomb.	
		Blanc de plomb.	Ibid.
		— de céruse.	
	{	Oxide de plomb blanc.	
	{	Carbonate de plomb.	
— de strontium.		— de strontiane.	21
— d'urane.		— d'urane.	23

<i>Proto-carbonate d'yttrium.</i>	Carbonate d'yttria.	20
— de zinc.	— de zinc.	22
— de zirconium.	— de zircône.	20
<i>Proto-chlorate d'aluminium.</i>	Chlorate d'aluminé.	44
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-chromate d'aluminium.</i>	Chromate d'alumine.	116
— d'antimoine.	— d'antimoine.	117
— d'argent.	— d'argent.	Ibid.
— de barium.	— de baryte.	116
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	117
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	116
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de nickel.	— de nickel.	117
— de plomb.....	Mine de plomb rouge.	Ibid.
	Plomb rouge de Sibérie.	Ibid.
	Chromate de plomb.	
— de strontium.	Chromate de strontiane.	116
— de silicium.	— de silice.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	117
— de zirconium.	— de zircône.	116
<i>Proto-citrate d'aluminium.</i>	Citrate d'alumine.	169
— d'antimoine.	— d'antimoine.	170
— de barium.	— de baryte.	169
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	170
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	169
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	170
— de strontium.	— de strontiane.	169
— de tellure.	— de tellure.	170

<i>Proto-citrate d'urane.</i>	Citrate d'urane.	170
— <i>d'yttrium.</i>	— d'yttria.	169
— <i>de zirconium.</i>	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-columbate d'aluminium.</i>	Columbate d'alumine.	120
— <i>de barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— <i>de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— <i>de strontium.</i>	— de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-fungate d'aluminium.</i>	Fungate d'alumine.	170
— <i>de barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— <i>de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— <i>de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— <i>de plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
<i>Proto-gallate d'aluminium.</i>	Gallate d'alumine.	171
— <i>d'antimoine.</i>	— d'antimoine.	Ibid.
— <i>de barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— <i>de cérium.</i>	— de cérium.	Ibid.
— <i>de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— <i>de chrome.</i>	— de chrome.	Ibid.
— <i>de columbium.</i>	— de columbium.	Ibid.
— <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— <i>de glucinium.</i>	— de glucine.	Ibid.
— <i>de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— <i>de mercure.</i>	— de mercure.	172
— <i>de nickel.</i>	— de nickel.	171
— <i>d'osmium.</i>	— d'osmium.	172
— <i>de plomb.</i>	— de plomb.	171
— <i>de strontium.</i>	— de strontiane.	Ibid.
— <i>de tellure.</i>	— de tellure.	Ibid.
— <i>d'urane.</i>	— d'urane.	Ibid.
— <i>d'yttrium.</i>	— d'yttria.	Ibid.
— <i>de zirconium.</i>	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-hydriodate d'antimoine.</i>	Hydriodate d'antimoine.	51
— <i>de barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— <i>de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— <i>de chrome.</i>	— de chrome.	Ibid.
— <i>de cobalt.</i>	— de cobalt.	Ibid.
— <i>de columbium.</i>	— de columbium.	Ibid.
— <i>d'étain.</i>	— d'étain.	Ibid.
— <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— <i>de glucinium.</i>	— de glucine.	Ibid.

<i>Proto-hydriodate de magnésium.</i>	Hydriodate de magnésie.	51
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	52
— de molybdène.	— de molybdène.	51
— de palladium.	— de palladium.	52
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de rhodium.	— de rhodium.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	51
— de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-hydriodate ioduré d'antimoine.</i>	Hydriodate ioduré d'antimoine.	53
— de baryum.	— de baryte.	52
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	53
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	52
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	53
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de palladium.	— de palladium.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de rhodium.	— de rhodium.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	52
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-hydro-chlorate d'aluminium.</i>	Muriate d'alumine.	46
— d'antimoine.	— d'antimoine.	46
— d'arsenic.	— d'arsenic.	Ibid.
— de baryum.	— de baryte.	45
— de calcium.....	{ Sel marin de chaux. Eau mère du sel marin.	45
— de chrome.	{ Muriate de chaux liquide. — de chrome.	46

<i>Proto-hydro-chlorate de cobalt.</i>	Muriate de cobalt.	46
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain au <i>minimum</i> .	45
— et d'ammoniaque.	— ammoniacal.	Ibid.
— de fer.	— de fer au <i>minimum</i> .	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	44
— d'iridium.	— d'iridium.	117
— de magnésium.	— de magnésie.	45
— et d'ammoniaque.	— ammoniacal.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de molybdène.	— de molybdène.	46
— d'or.	— d'or au <i>minimum</i> .	47
— de palladium.	— de palladium.	46
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de rhodium.	— de rhodium.	47
— de strontium.	— de strontiane.	45
— de tellure.	— de tellure.	46
— de titane.	— de titane.	
— d'yttrium.	— d'yttria.	44
— de zirconium.	— de zircone.	Ibid.
<i>Proto-hydro-cyanate d'argent.</i>	Prussiate d'argent.	70
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de palladium.	— de palladium.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
<i>Proto-hydro-cyanate de barium et de deutocide de fer.</i>	Prussiate de baryte et de fer.	71
— de calcium et de deutocide de fer.	— de chaux et de fer.	Ibid.
— de magnésium et de deutocide de fer.	— de magnésie et de fer.	Ibid.

<i>Proto-hydro-cyanate de strontium et de deutocide de fer.</i>	Prussiate de strontiane et de fer.	71
<i>Proto-hydro-fluate d'aluminium.</i>	Fluor argileux. Argile spathique. Fluate d'alumine.	60
<i>— d'arsenic.</i>	— d'arsenic.	61
<i>— de barium.</i>	Fluor pesant. — barotique. Fluate de baryte.	60
<i>— de calcium.</i>	Spath fluor. — vitreux. — cubique. — phosphorique. Fluor spathique. Fluate de chaux.	60
<i>— de cuivre.</i>	— de cuivre.	61
<i>— de magnésium.</i>	Magnésie fluorée. — spathique. Fluor magnésien. Fluate de magnésie.	60
<i>— de manganèse.</i>	— de manganèse.	61
<i>— de molybdène.</i>	— de molybdène.	Ibid.
<i>— de nickel.</i>	— de nickel.	Ibid.
<i>— de plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
<i>— de silicium.</i>	Gaz fluorique silicé. Fluate de silice.	60
<i>— de strontium.</i>	— de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-hydro-sulfate de barium.</i>	Hydro-sulfure de baryte.	33
<i>— de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
<i>— de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
<i>Proto-hydro-sulfate sulfuré de barium.</i>	— sulfuré de baryte.	Ibid.
<i>— de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
<i>— de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
<i>Proto-iodate d'antimoine.</i>	Iodate d'antimoine.	50
<i>— d'argent.</i>	— d'argent.	Ibid.
<i>— de barium.</i>	— de baryte.	49
<i>— de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.

Proto-iodate de cobalt.	Iodate de cobalt..	50
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	49
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.	50
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de palladium.	— de palladium.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de rhodium.	— de rhodium.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	49
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Proto-kinate d'aluminium.	Kinate d'alumine.	172
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
Proto-lactate d'alumine.	Lactate ou gallacte d'alumine.	183
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
Proto-malate d'aluminium.	Malate d'alumine.	164
— de barium.	— de baryte.	165
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	164

<i>Proto-margarate de barium.</i>		185
— de calcium.		Ibid.
— de magnésium.		Ibid.
— de plomb.		Ibid.
— de strontium.		Ibid.
<i>Proto-mellitate d'aluminium.</i>	Mellitate d'alumine.	172
— de barium.	— de baryte.	175
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	172
<i>Proto-molybdate d'aluminium.</i>	Molybdate d'alumine.	115
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-morate d'aluminium.</i>	Morate ou moroxofate d'alumine.	175
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-mucate d'aluminium.</i>	Mucate ou mucite ou saccholactate d'alumine.	178
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.

