

Méthode de nomenclature chimique

1. [Notice](#)

This book was produced in EPUB format by the Internet Archive.

The book pages were scanned and converted to EPUB format automatically. This process relies on optical character recognition, and is somewhat susceptible to errors. The book may not offer the correct reading sequence, and there may be weird characters, non-words, and incorrect guesses at structure. Some page numbers and headers or footers may remain from the scanned page. The process which identifies images might have found stray marks on the page which are not actually images from the book. The hidden page numbering which may be available to your ereader corresponds to the numbered pages in the print edition, but is not an exact match; page numbers will increment at the same rate as the corresponding print edition, but we may have started numbering before the print book's visible page numbers. The Internet Archive is working to improve the scanning process and resulting books, but in the meantime, we hope that this book will be useful to you.

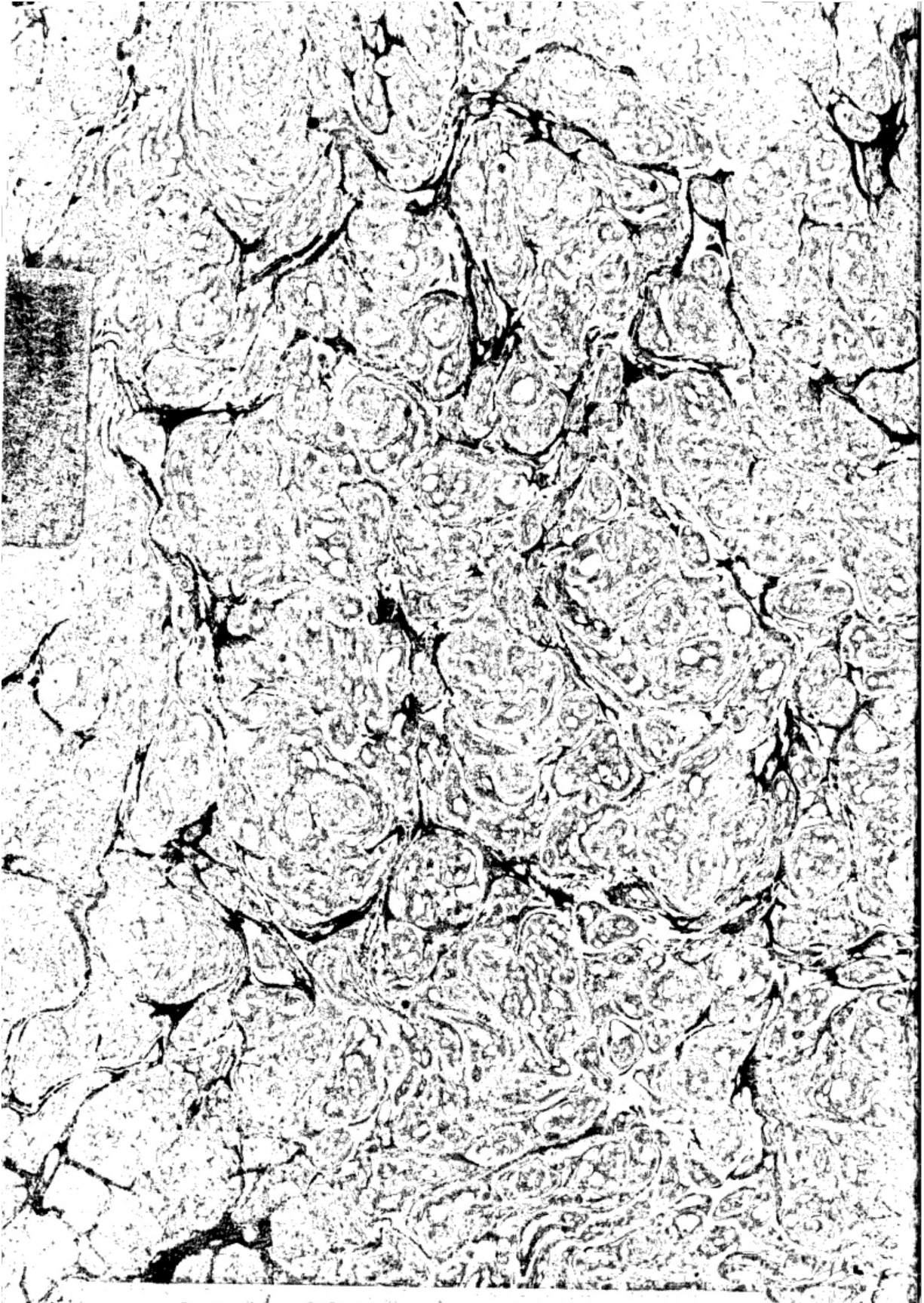
The Internet Archive was founded in 1996 to build an Internet library and to promote universal access to all knowledge. The Archive's purposes include offering permanent access for researchers, historians, scholars, people with disabilities, and the general public to historical collections that exist in digital format. The Internet Archive includes texts, audio, moving images, and software as well as archived web pages, and provides specialized services for information access for the blind and other persons with disabilities.

Created with hocr-to-epub (v.1.0.0)



The text on this page is estimated to be only 20.67% accurate

Digitized by Goog



The text on this page is estimated to be only 17.77% accurate

• WmüfcW%* • .•Di9itizedbyGo°8leï . » I ïi/l—Ali. L' _ Lt i : À



Chim. 331.

The text on this page is estimated to be only 23.00% accurate

Digitized by Google

Chim. 331.

Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 23.33% accurate

Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 21.00% accurate

MÉTHODE DE NOMENCLATURE CHIMIQUE.

METHOD

OF

FORMING A LURE

CHIMICUE

The text on this page is estimated to be only 22.56% accurate

MÉTHODE NOMENCLATURE LAKOISIERj Bertholet y & DE
FOU RCROY. ON Y À JOINT Un nouveau Syftême de Caraâères
Chimiques , adaptés à cette Nomenclature, par MM. Hàssenfrätz & Adet.
M. DCC. LXXXVII. Sous Je Privilège de t Académie des Sciences. •
CHIMIQUE, Propofée par MM. DE MoRVEAU ,

CONTIN

GOVERNMENT

CHITTY

1. The first of these is the fact that the
2. second of these is the fact that the
3. third of these is the fact that the
4. fourth of these is the fact that the
5. fifth of these is the fact that the

TYROLA Y HO

U.S. AIR FORCE
OFFICE OF THE SECRETARY
WASHINGTON, D.C. 20330

31519A

Chas. A. Smith, Librarian, rue de Valenciennes 101

W. DCC. LXXVII

... ..

The text on this page is estimated to be only 27.48% accurate

NOMENCLATURE CHIMIQUE. t 1 i sa* MÉMOIRE Sur la
nécessité de reformer & de perfectionner la nomenclature de la Chimie y lu
à l'Assemblée publique de l'Académie Royale des Sciences du 18 Avril
1787 ; Par M. Lavoisier, Le travail que nous présentons à l'Académie a été
entrepris en commun par M. de Morveau, par M. Bertholet, par M. de
Fourcroy Se par moi : il est le résultat d'un grand nombre de conférences,
dans lesquelles nous avons été

■ ■ I i Nomenclature ; aidés des lumières & des conseils d'une partie des géomètres de l'Académie & de plusieurs chimistes. Long-temps avant que les découvertes modernes eussent donné à la chimie une forme pour ainsi dire nouvelle > les savants qui la cultivaient avoient reconnu la nécessité d'en modifier la nomenclature. M. Macquer & M. Baumé s'en étoient occupés avec beaucoup de succès dans les leçons qu'ils ont données pendant plusieurs années & dans les ouvrages qu'ils ont publiés. C'est à eux qu'on doit principalement d'avoir désigné les sels métalliques par le nom de l'acide & par celui du métal qui entre dans leur composition ; d'avoir classé sous le nom de vitriols tous les sels résultants de la dissolution d'une substance -métallique par l'acide vitriolique; & de ne pas donner le nom de sel à tous les sels dans lesquels entre l'acide nitreux. Depuis M. Bergman, M. Bucquet & M. de Fourcroy ont étendu plus loin l'application des mêmes

The text on this page is estimated to be only 26.22% accurate

Chimique. 5 principes la nomenclature de la chi*mie a acquis /
ewtre leurs mains , des degrés fuccéffifs de perfection. Mais aucun chimifte
n'avpit conçu un plan d'une auffi vafte étendue que celui dont M. de
Morveau a préfenté le tableau en 1782. Il avoir pris dès-lors l'engagement
de rédiger la partie chimique de l'Encyclopédie méthodique. Destiné à
porter y en quelque façon ^ la parole > au nom des chimiftes françois, &
dans un ouvrage national , il ne s'étoit pas difimulé qu'il ne fuffifoit pas de
créer une langue , qu'il falloit encore qu'elle fût adoptée,, & qu'il n'y avoit
que la convention qui put fixer la valeur des termes. Il crut donc qu'avant
de fe livrer à l'entreprife pénible dont il s'étoit chargé % il étoit néceffaire de
prefentir les chimiftes françois ; de développer A leurs yeux les principes
généraux qui dévoient lui fervir de guide ; de leur préfenter des tableaux de
la nomenclature méthodique qu'il fe paopofoic d'adopter , de de leur1 Aij

4 NOMENCLATURE demander une forte de consentement au moins tacite. Son mémoire fut publié alors dans le Journal de Physique, & il eut la modestie de solliciter, non les suffrages, mais les objections de tous ceux qui cultivoient la chimie. Quelque près que M. de Morveau eut approché du but dans cette première tentative, il ne l'avoit pas encore atteint. Il a bien senti lui-même, que, dans une science qui est, en quelque façon, dans un état de mobilité, qui marche à grands pas vers la perfection, dans laquelle des théories nouvelles se font élevées, il étoit d'une extrême difficulté de former une langue qui convînt aux différens systèmes & qui satisfît à toutes les opinions sans en adopter exclusivement ; aucune. Pour s'affermir dans la marche, M. de Morveau a désiré de s'appuyer des conseils de quelques-uns des chimistes de l'Académie : il a fait cette année un voyage à Paris dans ce dessein il a offert le

Chimique. j (àcrifice Je fes propres idées , de fon propre travail;
de l'amour de la propriété littéraire a cédé chez lui à l'amour de la feience.
Dans les conférences qui fe font établies , nous avons cherché à nous
pénétrer tous du même efprit ; nous avons oublié ce qui avoit été fait , ce
que nous avons fait nous-mêmes > pour ne voir que ce qu'il y avoit à faire ;
& ce n'efl qu'après avoir pafle plufieurs fois en revue toutes les parties de la
chimie, après J^û^fondéraent médité fur la métaphyfique des langues, &
fur le rapport des idées avec les mots , que nous avons hafardé de nous
former un plan. Nous parviendrions difficilement à intcreiïer l'aiïemblée qui
nous écoute, fi nous entreprenions d'énoncer & de difcutter les mots
techniques que nous avons adoptés : ces détails feront l'objet d'un second
mémoire, que M. de Morveau s'eft chargé de rédiger , & nous le réfervons
pour nos féances particulières. Nous nous bornerons à entretenir , dans ce «
• • » A nj

The text on this page is estimated to be only 28.74% accurate

6 Nomenclature moment , l'Académie des vues générales qui nous ont dirigés, de l'espèce de métaphysique qui nous a guidés : les principes une fois posés , il ne nous restera plus qu'à en faire des applications, à présenter des tableaux , & à y joindre des explications sommaires : ces tableaux demeureront exposés , tout le temps qui sera jugé nécessaire , dans la séance de l'Académie , afin que chacun puisse en prendre une connoissance approfondie ; que nous puissions recueillir des avis & perfectionner notre travail par la discussion. ..Les langues n'ont pas seulement pour objet , comme on le croit communément , d'exprimer par des signes , des idées & des images : ce font, de plus, de véritables méthodes analytiques y à l'aide desquelles nous procédons du connu à l'inconnu , & jusqu'à un certain point à la manière des mathématiciens : essayons de développer cette* idée. L'algèbre est la méthode analytique par excellence : elle a été imaginée pour