<i>Proto-mucate de magnésium.</i>	Mucate de magnésie.	178
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-nitrate d'aluminium.</i>	{ Nitre argileux.	
	{ Nitrate d'alumine.	56
— d'argent.	— d'argent au <i>minimum</i> .	58
— d'arsenic.	— d'arsenic.	57
— de barium.	— de baryte.	56
— de cérium.	— de cérium.	57
— de calcium.	{ Nitre calcaire.	
	{ Nitrate de chaux.	56
— de chrome.	— de chrome.	57
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain au <i>minimum</i> .	Ibid.
— de fer.	— de fer au <i>minimum</i> .	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	56
— d'iridium.	— d'iridium.	58
— de magnésium.	— de magnésie.	56
— de manganèse.	— de manganèse.	Ibid.
— de mercure.....	{ Nitre de mercure oxidulé.	
	{ Nitrate de mercure au <i>minimum</i> .	58
— de molybdène.	— de molybdène.	57
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de nickel et d'ammoniaque.	— de nickel ammoniacal.	Ibid.
— de palladium.	— de palladium.	58
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de rhodium.	— de rhodium.	Ibid.
— de tellure.	— de tellure.	57
— de titane.	— de titane.	Ibid.
— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	56
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-nitrite d'aluminium.</i>	Nitrite d'alumine.	58
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.

<i>Proto-oléate de barium.</i>		184
— de calcium.		Ibid.
— de chrome.		Ibid.
— de cobalt.		Ibid.
— de magnésium.		Ibid.
— de nickel.		Ibid.
— de plomb.		Ibid.
— de strontium.		Ibid.
<i>Protoxalate d'aluminium.</i>	<i>Oxalate d'alumine.</i>	166
— d'antimoine.	— d'antimoine.	167
— d'arsenic.	— d'arsenic.	Ibid.
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	168
— de nickel.	— de nickel.	167
— de plomb.	— de plomb.	168
— de strontium.	— de strontiane.	167
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zinc.	— de zinc.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircone.	166
<i>Proto-phosphate d'aluminium.</i>	<i>Phosphate d'alumine.</i>	26
— d'arsenic.	— d'arsenic.	28
— de barium.	— de baryte.	27
— de calcium.....	Terre des os.	
	— animale.	
	Chrysolite.	26
	Apatite.	
	Phosphate de chaux.	
— de cobalt.	— de cobalt.	28
— de cobalt et d'aluminium.....	Blen de Thenard.	
	Phosphate de cobalt et d'alumine.	Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.	Ibid.

<i>Proto-phosphate d'étain.</i>	Phosphate d'étain.	28
— de fer.	— de fer.	27
— de magnésium.	— de magnésie.	26
— de manganèse.	— de manganèse.	27
— de mercure.	— de mercure.	28
— de nickel.	— de nickel.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de silicium.	— de silice.	26
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— de titane.	— de titane.	28
— d'urane.	— d'urane.	Ibid.
— d'ytrium.	— d'yttria.	26
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-phosphite de barium.</i>	Phosphite de baryte.	29
— de calcium.	— de chaux.	28
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	29
<i>Proto-pyro-tartrate d'aluminium.</i>	Pyro-tartrate d'alumine.	178
— de barium.	— de baryte.	179
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'ytrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	178
<i>Proto-rosate d'aluminium.</i>	Rosate d'alumine.	181
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-sébate d'aluminium.</i>	Sébate d'alumine.	182
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-succinate d'aluminium.</i>	Succinate d'alumine.	174
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de cérium.	— de cérium.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.

<i>Proto-succinate de cuivre.</i>	Succinate de cuivre.	174
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-subérate d'aluminium.</i>	Subérate d'alumine.	179
— de barium.	— de baryte.	Ibid.
— de calcium.	— de chaux.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	— de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.	Ibid.
— de mercure.	— de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— de plomb.	Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.	Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.	Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-sulfate d'aluminium.</i>	Sulfate d'alumine.	34
— d'arsenic.	— d'arsenic.	35
— de barium.	{ Spath pesant. Vitriol pesant. Sulfate de baryte.	34
<i>Proto-sulfate de calcium.</i>	{ Plâtre. Gypse. Miroir d'âne. Sélénite. Vitriol de chaux. — calcaire. Sulfate de chaux.	Ibid.
— de chrome.	— de chrome.	35
— de columbium.	— de columbium.	Ibid.
— d'étain.	— d'étain.	Ibid.
— de fer.	{ Couperose verte. Vitriol vert. — martial. — de fer. Sulfate de fer.	Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.	34

<i>Proto-sulfate d'iridium.</i>	Sulfate d'iridium.	37
— — <i>de magnésium. . . .</i>	Sel cathartique amer.	34
	— de Seydschutz.	
	— de Seydlitz.	
	— d'Epsum.	
	— de canal.	
	Vitriol magnésien.	
	Sulfate de magnésie.	
— — <i>de manganèse.</i>	— de manganèse.	35
— — <i>de mercure.</i>	— de mercure.	36
— — <i>de molybdène.</i>	— de molybdène.	35
— — <i>de nickel.</i>	— de nickel.	36
— — <i>d'osmium.</i>	— d'osmium.	37
— — <i>de palladium.</i>	— de palladium.	Ibid.
— — <i>de rhodium.</i>	— de rhodium.	Ibid.
— — <i>de strontium.</i>	— de strontiane.	34
— — <i>de tellure.</i>	— de tellure.	36
— — <i>d'urane.</i>	— d'urane.	Ibid.
— — <i>d'yttrium.</i>	— d'yttria.	34
— — <i>de zirconium.</i>	— de zircône.	Ibid.
<i>Proto-sulfite d'aluminium.</i>	Sulfite d'alumine.	37
— — <i>d'argent.</i>	— d'argent.	38
— — — <i>et d'ammoniaque.</i>	— — ammoniacal.	Ibid.
— — — <i>de baryum.</i>	— de baryte.	37
— — — <i>de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— — — <i>de cuivre.</i>	— de cuivre.	Ibid.
— — — <i>d'étain.</i>	— d'étain.	Ibid.
— — — <i>de fer.</i>	— de fer.	Ibid.
— — — <i>de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— — — — <i>et d'ammoniaque.</i>	— — ammoniacal.	Ibid.
— — — — <i>de manganèse.</i>	— de manganèse.	Ibid.
— — — — <i>de mercure.</i>	— de mercure.	Ibid.
— — — — <i>de plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
<i>Proto-sulfite sulfuré de baryum.</i>	Sulfite sulfuré de baryte.	38
— — — — <i>de calcium.</i>	— — de chaux.	Ibid.
— — — — <i>de cuivre.</i>	— — de cuivre.	Ibid.
— — — — <i>d'étain.</i>	— — d'étain.	Ibid.
— — — — <i>de fer.</i>	— — de fer.	Ibid.
— — — — <i>de strontium.</i>	— — de strontiane.	Ibid.
<i>Proto-tartrate d'aluminium.</i>	Tartrite ou tartate d'alumine.	175

<i>Proto-tartrate d'antimoine.</i>		<i>Tartrite ou tartrate d'antimoine.</i>	
— de baryum.	— de baryte.		177
— de calcium.	— de chaux.		175
— de glucinium.	— de glucine.		Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.		Ibid.
— de mercure.	— de mercure.		177
— de molybdène.	— de molybdène.		Ibid.
— de nickel.	— de nickel.		Ibid.
— de plomb.	— de plomb.		Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.		175
— de titane.	— de titane.		177
— d'yttrium.	— d'yttria.		175
— de zirconium.	— de zircône.		Ibid.
<i>Proto-tungstate d'aluminium.</i>	<i>Tungstate d'alumine.</i>		119
— de baryum.	— de baryte.		Ibid.
— de calcium.	— de chaux.		Ibid.
— de fer.	— de fer.		Ibid.
— et de manganèse.	— et de manganèse.		Ibid.
— de glucinium.	— de glucine.		Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.		Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.		Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.		Ibid.
— d'yttrium.	— d'yttria.		Ibid.
— de zirconium.	— de zircône.		Ibid.
<i>Proto-urate d'aluminium.</i>	<i>Urate d'alumine.</i>		181
— de baryum.	— de baryte.		Ibid.
— de calcium.	— de chaux.		Ibid.
— de magnésium.	— de magnésie.		Ibid.
— de strontium.	— de strontiane.		Ibid.
<i>Proto-zumiate d'aluminium.</i>	<i>Nancéate ou zumiate d'alumine.</i>		180
— de baryum.	— de baryte.		Ibid.
— de calcium.	— de chaux.		Ibid.
— de cobalt.	— de cobalt.		Ibid.
— de cuivre.	— de cuivre.		Ibid.
— d'étain.	— d'étain.		Ibid.
— de fer.	— de fer.		Ibid.
— de manganèse.	— de manganèse.		Ibid.
— de mercure.	— de mercure.		Ibid.
— de nickel.	— de nickel.		Ibid.
— de plomb.	— de plomb.		Ibid.

<i>Proto-zumiate de strontium.</i>	Nancéate ou zumiate de strontiane.	180
<i>Protoxi-chlorure d'aluminium.</i>	Chlorure d'alumine.	45
— de <i>barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— de <i>glucinium.</i>	— de glucine.	Ibid.
— de <i>magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— de <i>strontium.</i>	— de strontiane.	Ibid.
— de <i>yttrium.</i>	— d'yttria.	Ibid.
— de <i>zirconium.</i>	— de zircône.	Ibid.
<i>Protoxi-cyanure d'aluminium.</i>	Cyanure d'alumine.	69
— de <i>barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— — — <i>hydro sulfaté.</i>	— — hydro-sulfuré.	Ibid.
— — — <i>sulfuré.</i>	— — sulfuré.	Ibid.
— de <i>calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— de <i>cobalt.</i>	— de cobalt.	Ibid.
— de <i>cuivre.</i>	— de cuivre.	70
— de <i>étain.</i>	— d'étain.	69
— de <i>magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— de <i>palladium.</i>	— de palladium.	70
— de <i>plomb.</i>	— de plomb.	Ibid.
— de <i>strontium.</i>	— de strontiane.	69
— de <i>zinc.</i>	— de zinc.	Ibid.
<i>Protoxides.</i>	{ Oxides au <i>minimum.</i>	
	{ Oxidules (<i>Klaproth</i>).	4
<i>Protoxide d'aluminium. . .</i>	{ Terre de l'alun.	
	{ Alumine calcinée.	5, 79
	{ Argile pure.	
— d' <i>antimoine.</i>	Oxide <i>gris-blanc</i> d'antimoine.	
		5, 122
— d' <i>argent.</i>	— <i>noirâtre</i> d'argent.	6, 148
— d' <i>arsenic.</i>	{ Arsenic <i>blanc.</i>	
	{ Oxide <i>blanc</i> d'arsenic.	5, 111
	{ Acide arsenieux.	
— d' <i>azote.</i>	{ Gaz nitreux déphlogistiqué.	
	{ Oxide gazeux de nitrogène.	
	— nitreux.	
	— de septone.	4, 55
	{ Oxidule d'azote.	
	{ Gaz oxide d'azote.	

<i>Protoxide de barium</i>	{ Baryte caustique.	
	— pure.	5, 90
— <i>de bismuth.</i>	Oxide <i>gris</i> de bismuth.	6, 133
— <i>de calcium</i>	{ Terre calcaire.	
	Chaux.	5, 86
	Chaux vive.	
— <i>de carbone</i>	{ Oxidule de carbone.	
	Gaz oxide de carbone.	4
— <i>de cérium.</i>	Oxide <i>blanc</i> de cérium.	6, 127
— <i>de chlore ou acide chlo-</i>	{ Euchlorine.	
— <i>reux</i>	Acide muriatique suroxygéné.	4
— <i>de chrome.</i>	Oxide <i>vert</i> de chrome.	5, 116
— <i>de cobalt.</i>	— <i>gris</i> de cobalt.	6, 129
— <i>de columbium.</i>	— <i>noir</i> de columbium.	5, 120
<i>Protoxide de cuivre.</i>	— <i>jaune orangé</i> de cuivre.	6, 135
— <i>d'étain.</i>	— <i>gris foncé</i> d'étain.	5, 108
— <i>de fer.</i>	— <i>noir</i> de fer.	5, 105
— <i>de glucinium.</i>	Glucine.	5, 83
— <i>d'hydrogène.</i>	Eau.	4
— <i>d'iridium.</i>	Oxide d'iridium.	6, 159
— <i>de magnésium</i>	{ Magnésie blanche.	
	— calcinée.	5, 85
— <i>de manganèse.</i>	Oxide <i>blanc</i> de manganèse.	5, 99
— <i>de mercure</i>	{ Éthiops <i>per se</i> .	
	Oxide <i>gris-noirâtre</i> de mer-	
	cure.	6, 144
— <i>de molybdène.</i>	— <i>brun</i> de molybdène.	5, 114
— <i>de nickel.</i>	— <i>gris-vertâtre</i> de nickel.	6, 139
— <i>d'or.</i>	— <i>violet</i> d'or.	6, 157
— <i>d'osmium.</i>	— <i>blanc</i> d'osmium.	6, 148
— <i>de palladium.</i>	— <i>bleu</i> de palladium.	6, 151
— <i>de phosphore.</i>	— <i>blanc</i> de phosphore.	4, 24
— <i>de platine.</i>	— <i>vert</i> de platine.	6, 155
— <i>de plomb</i>	{ Massicot.	
	Oxide <i>jaune</i> de plomb.	6, 142
— <i>de potassium.</i>		5, 97

<i>Protoxide de rhodium.</i>	<i>Oxide jaune</i> de rhodium.	6, 152
— <i>de silicium</i>	{ Terre vitrifiable.	
	— siliceuse.	5, 76
	Silice.	
— <i>de sodium.</i>		5, 95
— <i>de soufre.</i>	<i>Oxide rouge</i> de soufre.	4
— <i>de strontium.</i>	Strontiane pure.	5, 88
— <i>de tellure.</i>	<i>Oxide blanc</i> de tellure.	6, 137
— <i>de titane.</i>	— <i>rouge</i> de titane.	6, 150
— <i>de tungstène.</i>	— <i>noir</i> de tungstène.	5, 118
— <i>d'urane.</i>	— <i>noir</i> d'urane.	6, 126
— <i>d'yttrium.</i>	Yttria pure.	5, 77
— <i>de zinc.</i>	<i>Oxide gris</i> de zinc.	5, 102
— <i>de zirconium.</i>	{ Zircone pure.	
	Terre de jargon.	5, 77
<i>Protoxi-phosphure d'aluminium.</i>	Phosphure d'alumine.	26
— <i>de barium.</i>	— de baryte.	Ibid.
— <i>de calcium.</i>	— de chaux.	Ibid.
— <i>de glucinium.</i>	— de glucine.	Ibid.
— <i>de magnésium.</i>	— de magnésie.	Ibid.
— <i>de strontium.</i>	— de strontiane.	Ibid.
— <i>d'yttrium.</i>	— d'yttria.	Ibid.
<i>Protoxi-sulfure de barium.</i>	{ Foie de soufre barotique.	
	Sulfure de baryte.	32
— <i>de calcium</i>	{ Foie de soufre calcaire.	
	Sulfure de chaux.	Ibid.
— <i>de fer.</i>	Hydro-sulfure de fer.	Ibid.
— <i>de magnésium.</i>	Sulfure de magnésie.	Ibid.
— <i>de manganèse.</i>	Hydro-sulfure de manganèse.	Ibid.
— <i>de strontium.</i>	Sulfure de strontiane.	Ibid.
Prussiates.	<i>Hydro-cyanates.</i>	70
Prussiate d'alumine.	<i>Proto-hydro-cyanate</i> d'aluminium.	Ibid.
— de baryte.	— <i>de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cobalt.	— <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— <i>d'étain.</i>	Ibid.

Prussiate de magnésie.	<i>Proto-hydro-cyanatè de magnésium.</i>	70
— de palladium.	— — <i>de palladium.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-hydro-cyanate de potassium.</i>	Ibid.
Prussiate de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-hydro-cyanate de strontium.</i>	Ibid.
— de zinc.	— — <i>de zinc.</i>	Ibid.
Prussiate d'ammoniaque et de fer.....	<i>Hydro-cyanate d'ammoniaque et de deutoxide de fer.</i>	71
— de baryte et de fer.	<i>Proto-hydro-cyanate de baryum et de deutoxide de fer.</i>	Ibid.
— de chaux et de fer.	— — <i>de calcium et de deutoxide de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie et de fer.	— — <i>de magnésium et de deutoxide de fer.</i>	Ibid.
— de potasse et de fer.	<i>Deuto-hydro-cyanate de potassium et de fer.</i>	Ibid.
— de soude et de fer.	— — <i>de sodium et de fer.</i>	Ibid.
— de strontiane et de fer.	<i>Proto-hydro-cyanate de strontium et de deutoxide de fer.</i>	Ibid.
Pyrite cuivreuse.	<i>Sulfure de cuivre.</i>	31
— martiale.	— <i>de fer.</i>	Ibid.
<i>Pyro-tartrates.</i>	<i>Pyro-tartrites.</i>	178
Pyro-tartrate d'alumine.	<i>Proto-pyro-tartrate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Pyro-tartrate d'ammoniaque.</i>	179
— de baryte.	<i>Proto-pyro-tartrate de baryum.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnesium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-pyro-tartrate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.