The text on this page is estimated to be only 25.44% accurate

Chimique. 7 faciliter les opérations de l'esprit , pour abréger la marche du raisonnement , pour raffiner, dans un petit nombre de lignes, ce qui auroit exigé un grand nombre de pages de discussion ; enfin , pour conduire d'une manière plus commode, plus prompte & plus sûre à la solution de questions très - compliquées. Mais un instant de réflexions fait aisément appercevoir que l'algèbre est une véritable langue : comme toutes les langues , elle a (ses signes représentatifs , sa méthode , sa grammaire, s'il est permis de se servir de cette expression : ainsi une méthode analytique est une langue ; une langue est une méthode analytique , & ces deux expressions sont, dans un certain sens, synonymes. Cette vérité a été développée avec infiniment de justesse & de clarté dans la, logique de l'abbé de Condillac, ouvrage que les jeunes gens qui se destinent aux sciences ne fauroient trop lire , & à dont nous ne pouvons nous dispenser d'emprunter quelques idées. Il y a fait voir A iv

t Nomenclature comment on pouvoit traduire le langage algébrique en langage vulgaire & réciproquement; comment la marche de l'esprij: étoit la même dans les deux cas; comment l'art de raisonner étoit l'art d'analyser. Mais si les langues sont de véritables instrumens que les hommes se sont formés pour faciliter les opérations de leur esprit, il est important que ces instrumens soient les meilleurs qu'il est possible, Se est travailler véritablement à l'avancement des sciences que de s'attacher à les perfectionner. C'est sur-tout pour ceux qui commencent à se livrer à l'étude d'une science, que la perfection de son langage est importante: on en sera convaincu, si Ton veut réfléchir un moment sur la manière dont s'acquièrent nos connoissances. Dans notre première enfance nos idées viennent de nos besoins ; la sensation de nos besoins fait naître l'idée des objets propres à les satisfaire, & insensiblement, par une suite de sensations , d'observa

Chimique. 9 rions & d'analyfes , il fe forme une génération fucceffive d'idées, toutes liées les unes aux autres , dont unobfervateur attentif peut même, jufqu'à un certain point j retrouver le fil & l'enchaînement, & qui ^onftituent l'enfemble de ce que nous favbns. Lorfque nous nous livrons, pour la première fois à l'étude d'une fcience, nous fommes, par rapport à cette fcience, dans un état très-analogue à celui dans lequel font les enfans , & la marche que nous avons à fuivre eft précifément celle que fuit la nature dans la formation de leurs idées. De même que dans l'enfant, l'idée eft une fuite, un effet de la fenfation; que c'eft la fenfkion qui fait naître l'idée ; de même auffi , pour celui qui commence à fe livrer à l'étude des fcience phyfiques , les idées ne doivent être qu'une conféquence immédiate d'une expérience ou d'une obfervation. Qu'il nous foit permis d'ajouter que celui qui entre dans la carrière des fcience 1

io Nomenclature est par rapport à ces sciences, dans une situation moins avantageuse même que l'enfant qui acquiert ses premières idées. Si celui-ci • s'est trompé sur les effets salutaires ou nuisibles des objets qui l'environnent, la nature lui donne des moyens multipliés de se rectifier. A chaque instant le jugement qu'il a porté se trouve redressé par l'expérience. La privation ou la douleur viennent à la suite d'un jugement faux, la jouissance & le plaisir à la suite d'un jugement juste. Avec de tels maîtres on devient bientôt confiant, ôc il faut bien s'accoutumer à raisonner juste, quand on ne peut, raisonner. autrement, sous peine de souffrir. Il n'en est pas de même dans l'étude & dans la pratique des sciences : les faux jugemens que nous portons n'intéressent ni notre existence, ni notre bien-être, aucun intérêt physique ne nous oblige de nous rectifier; l'imagination au contraire, qui tend à nous porter continuellement au-delà du vrai, la confiance en nous

The text on this page is estimated to be only 22.27% accurate

C H I M I Q U E. Il mêmes , qui touche de fi près à lamourpropre
3 nous fblllicitent à tirer des conféquences qui ne dérivent pas
immédiatement des faits: il n'eft donc pas étonnant qjie, cJans des temps
très-voifins du berceau de la chimie, on ait fupposé au lieu de conçliire ; que
les fuppositions tranfmifes d'âge en âge fefoient transformées eh préjugés ;
& que ces préjugés ayent été adoptés & regardés; comme des vérités
fondamentales 3 même par de très-bons efprits. . Le feul moyen de prévenir
ces écarts, confifte à fupprimer, ou au moins à iîmf^if#r, autant qu'il
eûpoffible, le raifonnement qui eft de i^ous, &: qui peut feul nous égarer ^ à
le mettre continuellement à l'épreuve de l'expérience; à ne conferver que les
faits qui font des vérités données, par la nature, Se qui ne peuvent nous
tromper; à ne chercher la vérité qu\$ d^qs l'enchaînement des expériences &
des obfervations, fur-tout dans Tordre, dans lequel elles font présentées , de
la

il Nomenclature même manière que. les mathématicien*
parviennent à la solution d'un problème par le simple arrangement des
données, & en réduisant le raisonnement à des opérations si Amples, à des
jugemens si courts, qu'ils ne perdent jamais de vue l'évidence qui leur sert
de guide. \ Cette méthode , qu'il est si important d'introduire dans l'étude &
dans l'enseignement de la chimie, est étroitement liée à la réforme de la
nomenclature: une langue bien faite, une langue dans laquelle on aura fixé
l'ordre successif & naturel des idées , entraînera une révolution nécessaire &
même prompte dans la manière d'enseigner ; elle ne permettra pas à ceux
qui professeront la chimie de s'écarter de la marche de la nature ; il faudra
ou rejeter la nomenclature , ou suivre irrésistiblement la route qu'elle aura
marquée. C'est ainsi que la logique des sciences tient essentiellement à leur
langue , & quoique cette vérité ne soit pas neuve , quoiqu'elle ait été déjà
annoncée »

Chimique. 13 comme elle n'est pas suffisamment répandue, nous avons cru nécessaire de la retracer ici. Si après avoir considéré les langues comme des méthodes analytiques, nous les considérons simplement comme une collection de signes représentatifs, elles nous présenteront des observations d'un autre genre. Nous aurons, sous ce second point de vue, trois choses à distinguer dans toute science physique. La série des faits qui constitue la science; les idées qui rappellent les faits; les mots qui les expriment. Le mot doit faire naître l'idée; l'idée doit peindre le fait: ce sont trois empreintes d'un même cachet, & comme ce sont les mots qui conservent les idées & qui les transmettent, il en résulte qu'il serait impossible de perfectionner la science (si on n'en perfectionnait le langage, Se que quelque vrais que fussent les faits, quelque justes que fussent les idées qu'ils auraient fait naître, ils ne transmettraient encore que des imprecisions

The text on this page is estimated to be only 27.13% accurate

i4 Nomenclature faufles 3 fi on n'avoir pas des exprfcffiôns exactes pour les fendre. La perfe&ion de la nomenclature de la chimie , envifagée fous ce rapport > confifte â rendre les idées 6c les faits dans leur exa&e vérité, fans rien fupprimer de ce qu'ils préfentent , fur-tout fans y rien ajouter : elle ne doit être qu'un miroir fidèle; car , nous ne faurions trop le répéter , ce n'eft jamais la nature ni les faits qu'elle préfente y mais notre raifonnement qui nous trompe. On fent affez , fans que nous foyons obligés d'infifter fur les preuves , que la langue de la chimie , telle qu'elle exifte aujourd'hui , n'a point été formée d'après ces principes ; &c comment auroit-elle pu l'être dans des fiècles oii la marche de la phyfique expérimentale n'étoit point encore connue ; oii l'on donnoit tout à l'imagination, prefquerienàroblèrvation; cil Ton ignoroit jufqu a la méthode d'étudier? ■ Une partie dailleurs des expreilions Digitized by

The text on this page is estimated to be only 25.24% accurate

C Tfl 1 M I Q U ï. iy dont on fe fert en chimie, y a été introduite par les alchimiftes: il leurauroit été difficile de tranfmètre à leur lecteur-, ce qu'ils n'avoient pas eux-mêmes , des idées justes & vraies. De plus leur objet jil'étoit pas toujours de fe faire entendre. "Ils fe fervoient d'un langage énigrmatique qui leur écoit particulier , qui ,le plus fouvent , préfentoit un fens pour les adeptes % un autre fens pour le vulgaire, ôc qui n avoit rien d'exaft ôc de clair , ni pour les uns ni pour les autres, Cest airifi que l'huile , le mercure^ Peau elle-même des phtlcffophes n'étoient ni l'huile s m le mercure, ni l'eau dans le fens que nous y attachons. Vkomo galeatu? 3 l'homme armé , défignoit une cucurbite garnie -de fon chapitau ; la tête de mortj ua ■chapitau d'alembic; le pélican exprimoit un vaiffeau diftillatoire; le caput mûrtuum^ k terre damnée, fignifioit le réfidu d'une diftillation. • : Une autre claife de fa vans, qui n'ont pas beaucoup moins défiguré le langags

16 Nomenclature de la chimie , font les chimistes systématiques. Ils ont rayé du nombre des faits ce qui ne cadroit pas avec leurs idées : ils ont, en quelque façon , dénaturé ceux qu'ils ont bien voulu conserver ; ils les ont accompagnés d'un appareil de raisonnement, qui fait perdre de vue le fait en lui-même; en sorte que la science n'est plus entre leurs mains que l'édifice élevé par leur imagination. Il est temps de débarrasser la chimie des obstacles de toute espèce qui retardent ses progrès; d'y introduire un véritable esprit d'analyse, & nous avons suffisamment établi que c'étoit par le perfectionnement du langage que cette réforme devoit être opérée. Nous sommes bien éloignés sans doute de connoître tout l'ensemble, toutes les parties de la science; on doit donc s'attendre qu'une nomenclature nouvelle, avec quelque soin qu'elle soit faite , fera loin de son état de perfection; mais pourvu quelle ait été entreprise sur de bons principes ; pourvu que

The text on this page is estimated to be only 26.21% accurate

Chimique., i? ce /bit une méthode de nommer , plutôt qu'une nomenclature , elle s'aJaptua naturellement aux travaux qui feront faits dans la fuite; elle marquera d avance la place & le nom des nouvelles fubftances qui pourront être découvert^., elle n'exigera que quelques réforme? locales Ôc particulières. c Nous ferions en contradiâiop , avec tout ce que nous venons d'.expofer, fi nous nous livrions à de grandes difeuftr fions furies principes conftituans des corps &: fur leurs molécules élémentaires. Nous npus contenterons de regarder ici cpmme fimples toutes les fubftances que *io,us ne pouvons pas décompofer ; tout cè que nous obtenons en dernier réfultat par lanalyfe chimique, San\$ doute un jour ces fubftances, qui fopt (impies pour nous à feront décompofé/es à leur tour, & nous touchons probablement à cette époque pour la terre filiceufe & pour le^alkalis fixes; mais notre imagination nVgasda devanper les faits , 8c nous n'avons, pas B

The text on this page is estimated to be only 26.62% accurate

IS NÔMENCt ATURE du en dire plus que la nature ne nous en aoprend. Ce font ces fubftances, que nous appelions fans doute improprement fubftances (impies , que nous avons cru devoir nommer les premières : h plupart «portent déjà des noms dans l'ufage de la fociété; &,à moins que nous n'y ayons été forcés par des motifs très-déterminans , nous nous fommes fait une loi de les conferver. Mais lorsque -ces noms entrât noient des idées évidemment faufles , torfq' ils pouvpient faire confondre ce* fo-bftances avec celles qui font douées , dē propriétés différentes ou oppofées, noilS nous fbmmea permis d'en fubftituer d*autres que nous avons le plus fouvent empruntés du grec. Nous avons fair en forte d'exprimer par ces nouveaubè noms la propriété k plus générale, là plus caraâériftique du corps qu'ils défi- . gnoient. Nous y avons trouvé deux avantages; le premier de foulager la mémoire des cOifcmençanSj qui retiennent difficile

The text on this page is estimated to be only 22.33% accurate

C H I M t Q U Ë; 1\$ rtient un mot nouveau, lorfu'tl eft ab*
folûment vide dé fens ; le fécond de le* accoutumer de bonne heure à
h'adftiettre aucun mot fans y attacher une idée; A l'égard des corps quiifoné
compoféi de deux fubftances fimple^ s comme leur nombre eft déjà fort
confidérable^ il étoit indifpenfable de les claſſer. Dans Tordre baturel des
idées , le nom de claſſe &- de genre eft celui qui rapelle les propriétés x
commîmes à un grand nombre d 'individus ; celui d'eſpèceeft celui qui
ramônef aux propriétés particulières de quelcjues individus. Cette logique
naturelle appartient à toutes les fcienes; nous aVonfc cherché à l'appliquer
à la thîttite; ;* Les acides, par efcettipleY font xonipofés de deux -
fubftances de l'ordre de -telles que nous regardons comme (impies V 1 unç
qui conſtitue l'acidité & qui eft commune à tous ; c'eft de cette fubſtance
que ,:doit être emprunté le fiôm de claſſe ou de genre : l'autre qui eft propre
à châcjus acide , qui eft différente pour chacJuh B ij Digitized by Google

io Nomenclature qui les différencie les uns des autres, & c est de cette substance que doit être emprunté le nom spécifique. Mais , dans la plupart des acides , les deux principes constituans, le principe acidifiant & le principe acidifié, peuvent exister dans des proportions différentes qui constituent également des points d'équilibre ou de saturation, cest ce qu'on observe dans l'acide vitriolique & dans l'acide fulfureux; nous avons exprimé ces deux états du même acide, en faisant varier la terminaison du nom spécifique. Les chaux métalliques sont composées d'un principe qui est commun à toutes , & d'un principe particulier propre à chacune : nous avons dû également leur assigner un nom générique, dérivé du principe commun où les différencier les uns des autres , par le nom particulier du métal auquel elles appartiennent. Les substances combustibles, qui dans les acides , & dans les chaux métalliques , ont un principe spécifique & particulier■