Pyro-tartrate de strontiane.	<i>Proto-pyro-tartrate de strontium.</i>	179
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zircône.	— — <i>de zirconium.</i>	178
Pyro-tartrites.	<i>Pyro-tartrates.</i>	Ibid.

Q

Quadroxalate de deutoxide de potassium.	Téroxalate de deutoxide de potassium.	167
---	---------------------------------------	-----

R

Réalgar.	<i>Sulfure d'arsenic.</i>	31
Régule d'antimoine.	<i>Antimoine.</i>	122
— d'arsenic.	<i>Arsenic métal.</i>	110
— de bismuth.	<i>Bismuth.</i>	131
— de cobalt.	<i>Cobalt.</i>	127
— de cuivre.	<i>Cuivre.</i>	133
— d'étain.	<i>Etain.</i>	107
— de manganèse.	<i>Manganèse.</i>	79
— de molybdène.	<i>Molybdène.</i>	113
— de zinc.	<i>Zinc.</i>	101
— de sydérite.	<i>Phosphure de fer.</i>	25
<i>Résines.</i>	<i>Résines.</i>	186
<i>Rhodium.</i>		151
Rouille de fer.	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	28
<i>Rosates.</i>		181
Rosate d'alumine.	<i>Proto-rosate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Rosate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-rosate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-rosate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-rosate de strontium.</i>	Ibid.

S

Safran de Mars apéritif.	<i>Proto-carbonate de fer.</i>	22
Salmiac.	<i>Hydro-chlorate d'ammonia-</i>	
	<i>que.</i>	45
Salpêtre.	<i>Deuto-nitrate de potassium.</i>	56
<i>Santaline.</i>		186
Saturne.	<i>Plomb.</i>	
Savon des verriers.	<i>Protoxide de manganèse.</i>	99
<i>Sébates.</i>	<i>Sébates.</i>	182
Sébate d'alumine.	<i>Proto-sébate d'aluminium.</i>	
	<i>Ibid.</i>	
— d'ammoniaque.	<i>Sébate d'ammoniaque.</i>	<i>Ibid.</i>
— d'argent.	<i>Deuto-sébate d'argent.</i>	<i>Ibid.</i>
— de baryte.	<i>Proto-sébate de barium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	<i>Ibid.</i>
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	<i>Ibid.</i>
— de potasse.	<i>Deuto-sébate de potassium.</i>	
	<i>Ibid.</i>	
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	<i>Ibid.</i>
— de strontiane.	<i>Proto-sébate de strontium.</i>	
	<i>Ibid.</i>	
Sel acéteux d'argile.	<i>Proto-acétate d'aluminium.</i>	
		160
— — d'ammoniaque.	<i>Acétate d'ammoniaque.</i>	161
— — calcaire.	<i>Proto-acétate de calcium.</i>	
	<i>Ibid.</i>	
— digestif de Sylvius.	<i>Deuto-acétate de potassium.</i>	
	<i>Ibid.</i>	
— acéteux minéral.	— — <i>de sodium.</i>	<i>Ibid.</i>
— — de magnésie.	<i>Proto-acétate de magnésium.</i>	
		160
— — de zinc.	<i>Deuto-acétate de zinc.</i>	161
Sel d'absinthe.	<i>Sous-deuto-carbonate de potas-</i>	
	<i>sium.</i>	22
— admirable de Glauber.	<i>Deuto-sulfate de sodium.</i>	34
— admirable perlé.	<i>Sous-deuto-phosphate de so-</i>	
	<i>dium.</i>	27

Sel ammoniac.	<i>Hydro-chlorate d'ammonia-</i> <i>que.</i>	45
— ammoniacal crayeux.	<i>Sous-carbonate d'ammonia-</i> <i>que.</i>	22
— — nitreux.	<i>Nitrate d'ammoniaque.</i>	56
— — sédatif.	<i>Borate d'ammoniaque.</i>	18
— — spathique.	<i>Hydro-fluate d'ammoniaque.</i>	61
— — vitriolique.	<i>Sulfate d'ammoniaque.</i>	35
— cathartique amer.	<i>Proto-sulfate de magnésium.</i>	34
— commun cristallisé.	<i>Deuto-hydro-chlorate de so-</i> <i>dium.</i>	45
— volatil d'Angleterre.	<i>Sous-carbonate d'ammonia-</i> <i>que.</i>	22
— du benjoin.	<i>Acide benzoïque.</i>	10, 168
— de chicorée.	<i>Sous-deuto-carbonate de po-</i> <i>tassium.</i>	22
— de cuisine.	<i>Deuto-hydro-chlorate de so-</i> <i>dium.</i>	45
— diurétique.	<i>Deuto-acétate de potassium.</i>	161
— d'Epsom.	<i>Proto-sulfate de magnésium.</i>	34
— de Glauber.	<i>Deuto-sulfate de sodium.</i>	Ibid.
— essentiel de vin.	<i>Deuto-acétate de potassium.</i>	161
— de duobus.	<i>Deuto-sulfate de potassium.</i>	35
— fébrifuge de Sylvius.	<i>Deuto-hydro-chlorate de po-</i> <i>tassium.</i>	45
— gemme.	<i>Deuto-hydro-chlorate de po-</i> <i>tassium</i>	Ibid.
— fixe de tartre.	<i>Sous-deuto-carbonate de potas-</i> <i>sium.</i>	22
— fusible de l'urine.	<i>Deuto-phosphate de sodium et</i> <i>d'ammoniaque.</i>	27
— marin.	<i>Deuto-hydro-chlorate de so-</i> <i>dium.</i>	45
— — calcaire.	<i>Proto-hydro-chlorate de cal-</i> <i>cium.</i>	Ibid.
— d'oseille.	<i>Sur-deutoxalate de potassium.</i>	157

Sel natif de l'urine.	<i>Deuto-phosphate de sodium et d'ammoniaque.</i>	27
— polychreste de Glaser.	<i>Deuto-sulfate de potassium.</i>	35
— de la Rochelle.	<i>Deuto-tartrate de potassium et de sodium.</i>	176
— de saturne.	<i>Proto-acétate de plomb.</i>	61
— sédatif mercuriel.	<i>Proto-borate de mercure.</i>	18
— sédatif.	<i>Acide borique.</i>	716
— de prunelle.	<i>Deuto-nitrate de potassium fondu.</i>	56
— régalin d'or.	<i>Proto-hydrochlorate d'or.</i>	45
— de Seydschutz.	<i>Proto-sulfate de magnésium.</i>	34
— de Seydlitz.	— — de magnésium.	Ibid.
— secret de Glauber.	<i>Sulfate d'ammoniaque.</i>	55
— de prunelle.	<i>Deuto-nitrate de potassium fondu.</i>	56
— de Seignette.	<i>Deuto-tartrate de potassium et de sodium.</i>	176
— sulfureux de Stahl.	<i>Deuto-sulfite de potassium.</i>	37
— de tartre.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	22
— végétal.	<i>Deuto-tartrate de potassium.</i>	175
— de vitriol narcotique.	<i>Acide borique.</i>	7, 16
— volatil d'Angleterre.	<i>Sous-carbonate d'ammoniaque.</i>	22
— — du succin.	<i>Acide succinique.</i>	10, 174
Septone.	<i>Azote.</i>	55
Sélénite.	<i>Proto-sulfate de calcium.</i>	34
Silice.	<i>Protoxide de silicium.</i>	5, 76
<i>Silicium.</i>	Métal de la silice.	92
<i>Sodium.</i>	Métal de la soude.	75
Similor.	Alliage de cuivre et de zinc.	135
Soleil des alchimistes.	<i>Or.</i>	155
Soude.	<i>Sous-deuto-carbonate de sodium.</i>	21
Soude aéré.	— — — de sodium.	Ibid.
— caustique.	<i>Hydrate de deutoxide de sodium.</i>	6, 15
— crayeuse.	<i>Sous-deuto-carbonate de sodium.</i>	Ibid.