Chimique. ii lier, font fufceptibles de devenir à leui tour un principe commun à un grand nombre de combinaifons. Les foies de foufre, & toutes les combinaifons fulfureufes , ont été long-temps les feuls connus en ce genre : on fait aujourd'hui que le charbon fe combine avec le fer, & peut-être avec plufieurs autres métaux i qu'il en réfulte 9 fuivant les proportions , de l'acier , de la plombagine , &c. Nous avons encore raiïemblé ces différentes combinaifons fous des noms génériques , dérivés de celui de la fubftance commune, avec une terminaifon qui rappelle cette analogie , &c nous les avons fpécifiées par un autre nom dérivé de leur fubftance propre. La nomenclature des êtres compofés de trois fubftances Amples préfentoit un peu plus de difficultés, en raifbn de leur nombre , & fur-tout parce qu'on ne peut exprimer la nature de leurs principes conf tituans, fans employer des noms fvhis compofés* Nous avons r eu à confidérer

The text on this page is estimated to be only 26.54% accurate

i° Nomenclature dans les corps qui forment cette classe tels que le\$ fels neutres , par exemple ^ i°. le principe acidifiant qui est commun a tous; 2°. le principe acidifiable qui constitue leur acide propre; 30. la base saline terreuse & métallique qui détermine l'espèce particulière de fel. Nous avons emprunté le nom, de chaque clarté de fel de celui du principe acidifiable commun à tous les individus de la classe, nous avons ensuite distingué chaque espèce par le nom de la base saline terreuse ou métallique qui lui est particulière. Un fel , quoique composé des trois mêmes principes ^ peut être cependant \$ans des états très-différens, par la seule différence de leur proportion. Le fel fulfureux de Stahl y le tartre vitriolé, le tartre vitriolé avec excès d'acide, sont trois fels à dont les propriétés ne sont pas les mêmes, & cependant ils sont tous trois composés de soufre , de principe acidifiant & Ç. d'alcali fixe. L* nomenclature que nous, proposons sera donc, éx A défe^veuse,

The text on this page is estimated to be only 18.01% accurate

Chimique. 23. li elle n'eut pas exprimé ces différens états, &: nous y fournies principaleînent parvenus par des changemens de terminaifons que> nous avons rendues uniformes pouc un même état des différens fel\$ (i). Enfin nous fommes arrivés au point que par le mot feul, on reconnoît furie-champ quelle çft la (ubftance çombuf cible qui entre dans la combinaifp.n dont il eft queftion ; fi cette fubftan.ce coxnbuftible eft combinée avec le principe, acidifiant., & dans quelle proportion \ dans quel éçat eft cet acide, à quelle bafe il eft uni, s'il y a faturation exacte; fi c'est l'acide ou bien G c'est la bafe qui eft en excès. On conçoit que nous n'avons pu remplir ces différens. objets, fans Méfier fouyent les ufages reçus , &ç fans adopter des dénominations qui paraîtront dures l • • mm,0 & barbares dans le premier moment -r '" ; 1 1 11 ■* j w ■ .). ■ • 1 1 \ .'• 1 11 ■ (1) Ces détails fe Trouveront développés dans le i^émoir\$ fcM. dç^orve*», mgàsoi. :« la fuit» <te celuj-cj, fi IV

I *4 Nomenclature mais nous avons observé que Poreille s'accoutumoit promptement aux mots nouveaux ; sur-tout lorsqu'ils se trouvent liés à un système général & raisonné. Les noms au surplus, qui sont actuellement en usage, tels que ceux de Poudre d'Algaroth, de fd Alembroth , de Pompholix 3 d'Eau phagédémique , de turbitk minérale , d'ethiops, de colcothar , & beaucoup d'autres ne sont ni moins durs , ni moins extraordinaires; il faut une grande habitude & beaucoup de mémoire pour se rappeler les substances qu'ils expriment, & sur-tout pour reconnoître à quel genre de combinaison ils appartiennent. Les noms d'huile de tanre par défaillance 3 d'huile de vitriol 9 de beurres d'arsenic & d'antimoine y de fleurs de zinc , &c. sont plus ridicules encore, parce qu'ils sont naïves des idées fausses; parce qu'il n'existe, à proprement parler 3 dans le règne minéral j 8c sur-tout dans le règne métallique, ni beurre, ni huile, ni fleurs; enfin parce que les substances qu'on désigne sous Digitized by Google

Chimique. 2 y ces noms trompeurs > font la plupart de violens poisons. Nous pardonnera-t-on d'avoir changé la langue que nos maîtres ont parlée 3 qu'ils ont illustrée, & qu'ils nous ont transmise ? Nous l'espérons d'autant plus, que c'est Bergman & Macquer qui ont sollicité cette réforme. Le savant professeur d'Upsal ^ M. Bergman , écrivoit à M. de Morveau , dans les derniers temps de sa vie ^ ne faites grâce à aucune dénomination impropre. Ceux qui savent déjà entendront toujours ; ceux qui ne savent pas encore entendront plutôt. Appelés à cultiver le champ qui a produit pour ces chimistes de si abondantes récoltes, nous avons regardé comme un devoir de remplir le dernier vœu qu'ils ont formé. ♦ ■ e«a

The text on this page is estimated to be only 24.54% accurate

6 Nomenclature .MÉMOIRE i r 1 • Sur le développement des principes de la Nomenclature méthodique , lu a l'Aca * > demie , le z Mai 1787 \ * 0 Par M. de Morveau. IL E s principes dont le mémoire de M. Lavoifier contient l'expofition générale > fuffifent fans doute pour juftifieç le projet que nous avons conçu de réformer la nomenclature de la chimie ; ils nous ont paru porter le caractère d'é* vidēce qui ne peut manquer de réunir les fuffrageSj de il femble qu'après cela nous n'ayons plus qu'à préfenter à l'Acar demie le réfultatdu travail fait en commun ou le vocabulaire rédigé fur ces principes ; mais nous avons penfé que nous devons encore rendre compte des raifons qui en ont déterminé l'application > & même motiver le choix des principales déno^