Soude pure.	<i>Hydrate de deutoxide de sodium.</i>	6, 15
— effervescente.	<i>Sous - deuto - carbonate de sodium.</i>	21
— spathique.	<i>Deuto-hydrofluat de sodium.</i>	60
<i>Soufre.</i>	<i>Soufre.</i>	29
Soufre azoté.	<i>Gaz azote sulfuré.</i>	155
— carburé.	<i>Per-carbur de soufre.</i>	19
— doré d'antimoine.	<i>Per - deutoxi - sulfure d'antimoine.</i>	52
— hydrogéné.	<i>Per-carbur de soufre.</i>	19
— phosphoré.	<i>Sous-phosphure de soufre.</i>	25
— sublimé.	<i>Fleurs de soufre.</i>	30
— oxo-muriaté.	<i>Chlorure de soufre.</i>	41
Sous-borate de soude.	<i>Sous - deuto - borate de sodium.</i>	17
— — de strontiane.	<i>Sous-proto-borate de strontium.</i>	17
<i>Sous-carbur de fer.</i>	<i>Acier.</i>	20
— chlorure de mercure. . .	<i>Aquila alba.</i> <i>Calo : élas.</i> <i>Panacée mercurielle.</i> <i>Sublimé doux.</i> 42 <i>Muriate de mercure doux.</i> <i>Sous-muriate de mercure doux.</i> <i>Proto-hydro-chlorate de mercure doux.</i>	
— — d'iode.		41
— deuto-acétate de cuivre.	<i>Acétate de cuivre avec excès de base.</i>	162
— — borate de sodium. . .	<i>Tinckal.</i> <i>Chrysocolle.</i> <i>Borax brut.</i> <i>Alcali pneuma (Hahnemann). 17</i> <i>Borate sur-saturé de soude.</i> <i>Sous-borate de soude.</i>	

<i>Sous-carbonate d'ammoniaque</i>	}	Sel volatil d'Angleterre.	
		— ammoniacal crayeux.	
		Craie ammoniacale.	21
		Méphite ammoniacale.	
		Alcali volatil concret.	
<i>Sous-deuto-carbonate de potassium</i>	}	Carbonate sur-saturé d'ammoniaque.	
		Sel fixe de tartre.	
		— d'absinthe, de chicorée, etc.	
		Méphite de potasse.	
		Alkali fixe végétal.	
		— — — aéré.	
		Tartre crayeux.	
		Nitre fixé par les charbons.	21
		— — par lui-même.	
		Tartre méphitique	
		Alkaest de Vanhelimont.	
Potasse.			
Potasse carbonatée.			
Carbonate sur - saturé de potasse.			
— — — <i>de sodium</i>	}	Natrum.	
		Soude crayeuse, aérée.	
		— effervescente.	
		Cristaux de soude.	
		Méphite de soude.	21
		Soude.	
		Craie de soude.	
— — <i>chlorate de zinc</i> .	}	Alkali fixe minéral effervescent.	
		Carbonate sur-saturé de soude.	
— — <i>hydro-chlorate de zinc</i> .	}	Chlorate de zinc avec excès de base.	44
		Muriate de zinc avec excès de base.	45
— — <i>nitrate de bismuth</i> ...	}	Blanc de perle.	
		— de fard.	
		Magister de bismuth.	57
— — — <i>de cuivre</i> .	}	Nitrate de bismuth avec excès de base.	
		Nitrate de cuivre avec excès de base.	57

<i>Sous-deuto-phosphate de sodium</i>	} Sel admirable perlé. 27 Phosphate sur-saturé de soude.	
— — — <i>de zinc.</i>		
— — — <i>sulfate d'antimoine.</i>	} Phosphate de zinc avec excès de base. 27 Sulfate d'antimoine avec excès de base. Ibid.	
— — — <i>de cuivre.</i>		
	— de cuivre avec excès de base. 36	
	} Turbith minéral. Oxide de mercure jaune. 37	
— — — <i>de mercure</i>		
	Sulfate de mercure avec excès de base.	
— — — <i>de plomb.</i>	Sulfate de plomb avec excès de base. 36	
	} Poudre des Chartreux. Kermès minéral. Oxide d'antimoine sulfuré rouge. 32 — hydro-sulfuré d'antimoine. Sous-hydro-sulfuré d'antimoine. Oxide d'antimoine hydro-sulfuré brun.	
— <i>deutoxi-sulfure d'antimoine</i>		
— hydro-sulfure d'anti-moine.		<i>Sous-deutoxi-sulfure d'antimoine.</i> 52
— <i>iodure d'ammoniaque.</i>		48
— — — <i>de mercure.</i>	49	
— <i>muriate de mercure doux.</i>	<i>Sous-chlorure de mercure.</i> 42	
— <i>nitrate de bismuth.</i>	<i>Sous-deuto-nitrate de bismuth.</i>	
— — — <i>de cuivre.</i>	— — — <i>de cuivre.</i> Ibid.	
— — — <i>de mercure.</i>	<i>Sous-proto-nitrate de mercure.</i> 58	
— <i>phosphate d'ammoniaque.</i>	Phosphate d'ammoniaque sur-saturé. 27	
— <i>phosphure de soufre.</i>	Soufre phosphoré. 25	
— <i>proto-acétate de plomb.</i>	Acétate de plomb avec excès de base.	
— — — <i>borate de strontium.</i>	Borate sur-saturé de strontium. 17	
— — — <i>iodate de mercure.</i>	Iodate de mercure avec excès de base. 50	

<i>Sous-proto-hydro-chlorate de palladium et d'ammoniaque.</i>	} Sous-muriate de palladium et d'ammoniaque. 46
— — — <i>de plomb.</i>	
— — — <i>de rhodium et d'ammoniaque.</i>	} Sous-muriate de rhodium ammoniacal. 47
— <i>sulfure d'antimoine silicé.</i>	
Spath ammoniacal.	<i>Hydro-fluate d'ammoniaque.</i> 61
— calcaire.	<i>Proto-carbonate de calcium.</i> 21
— cubique.	<i>Proto-hydro-fluate de calcium.</i> 60
— fluor.	— — <i>de calcium.</i> Ibid.
— pesant.	<i>Proto-sulfate de barium.</i> 54
— phosphorique.	<i>Proto-hydro-fluate de calcium.</i> 60
— sédatif.	<i>Proto-borate de magnésium.</i> 17
— vitreux.	<i>Proto-hydro-fluate de calcium.</i> 60
Strontiane.	<i>Protoxide de strontium.</i> 5, 88
<i>Strontium.</i>	Métal de la strontiane. 88
Sublimé corrosif.	<i>Per-chlorure de mercure.</i> 42
— doux.	<i>Sous-chlorure de mercure.</i> Ibid.
Suc de citron.	<i>Acide citrique.</i> 10, 169
<i>Subérates.</i>	<i>Subérates.</i> 179
Subérate d'alumine.	<i>Proto-subérate d'aluminium.</i> Ibid.
— <i>d'ammoniaque.</i>	<i>Subérate d'ammoniaque.</i> Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-subérate d'argent.</i> Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-subérate de barium.</i> Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i> Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i> Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i> Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i> Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i> Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i> Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i> Ibid.

Subérate de potasse.	<i>Deuto-subérate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-subérate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'ytrium.</i>	Ibid.
— de zircône.	— — <i>de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Succinates.</i>	<i>Succinates.</i>	174
Succinate d'alumine.	<i>Proto-succinate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Succinate d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-succinate de barium.</i>	Ibid.
— de cérium.	— — <i>de cérium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	<i>Deuto-succinate de manganèse.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-succinate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-succinate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-succinate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'ytrium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-succinate de zinc.</i>	Ibid.
— de zircône.	<i>Proto-succinate de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Sucre.</i>	<i>Sucre.</i>	185
Sucre de plomb.	<i>Proto-acétate de plomb.</i>	162
— de saturne.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
<i>Sulfates</i>	{ <i>Vitriols.</i>	
Sulfate d'alumine.	{ <i>Sulfates.</i>	54
	{ <i>Proto-sulfate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.....	{ Sel secret de Glauber.	
	{ — ammoniacal vitriolique.	35
	{ Vitriol ammoniacal.	
— d'antimoine.	<i>Deuto-sulfate d'antimoine.</i>	Ibid.

Sulfate d'argent.	<i>Deuto-sulfate d'argent.</i>	57
— d'arsenic.	<i>Proto-sulfate d'arsenic.</i>	35
— de baryte.	— — de barium.	34
— de bismuth.	<i>Deuto-sulfate de bismuth.</i>	36
— de cérium.	— — de cérium.	Ibid.
— de chaux.	<i>Proto-sulfate de calcium.</i>	34
— de chrome.	— — de chrome.	35
— de cobalt.	<i>Deuto-sulfate de cobalt.</i>	36
— de columbium.	<i>Proto-sulfate de columbium.</i>	35
— de cuivre.	<i>Deuto-sulfate de cuivre.</i>	36
— d'étain.	<i>Proto-sulfate d'étain.</i>	35
— de fer au <i>minimum</i> .	— — de fer.	Ibid.
— de fer au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-sulfate de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-sulfate de glucinium.</i>	34
— d'iridium.	— — d'iridium.	57
— de magnésie.	— — de magnésium.	34
— de manganèse.	— — de manganèse.	43
— de mercure au <i>minimum</i> .	— — de mercure.	36
— de molybdène.	— — de molybdène.	35
— de nickel.	— — de nickel.	36
— d'or.	<i>Deuto-sulfate d'or.</i>	37
— d'osmium.	<i>Proto-sulfate d'osmium.</i>	Ibid.
— de palladium.	— — de palladium.	Ibid.
— de platine.	<i>Deuto-sulfate de platine.</i>	37
— de plomb.	— — de plomb.	36
— de potasse.	— — de potassium.	55
— — et d'ammoniaque.	— — — et d'ammoniaq.	Ibid.
— — et d'alumine.....	{ — — — et de protoxide d'aluminium.	Ibid.
— de rhodium.	<i>Proto-sulfate de rhodium.</i>	37
— de soude.	<i>Deuto-sulfate de sodium.</i>	35
— — et d'ammoniaque.	— — — et d'ammoniaq.	Ibid.
— de tellure.	<i>Proto-sulfate de tellure.</i>	36
— de titane.	<i>Deuto-sulfate de titane.</i>	Ibid.
— d'urane au <i>minimum</i> .	<i>Proto-sulfate d'urane.</i>	Ibid.
— — au <i>maximum</i> .	<i>Deuto-sulfate d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	<i>Proto-sulfate d'ytrium.</i>	34
— de zinc.	<i>Deuto-sulfate de zinc.</i>	35
— de zirconé.	<i>Proto-sulfate de zirconium.</i>	34

<i>Sulfites</i>	{ Sels sulfureux de Stahl.	37
	{ <i>Sulfites</i> .	37
Sulfite d'alumine.	<i>Proto-sulfite d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Sulfite d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'antimoine.	<i>Deuto-sulfite d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Proto-sulfite d'argent.</i>	38
— d'argent ammoniacal.	— — d'argent et d'ammo- <i>niaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	— — de barium.	37
— de bisinuth.	<i>Deuto-sulfite de bismuth.</i>	38
— de chaux.	<i>Proto-sulfite de calcium.</i>	37
— de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.
— d'étain.	— — d'étain.	Ibid.
— de fer.	— — de fer.	Ibid.
— de magnésie.	— — de magnésium.	Ibid.
— — et d'ammoniaque.	— — — et d'ammoniaque.	Ibid.
— de manganèse.	— — de manganèse.	Ibid.
— de mercure.	— — de mercure.	Ibid.
— de plomb.	— — de plomb.	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-sulfite de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — de sodium.	Ibid.
— de zinc.	— — de zinc.	Ibid.
<i>Sulfites sulfurés.</i>	<i>Sulfites sulfurés.</i>	38
<i>Sulfite sulfuré d'ammonia-</i> <i>que.</i>	<i>Sulfite sulfuré d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— — de baryte.	<i>Proto-sulfite sulfuré de ba-</i> <i>rium.</i>	Ibid.
— — de chaux.	— — — de calcium.	Ibid.
— — de cuivre.	— — — de cuivre.	Ibid.
— — d'étain.	— — — d'étain.	Ibid.
— — de fer.	— — — de fer.	Ibid.
— — de potasse.	<i>Deuto-sulfite sulfuré de potas-</i> <i>sium.</i>	Ibid.
— — de soude.	— — — de sodium.	Ibid.
— — de strontiane.	<i>Proto-sulfite sulfuré de stron-</i> <i>tium.</i>	Ibid.
— — de zinc.	<i>Deuto-sulfite sulfuré de zinc.</i>	Ibid.

Sulfurane.	<i>Chlorure de soufre.</i>	41
<i>Sulfures.</i>	<i>Sulfures.</i>	30
Sulfure d'acide muriatique.	<i>Chlorure de soufre.</i>	41
— d'ammoniaque.	<i>Sulfure d'ammoniaque.</i>	72
— d'antimoine.	— d'antimoine.	51
— arseniqué.	Aimant arsenical.	Ibid.
— d'argent.	<i>Sulfure d'argent.</i>	Ibid.
	{ Orpin, orpiment.	
— d'arsenic.	Réalgar.	Ibid.
	{ Sulfure d'arsenic jaune et rouge.	
— de baryte.	<i>Protoxi-sulfure de barium.</i>	52
— de bismuth.	<i>Sulfure de bismuth.</i>	51
— de carbone.	<i>Per-carbure de soufre.</i>	19
— de chaux.	<i>Protoxi-sulfure de calcium.</i>	52
	<i>Sulfure de cobalt.</i>	51
— de cobalt.		
— de cuivre.....	{ Pyrite cuivreuse.	
	{ <i>Sulfure de cuivre.</i>	Ibid.
— de fer.	{ Pyrite martiale.	
	{ <i>Sulfure de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	<i>Protoxi-sulfure de magnésium.</i>	52
— de manganèse.		51
	{ Etiops de mercure.	
— de mercure.....	— minéral.	
	{ Cinnabre.	Ibid.
	{ Vermillon.	
	{ Sulfure de mercure oxidé rouge.	
— de mercure rouge.	<i>Per-sulfure de mercure.</i>	Ibid.
— de molybdène.	— de molybdène.	Ibid.
— de palladium.	— de palladium.	Ibid.
— de platine.	— de platine.	Ibid.
— de plomb naturel.	<i>Per-sulfure de plomb.</i>	Ibid.
— de plomb artificiel.	<i>Sulfure de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deutoxi-sulfure de potassium.</i>	52
	<i>Sulfure de potassium.</i>	50
— de potassium.	— de rhodium.	51
— de rhodium.		

Sulfure de soude.	<i>Deutoxi-sulfure de sodium.</i>		
— de sodium.	<i>Sulfure de sodium.</i>	32	
— de zinc.	— de zinc.	30	
— — oxigéné.	<i>Deutoxi-sulfure de zinc.</i>	31	
<i>Sur-carbonate d'ammonia-</i>	<i>Carbonate acide d'ammoniaq.</i>	52	
<i>que.</i>		22	
<i>Sur-deuto-acétate de bis-</i>	<i>Acétate acide de bismuth.</i>	161	
<i>muth.</i>			
— — de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.	
<i>Sur-deuto-arséniate de po-</i>	<i>Arséniate acide de potasse.</i>	112	
<i>tassium.</i>			
<i>Sur-deuto-chromate de po-</i>	<i>Chromate acide de potasse.</i>	117	
<i>tassium.</i>			
— — de sodium.	— — de soude.	116	
<i>Sur-deutoxalate de potas-</i>	Sel d'oseille. <i>Oxalate acidule de potasse.</i>	167	
<i>sium.....</i>			
— — — et d'ammoniaq.	— — — et d'ammoniaque.		
<i>Sur-deutoxalate de sodium.</i>	<i>Oxalate acide de soude.</i>	Ibid.	
— — <i>phosphate de bis-</i>	<i>Phosphate acide de bismuth.</i>	28	
<i>muth.</i>			
— — — de fer.	— — de fer.	27	
— — — de potassium.	— — de potasse.	Ibid.	
— — — de sodium.	— — de soude.	Ibid.	
— — <i>sulfate d'antimoine.</i>	<i>Sulfate acide d'antimoine.</i>	36	
— — — de bismuth.	— — de bismuth.	Ibid.	
— — — de cuivre.	— — de cuivre.	Ibid.	
— — — de mercure.	— — de mercure.	Ibid.	
— — — de plomb.	— — de plomb.	Ibid.	
— — — de potassium.	— — de potasse.	35	
— — — de sodium.	— — de soude.	34	
— — <i>tartrate de potas-</i>	Tartre. Cristaux de tartre. Crème de tartre. <i>Tartrate acidule de potasse.</i>		
<i>sium.....</i>			
— — — de sodium.			— — de soude.
<i>Sur-oxalate d'ammoniaq.</i>			<i>Oxalate acide d'ammoniaque.</i>
— <i>phosphate d'ammoniaq.</i>	<i>Phosphate acide d'ammoniaq.</i>	27	
— <i>proto-arséniate de cal-</i>	<i>Arséniate acide de chaux.</i>	112	
<i>cium.</i>			