Chimique. 17 initiations ; qu'il importoit sur-tout au succès de cette entreprise de rassembler sur les difficultés de retenir & d'entendre des mots nouveaux , en réduisant à un seul tableau tout le système, tous les exemples nécessaires pour la formation des noms composés; qu'il falloit enfin y joindre la traduction latine de la nouvelle nomenclature,, pour faire voir par cet exemple , comment ce système une fois adopté pouvoit devenir propre à toute langue , & pour contribuer autant qu'il étoit en nous à décider l'uniformité de langage si essentielle à la communication des travaux & aux progrès de la science. . Tels sont les objets dont je vais m'occuper dans ce mémoire , qui ne fera toujours que l'expression du vœu unanime , & le précis des discussions qui l'ont précédée dans les conférences que nous avons eues sur ce sujet. Lorsque je publiai en 1782 (1) un essai de la nomenclature de la

(0 Jouqial 4e Phyj^{ue} du np** * æ*V

i8 Nomenclature chimie , je ne me ferois pas attendu que le foible mérite d'avoir fenti la nécefr (ité d'y mettre plus d'enfemble & de vérité , me procurât un jour l'avantage de m'en occuper avec quelques-uns des membres de l'Académie , d'être chargé par eux de -lui en préfenter le tableau, &c de pouvoir réclamer l'attention favorable qu'elle eft dans l'habitude de leur accorder. Dans le plan que nous nous étions propofé, les corps fimples, c'eft-à-dire, ceux qui n'ont pu jufqua préfent être décompofés , dévoient principalement fixer notre attention , puifqué les dénominations des fubftances réduites à leurs élémens par des analyfes exactes , fe trouvoient naturellement déterminées par la réunion des fignes de ces mêmes élémens. Ces fubftances non - décompofées peuvent être divifées en cinq claffes. La première comprend les principes qui, fans préfenter entt eux une anaDigitiza

Chimique. 2\$ logie bien marquée, ont néanmoins cela de commun qu'ils semblent se rapprocher davantage de l'état de simplicité, qui les fait résister à l'analyse, & les rend en même-temps si actifs dans les combinaisons. Nous plaçons dans la féconde toutes les bases acidifiables ou principes radicaux des acides. : - - La troisième réunit toutes les substances dont le principal caractère est de se montrer sous la forme métallique. Les terres occupent le quatrième rang. Et les alkalis le cinquième. > A la suite de ces cinq classes, nous indiquerons dans un appendice les substances plus composées qui, se combinant à la manière des corps simples, ou sans éprouver une décomposition sensible nous ont paru devoir entrer dans le tableau de nomenclature méthodique pour en compléter le système. : Revenons présentement sur chacune de ces divisions. / "

The text on this page is estimated to be only 22.76% accurate

3<» Nomenclature »» . ■ ' ' • ' . - * • SECTION PREMIERE. * *

Des Substances qui se rapprochent le plus de l'état de simplicité. # « Les substances de la première classe sont au nombre de cinq; savoir : la matière > la matière de la chaleur, l'air appelé d'abord déphlogistiqué, puis $\frac{z}{y}$ W, le $\frac{z}{y}$ inflammable &c l'air phlogistiqué; le dernier sera placé dans le tableau au rang des bases acidifiables j parce qu'il est réellement celle de l'acide nitreux; mais on verra qu'il possède en même-temps des propriétés d'un ordre différent qui nous décident à le comprendre dans cette division. La lumière U la chaleur paraissent en quelques circonstances produire les mêmes effets; mais nos connoissances n'étant pas assez avancées pour pouvoir affirmer leur identité ou leur différence, nous leur avons conservé à chacune leur dénomination propre; nous l'avons seulement t Digitized by Goo

The text on this page is estimated to be only 27.20% accurate

Chimique. f 31 penfè qu'il falloir diftinguer la chaleur, qui s'etend ordinairement d'une fenfation, du principe matériel qui en eft la caufe, & nous avons défigné ce dernier par le mot calorique. AAinfi nous dirons que le calorique produit la chaleur, que le calorique a parte d'une combinaifon dans une autre fans produire une chalèar fenfible, &c. Cette exprelSon fera auffi claire fit moins embarraflknte dans 3e (cours, que celle de matière de lu chaleur que la néceflité de fe faire entendre avoit introduite depuis quelques années. Lorfqu'on a changé le nom d'air déphlogiftiquè en celui d'air vital , on a fait fans doute un choix bien plus conforme aux règles, en fubftituant à unô expreffion- fondée fur une fimple hypothèfe , une expreffion tirée dè l'une des propriétés les plus frappantes de cette fubftance , & qui la caraûérife fi eflentiellement que Ton ne doit pas héfiter d'eii faire ufage toutes les fois que l'on aura à indiquer Amplement la portion de Tair

3i Nomenclature atmosphérique qui entretient la respiration & la combustion ; mais il est bien démontré présentement que cette portion n'est pas toujours dans l'état gazeux ou aériforme , qu'elle se décompose dans un grand nombre d'opérations &c laifle aller 3 du moins en partie , la lumière & le calorique qui font ses principes constituans comme air vital : il falloit considérer cette substance & la définir dans cet état de plus grande simplicité ; la logique de la nomenclature exigeoit même qu'elle fût la première nommée , pour que le mot qui en rappelleroit l'idée devînt le type des dénominations de ses composés ; nous avons satisfait à ces conditions en , adoptant l'expression iïoxigène, en la tirant, comme M. Lavoisier la dès long-temps proposé, du grec οξυς acide & γίνομαι/Mu y engendre , à cause de la propriété bien connue de ce principe , bascule l'air vital, de porter un grand nombre d's substance^ V avec lesquelles il s'unit à l'état d'acide, ou plutôt parce qu'il paroît être un principe * * • Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 23.62% accurate

Chimique. 33 ripe nécessaire à l'acidité. Nous dirons donc que l'air vital est le gaz oxygène, que l'oxygène s'unit au soufre, au phosphore pendant leur combustion, tiux métaux pendant leur calcination, &c. Ce langage fera tout-à-la-fois clair & exact. En appliquant les mêmes principes à la substance aëriiforme que l'on a nommée gaz inflammable, on ne peut s'empêcher de reconnoître la nécessité de chercher une dénomination plus appropriée; il est vrai que ce fluide est susceptible de s'enflammer; mais cette propriété ne lui appartient pas exclusivement, au lieu qu'il est le seul qui produise de l'eau par sa combinaison avec l'oxygène. Voilà le caractère que nous avons cru devoir faire pour en tirer l'expression, non du gaz lui-même qui est déjà un composé, mais du principe plus fixe qui en fait la base? 8c nous l'avons appelé Hydrogène, c'est-à-dire engendrant l'eau; l'expérience ayant prouvé que l'eau n'est en effet que l'hydrogène oxygéné, ou le produit immédiat