<i>Sur-proto-carbonate de calcium.</i>	Carbonate acide de chaux.	21
— — <i>hydro-chlorate de palladium et d'ammoniaque.</i>	Muriate acide de palladium et d'ammoniaque.	46
— — — <i>de rhodium et d'ammoniaque.</i>	Muriate acide de rhodium et d'ammoniaque.	47
— — <i>malate de calcium.</i>	Malate acide de chaux.	
— — <i>mellitate de barium.</i>	Mellitate acide de baryte.	
— — <i>iodate de mercure.</i>	Iodate acide de mercure.	50
— <i>protoxalate de calcium.</i>	Oxalate acide de chaux.	167
— — <i>de cobalt.</i>	— — de cobalt.	Ibid.
— — <i>de cuivre.</i>	— — de cuivre.	Ibid.
— — <i>d'étain.</i>	— — d'étain.	Ibid.
— — <i>de mercure.</i>	— — de mercure.	168
— <i>proto-phosphate d'aluminium.</i>	Phosphate acide d'alumine.	26
— — — <i>de barium.</i>	— — de baryte.	27
— — — <i>de calcium.</i>	— — de chaux.	26
— — — <i>de mercure.</i>	— — de mercure.	27
— — — <i>de strontium.</i>	— — de strontiane.	26
— — <i>phosphite de barium.</i>	Phosphite acide de baryte.	29
— — — <i>de calcium.</i>	— — de chaux.	28
— — <i>sulfate d'aluminium.</i>	Sulfate acide d'alumine.	34
— — — <i>d'ammoniaque et de deutroxyde de potassium.....</i>	Alun. Sulfate acide d'alumine et de potasse.	55
— — <i>tartrate de barium.</i>	Tartrate acidule de baryte.	
Syderium.	Phosphure de fer.	25
Sydérotite.	— de fer.	Ibid.

T

<i>Tantalium.</i>		121
<i>Tartrates.....</i>	{ Tartre Tartrites.	175
Tartrate acidule de baryte.	<i>Sur-proto-tartrate de baryte.</i>	Ibid.

Tartrate acidule de potasse.	<i>Sur-dento-tartrate de potas-</i> <i>sium.</i>	175
— — de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— d'alumine.	<i>Proto-tartrate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Tartrate d'ammoniaq.</i>	Ibid.
— d'antimoine au mini-	<i>Proto-tartrate d'antimoine.</i>	177
— — au maximum.	<i>Deuto-tartrate d'antimoine.</i>	Ibid.
— d'argent.	— — <i>d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-tartrate de barium.</i>	175
— de bismuth.	<i>Deuto-tartrate de bismuth.</i>	177
— de chaux.	<i>Proto-tartrate de calcium.</i>	175
— de cobalt.	<i>Deuto-tartrate de cobalt.</i>	177
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de glucine.	<i>Proto-tartrate de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnesium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	<i>Deuto-tartrate de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	<i>Proto-tartrate de mercure.</i>	Ibid.
— de molybdène.	— — <i>de molybdène.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de platine.	<i>Deuto-tartrate de platine.</i>	Ibid.
— de plomb.	<i>Proto-tartrate de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-tartrate de potassium.</i>	176
— — et d'alumine.	— — — <i>et de protoxide d'a-</i> <i>luminium.</i>	176
— — et d'ammoniaque.	— — — <i>et d'ammoniaq.</i>	175
— — et d'antimoine.	— — — <i>et d'antimoine.</i>	176
— — et d'argent.	— — — <i>et d'argent.</i>	177
— — et de baryte.	— — — <i>et de protoxide de</i> <i>barium.</i>	176
— — et de chaux.	— — — <i>et de protoxide de</i> <i>calcium.</i>	Ibid.

Tartrate de potasse et de cuivre.	<i>Deuto-tartrate de potassium et de cuivre.</i>	176
— et d'étain.	— et de protoxide d'étain.	Ibid.
— et de fer.	— et de fer.	Ibid.
— et de magnésie.	— et de protoxide de magnésium.	Ibid.
— et de manganèse.	— et de manganèse.	Ibid.
— et de mercure.	— et de protoxide de mercure.	177
— et de plomb.	— et de protoxide de plomb.	176
— et de soude.	— et de sodium.	Ibid.
— et de strontiane.	— et de protoxide de strontium.	Ibid.
— et de zinc.	— et de zinc.	Ibid.
— de soude.	<i>Deuto-tartrate de sodium.</i>	175
— de strontiane.	<i>Proto-tartrate de strontium.</i>	Ibid.
— de titane.	— de titane.	177
— d'urane.	<i>Deuto-tartrate d'urane.</i>	Ibid.
— d'yttria.	<i>Proto-tartrate d'yttrium.</i>	175
— de zinc.	<i>Deuto-tartrate de zinc.</i>	177
— de zircone.	<i>Proto-tartrate de zirconium.</i>	175
Tartres.	<i>Tartrates.</i>	Ibid.
Tartre alkalisé.	<i>Deuto-tartrate de potassium.</i>	Ibid.
— antimonié.	— et d'antimoine.	176
— calcaire.	<i>Proto-tartrate de calcium.</i>	175
— crayeux.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	22
— chalybé.	<i>Deuto-tartrate de potassium et de fer.</i>	176
— émétique.	— et d'antimoine.	176
— méphitique.	<i>Sous-deuto-carbonate de potassium.</i>	22
— martial soluble.	<i>Deuto-tartrate de potassium et de fer.</i>	176
— de potasse.	— de potassium.	175
— régénéré.	— acétate de potassium.	161

Tartre soluble,	<i>Deuto-tartrate de potassium.</i>	175
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— spathique,	— <i>hydro-fluate de potassium.</i>	60
— stibié.	— <i>tartrate de potassium et de protoxide d'antimoine.</i>	175
— tartarisé.	— — <i>de potassium et de fer.</i>	176
— vitriolé.	— <i>sulfate de potassium.</i>	35
Tartrites.	<i>Tartrates.</i>	175
Tartrite acidule de potasse.	<i>Sur-deuto-tartrate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de potasse et de fer.	— — — <i>de potassium et de fer.</i>	176
Tellure.	<i>Tellure.</i>	136
Terre de l'alun.	<i>Protoxide d'aluminium.</i>	5, 79
— des os.	<i>Proto-phosphate de calcium.</i>	26
— calcaire.	<i>Protoxide de calcium.</i>	5, 21
— aéré.	<i>Proto-carbonate de calcium.</i>	21
— foliée cristallisable.	<i>Deuto-acétate de sodium.</i>	161
— mercurielle.	<i>Proto-acétate de mercure.</i>	162
— minérale.	<i>Deuto-acétate de sodium.</i>	161
— de tortre.	— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— végétale.	— — <i>de potassium.</i>	Ibid.
— de jargon.	<i>Protoxide de zirconium.</i>	5, 77
— mariatique de Kirwan.	<i>Proto-carbonate de magnésium.</i>	21
— magnésienne.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— siliceuse.	<i>Protoxide de silicium.</i>	5, 14, 76
— vitrifiable.	— <i>de silicium.</i>	8
<i>Téetroxalate de deutoxide de potassium.</i>	<i>Quadroxalate de deutoxide de potassium.</i>	167
Thermoxides.	<i>Protoxides.</i>	3
Thurbith minéral.	<i>Sous-deuto-sulfate de mercure.</i>	57
Tinckal.	— — <i>borate de sodium.</i>	17
Titane.	<i>Titane.</i>	150
Tombac.	<i>Alliage de cuivre et d'arsenic.</i>	111
Tungstates.	<i>Tungstates.</i>	119