The text on this page is estimated to be only 26.57% accurate

34 Nomenclature diat de la combustion du gaz hydrogène avec le gaz oxygène, moins la lumière et le calorique qui s'en séparent. La dénomination d'air phlogistique étoit déjà abandonnée par la plupart des chimistes (i) qui avoient craint quelle ne fût trop expressive, long-temps même avant qu'il fut prouvé qu'elle exprimait une erreur. On fait maintenant que ce fluide qui fait une partie si considérable de l'air atmosphérique n'est pas de l'air vital altéré, qu'il n'a de commun avec l'air respirable que d'être comme lui en état de gaz par son union avec le calorique; en un mot, qu'en perdant cet état il devient un élément propre à diverses combinaisons. Ses droits bien établis à la qualité d'être distinct, il lui falloit un nom particulier > & en le cherchant nous avons également tâché d'éviter & l'inconvenient de former un nouveau mot (i) Voyez Bergman, Differtat. XXXII, *. 3. Mém. de l'Acad. Roy. des Sciences*. Eléments de M. Berthollet, «ce.

The text on this page is estimated to be only 24.66% accurate

Chimique. 35 à-fait insignifiants qui ne se relient à aucune idée connue, & qui n'offrent aucune prise à la mémoire > &c l'inconvénient peut-être encore plus grand de affirmer prématurément ce qui n'est encore qu'aperçu. Il résulte de quelques expériences physiques de M. Cavendish, confirmées par un grand nombre d'analyses, que ce principe entre dans la composition de l'acide nitreux. M. Berthollet a prouvé qu'il existait dans l'alcali volatil & dans les substances animales ; il est probable que les alkalis fixes le contiennent aussi : on aurait pu d'après cela le nommer alkali-gène* comme M. de Fourcroy l'a proposé. Mais l'analyse de ces composés n'est point assez avancée pour qu'on puisse déterminer sûrement la manière d'être de ce principe dans ces différents corps > ni en déduire une propriété uniforme &c constante ; il étoit d'ailleurs impossible de renfermer dans un seul terme l'expression de la double propriété de former le radical d'un acide &c de concourir à la Cij

The text on this page is estimated to be only 29.79% accurate

,6' Nomenclature produ&ion d'un alkali; il n'y avoit pas de raifon de confidérer par préférence une de ces propriétés ; & en l'admettant feule, c'eût été donner à l'autre une forte d'exclufion. Dans ces circonftances nous n'avons pas cru pouvoir inieux faire que de nous arrêter à cette autre propriété de l'air phlogiftiqué , qu'il manifefte fi fenfiblement , de ne pas entretenir la vie des animaux , d'être réellement non-vital , de l'être , en un mot , dans .un fens plus vrai que les gaz acides 6c hépatiques qui ne font pas comme lui partie eflentielle de la. mafle atmofpbérique , fie nous l'avons nommé c\ote , de l*« privatif des arcs fit de Ç«» vie. Il ne fera pas difficile après cela d'entendre fie de retenir que l'air commun eft un compofé de gai ©xigène Se de gaz azotique. SECTION IL Des bafes acidifiables ou principes radicaux des acides. .' .,,, La clafle des fubftances dont le carac

The text on this page is estimated to be only 29.59% accurate

• 4. ■ Chimique. 37 tère principal est de passer à l'état d'acide est bien plus étendue ; mais elle présente aussi plus d'uniformité , & il suffira de s'arrêter à quelques-unes de ces substances , de les suivre dans leurs diverses proportions & compositions, pour donner une parfaite intelligence de la nomenclature de toute cette partie. Il faut distinguer dans cette classe les acides dont les bases acidifiables sont connues, & ceux que l'on n'a pas encore décomposés , ou dont on n'est pas parvenu à recueillir séparément les principes qui constituent leurs caractères différentiels. Les bases acidifiables connues sont Ya\ote base de l'acide nitreux (comme nous l'avons déjà annoncé dans la section précédente), le charbon , le soufre, & le phosphore ; c'est sur ces bases dont les combinaisons sont plus multipliées , plus familières, plus faciles à suivre, que nous avons établi la méthode de nommer ; pour les autres, celles que les bases de l'acide marin, de l'acide du borax 7 de ' , C iij

The text on this page is estimated to be only 27.94% accurate

38 Nomenclature l'acide du vinaigre, &c. &c. nous nous sommes contentés de désigner l'être simple qui, y modifie Poxigène, par l'expression de base acidifiable^e ou , pour abrégé , de radical ' de tel acide; afin , de garder la même analogie^e & de pouvoir considérer à leur tour chacun de ces, êtres d'une manière abstraite, sans rien hasarder sur leurs propriétés essentielles , jusqu'à ce qu'elles aient été découvertes & constatées par des expériences décisives. Il est probable que plusieurs de ces acides ont des bases composées , ou même qui ne diffèrent entre elles que par des proportions diverses des mêmes principes; quand l'analyse aura démontré leur premier élément 6c leur ordre de filiation 5 il fera juste sans doute de les ramener à ce type originel ; mais il ne cessera pas pour cela d'être utile d'étudier leurs propriétés , leurs attractions dans leur état actuel de composition , & nous ne pouvons dès-lors nous dispenser de les comprendre dans le système de nomenclature. <

The text on this page is estimated to be only 28.55% accurate

C H I M I < J U E. 39 Cela posé, prenons pour exemple le soufre ou base acidifiable de l'acide vitriolique (le troisième de cette classe); les produits très-nombreux de ses combinaisons, connus depuis long-temps ^ nous mettront à même de développer les règles que nous nous sommes formées & d'en suivre l'application de la manière la plus avantageuse, pour faire connaître la progression des compositions & le système général du tableau. Le soufre en se combinant avec l'oxygène produit un acide; il est évident que pour conserver l'idée de cette origine, pour exprimer clairement le premier degré de composition, le nom de cet acide doit être un dérivé du nom de la base; mais cet acide se présente en deux états de saturation & manifeste alors des propriétés différentes. Pour ne les pas confondre, il faut affecter à chacun de ces états un nom qui, conservant toujours la racine primitive, marquât néanmoins cette différence; il faut remplir.