Tungstate d'alumine.	<i>Proto-tungstate d'aluminium.</i>	119
— de baryte.	— — <i>de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de fer.	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— — et de manganèse.	— — — <i>et de manganèse.</i>	Ibid.
— de glucine.	— — <i>de glucinium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-tungstate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-tungstate de strontium.</i>	Ibid.
— d'yttria.	— — <i>d'yttrium.</i>	Ibid.
— de zircône.	— — <i>de zirconium.</i>	Ibid.
<i>Tungstène.</i>	<i>Scheelium ou scheelin.</i>	117

U

<i>Ulmine.</i>		186
<i>Urane.</i>	Urane.	125
<i>Urates.</i>	<i>Urates.</i>	181
Urate d'alumine.	<i>Proto-urate d'aluminium.</i>	Ibid.
— <i>d'ammoniaque.</i>	<i>Urate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-urate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de magnésie.	— — <i>de magnésium.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-urate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-urate de strontium.</i>	Ibid.
<i>Urée.</i>	<i>Urée.</i>	187

V

Vénus.	<i>Cuivre.</i>	135
Verdet cristallisé.	<i>Deuto-acétate de cuivre.</i>	162
Vermillon.	<i>Per-sulfure de mercure.</i>	31

Verre.		76
Verre d'antimoine.	<i>Sous-sulfure d'antimoine silicé.</i>	31
— de phosphore.	<i>Acide phosphorique fondu.</i>	24
Vert-de-gris.	<i>Deuto-carbonate de cuivre.</i>	20
Vif-argent.	<i>Mercure.</i>	143
Vipaire distillé.	<i>Acide acétique faible.</i>	9
— martial.	<i>Proto-acétate de fer.</i>	161
— radical.	<i>— acétique.</i>	Ibid.
Vitriols.	<i>Sulfates.</i>	34
Vitriol ammoniacal.	<i>Sulfate d'ammoniaque.</i>	35
— blanc.	<i>Deuto-sulfate de zinc.</i>	Ibid.
— bleu.	<i>Sur-deuto-sulfate de cuivre.</i>	36
— de Chypre.	<i>— — — de cuivre.</i>	Ibid.
— de cuivre.	<i>— — — de cuivre.</i>	Ibid.
— magnésien.	<i>Proto-sulfate de magnésium.</i>	34
— martial.	<i>— — de fer.</i>	35
— pesant.	<i>— — de barium.</i>	34
— de potasse.	<i>Deuto-sulfate de potassium.</i>	35
— de soude.	<i>— — de sodium.</i>	34
— vert.	<i>Proto-sulfate de fer.</i>	35
— de zinc.	<i>Deuto-sulfate de zinc.</i>	Ibid.

Y

Yttria.	<i>Protoxide d'yttrium.</i>	5, 81
— en gelée.	<i>Hydrate de protoxide d'yttrium.</i>	15
Yttrium.	<i>Métal de l'yttria.</i>	80

Z

Zinc	{ Speltre.	
	{ Zinc.	101
Zircône.	<i>Protoxide de zirconium.</i>	5, 77
— en gelée.	<i>Hydrate de protoxide de zirconium.</i>	
Zirconium.	<i>Métal de la zircône.</i>	76

<i>Zumiates.</i>	Nancéates.	185
Zumiate d'alumine.	<i>Proto-zumiate d'aluminium.</i>	Ibid.
— d'ammoniaque.	<i>Zumiate d'ammoniaque.</i>	Ibid.
— d'argent.	<i>Deuto-zumiate d'argent.</i>	Ibid.
— de baryte.	<i>Proto-zumiate de barium.</i>	Ibid.
— de chaux.	— — <i>de calcium.</i>	Ibid.
— de cobalt.	— — <i>de cobalt.</i>	Ibid.
— de cuivre.	— — <i>de cuivre.</i>	Ibid.
— d'étain.	— — <i>d'étain.</i>	Ibid.
— de fer au <i>minimum.</i>	— — <i>de fer.</i>	Ibid.
— de fer au <i>maximum.</i>	<i>Deuto-zumiate de fer.</i>	Ibid.
— de magnésie.	<i>Proto-zumiate de magnésium.</i>	Ibid.
— de manganèse.	— — <i>de manganèse.</i>	Ibid.
— de mercure.	— — <i>de mercure.</i>	Ibid.
— de nickel.	— — <i>de nickel.</i>	Ibid.
— de plomb.	— — <i>de plomb.</i>	Ibid.
— de potasse.	<i>Deuto-zumiate de potassium.</i>	Ibid.
— de soude.	— — <i>de sodium.</i>	Ibid.
— de strontiane.	<i>Proto-zumiate de strontium.</i>	Ibid.
— de zinc.	<i>Deuto-zumiate de zinc.</i>	Ibid.

FIN DE LA TABLE.

ERRATA.

Page	0, ligne 8;	au lieu de	Aluminum, lisez	Aluminium.						
3,	— 2;	-----	Parmi les corps simples le plus générale-	ment répandus; lisez: Parmi les corps						
6,	— 3;	-----	Oxide gris de cobalt; lisez, Oxide gris de	cobalt.						
9,	— 5;	-----	Dentoxide d'azote; lisez, Trifoxide d'azote.	Ses propriétés physiques nous sont inconnues;						
12,	— 2;	-----	lisez: ses propriétés physiques à l'état liquide ou solide nous sont inconnues.							
15,	— 5;	-----	Chaux pure éteinte; lisez: Chaux pure éteinte à l'eau.							
27,	— 21;	-----	Phosphate de fer bleu; lisez, Phosphate de fer blanc.							
Ibid.	— 22;	-----	Phosphate de fer blanc; lisez, Phosphate de fer bleu.							
31,	— 9;	-----	Sulfure arseniqué; lisez, Sulfure d'antimoine arseniqué.							
Ibid.	— 16;	-----	Sulfure de mercure,	<table border="0" style="display: inline-table; vertical-align: middle;"> <tr> <td rowspan="4" style="font-size: 2em; vertical-align: middle;">}</td> <td>Ethiops de mercure;</td> </tr> <tr> <td>— minéral;</td> </tr> <tr> <td>Cinnabre;</td> </tr> <tr> <td>Vermillon;</td> </tr> <tr> <td>Sulfure de mercure oxidé rouge;</td> </tr> </table>	}	Ethiops de mercure;	— minéral;	Cinnabre;	Vermillon;	Sulfure de mercure oxidé rouge;
}	Ethiops de mercure;									
	— minéral;									
	Cinnabre;									
	Vermillon;									
Sulfure de mercure oxidé rouge;										
			lisez: Sous-sulfure de mercure ou Ethiops minéral, de mercure, et Persulfure de mercure ou Cinnabre, Vermillon, etc.							
32,	— 13 et 14;	-----	Sulfures de zinc et d'étain; lisez: Sulfures de zinc et d'étain oxidés.							
43,	— 18;	-----	Protoxi-chlorures de sodium, potassium, zinc, fer et plomb; lisez: Deutoxi-chlorures de sodium, etc., etc.							
70,	— 9 et 10;	-----	Cyanures de mercure et d'argent; lisez: Cyanures de mercure et d'argent oxidés.							
81,	— 5;	-----	— et soufre; lisez: — et chlore.							
84,	— 28;	-----	Kerwan; lisez Kirwan.							
108,	— 19;	-----	Oxide jaune d'étain; lisez, Oxide gris-foncé d'étain.							
127,	— 4;	-----	Cérium (à la Nomenclature ancienne); lisez Cérium.							
185,	— 10;	-----	Principes immédiats des végétaux; ajoutez, et des animaux.							
186,	— 2;	-----	Olivine; lisez Olivine.							
209,	— 7;	au lieu de	Chrome; lisez Chrome.							
237,	— 17;	-----	Jupiter ou Etain; lisez Jupiter ou Etain.							
238,	— 22;	-----	Purgatif de tartre; lisez, Magiastre purgatif de tartre.							

N. B. Nous prions nos lecteurs de rectifier, par l'observation, l'erreur

qui s'est glissée dans le courant de cet ouvrage, à l'égard du rapport qui doit exister entre les oxides d'antimoine de M. Proust et les acides antimonieux et antimonique de M. Berzélius. Le premier, qu'on a fait rapporter au protoxide de M. Proust est au contraire son deutoxide, tandis que l'acide antimonique est un nouveau per-oxide jaune d'antimoine, dont M. Proust n'a point fait mention.