Ci*

The text on this page is estimated to be only 28.42% accurate

40 Nomenclature le même objet pour les fels formés de ces deux acides ; il falloic enfin confia dérer le foufre dans d'autres combinaifons directes , par exemple , avec les alkalis, les terres ^ les métaux : cinq terminaifons différentes adaptées à la même racine , de la mapière qui a paru le plus convenable au jugement de l'oreille , diftin-? guent ces cinq états d un même principe. L'acide faXîuùque exprimera le foufre faturé d'oxigène autant qu'il peut l'être; c'eft-à-dire ce qu'on appelloit ^cide vitriolique. L'acide fulfura^c exprimera le foufre uni à une moindre quantité d'oxigène; c'eft-à-dire ce qu'on nommoit acide vitriolique fulfureux volatil , ou acide vitriolique phiogiftiqué. Sulfiz# fera le nom générique de tous les fels formés de l'acide fulfu^ rique. Sulfite fera le nom des fels fortnés de IWdç fijlfureijx,

The text on this page is estimated to be only 26.49% accurate

Chimique. 41 / Sulfure annoncera toutes les corn\ binaifons du foufre non porté à l'état d'acide, & remplacera ainsi d'une manière uniforme, les noms impropres &c S peut concorder de foie de foufre, y d'hépar, de pyrite, &c. &c. Il n'est personne qui n'aperçoive au premier coup-d'œil tous les avantages d'une pareille nomenclature, qui en même temps qu'elle indique les diverses substances & les définit, rappelle leurs parties constituantes & les classe dans leur ordre de composition & assigne en quelque sorte jusqu'aux proportions qui font varier leurs propriétés. Quelqu'un s'étonnera peut-être que nous ayons compris dans cette réforme les noms d'acide vitriolique &c de vitriol que l'usage sembloit avoir consacré ; c'est en effet l'innovation la plus marquée & même la seule de ce genre que Ton trouvera dans notre tableau ; nous avons fait toute la force de l'objection, nous l'avons long

The text on this page is estimated to be only 29.27% accurate

4i Nomenclature temps balancée , &c nous n'aurions pas hérité de laifler fubfifter i la fois, par relpeft pour Tufage , les expreffions de foufre & de vitriol, quelque dilparate qu'elles préfentent, fi nous n'avions eu à les confidérer qu'individuellement ; mais il falloir former un fyftême pour toute la clarté des acides, c'eft-à-dire .pour celle qui eft la plus nombreufe & la plus importante; & qui eft-ce qui nous reprocheroit de n'avoir pas Gicrifié tous les avantages de cette méthode à la confervation du mot vitriol? C'eft précifément parce que l'acide que forme le foufre eft celui qu'on emploie le plus fouvent, qui entre dans un plus grand nombre de préparations, en un mot ^ celui qu'on apprend àconnoître le premier , qu'il étoit plus important de le foumettre à l'application rigoureufe de nos règles pour le faire fervir lui-même à en préparer l'intelligence. Au lieu de créer un mot nouveau, nous n'avions qu'à modifier par une rerminaifon nouvelle le mot fulfu* ê

The text on this page is estimated to be only 25.78% accurate

•Chimique. 43 reux déjà admis par tous les chimistes. Enfin nous avons considéré que dans les arts, dans le commerce, ce ne font pas les noms à' acide vitriolique , de vitriol de fer 9 de vitriol de qui font usités, mais ceux à'huile de vitriol \ d'esprit de Jofreij de couperofe verte , de couperofe blanche > &c. & nous nous fommes perfuadés que les chimistes, qui avoient déjà abandonné ceux-ci pour l'intérêt de la science, renonceroient encore volontiers à deux ou trois mots , pour conferver l'uniformité dans la langue. Quant aux autres acides, nous avons eu beaucoup moins à faire pour aflbrtk* leurs noms à cet ordre systématique , coipme en peut le voir aux articles acide nitreux y acide tartareux9 acide phosphorique j Sec. Aucun être n'a reçu autant de noms differens que ce gaz, auquel M. Black donna d'abord le nom à l'air fixe , en se réservant expreQement de changer dans la suite cette dénomination, dont il ne

44 Nomenclature se définit pas l'impropriété. Le peu d'accord des chimistes de tous les pays sur ce sujet, nous laisse, sans doute, une liberté plus entière, puisqu'il montre la nécessité de présenter enfin des motifs capables de décider l'unanimité; nous avons usé de cette liberté suivant nos principes. Quand on a vu former l'air fixe par la combinaison directe du charbon & de l'air vital, à l'aide de la combustion, le nom de cet acide gazeux n'est plus arbitraire, il se dérive nécessairement de son radical, qui est la pure matière charbonneuse; c'est donc l'acide carbonique, les composés avec bases sont des carbonates; &c, pour mettre encore plus de précision dans la dénomination de ce radical, en le distinguant du charbon dans l'acception vulgaire, en l'isolant, par la pensée, de la petite portion de matière étrangère qu'il recèle ordinairement, &c quiconque la cendre, nous lui adaptons l'expression modifiée, de carbone, qui indiquera le principe pur, essentiel du

Chimique' 4\$ charbon, & qui aura l'avantage de le spécifier par un seul mot, de manière à prévenir toute équivoque. La plombagine, qui n'est que du carbone uni au fer se prendra le nom de carbure de fer, suivant l'analogie établie. L'acide muriatique, tiré du latin *nitria*, *muriaticum* avait déjà pris la place d'acide marin dans les écrits de quelques chimistes; mais il est bien connu qu'il forme un acide à part, en ce qu'il se charge par excès d'oxygène, & que, dans cet état son acidité paraît plutôt diminuer qu'augmenter ± ce qui vient peut-être de ce que l'oxygène retient dans cette combinaison une plus grande quantité de calorique. Quelle que fut la cause de ce phénomène, il lui falloit sans doute une dénomination appropriée à ce caractère particulier que l'on a jusqu'à ce jour désigné fort improprement par le nom d'acide marin déphlogistiqué. Les expressions d'acide muriatique oxygéné de muriates oxygénés nous ont paru les plus simples, les plus conformes

Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 28.21% accurate

46 No MEMCLATUÉ E à l'objet que nous nous fommes propofé :f de n'exprimer que les faits bien avérés. C'eft en fuivant toujours cette règle, que nous avons formé les noms de toutes les autres combinaifons de Tacide muriatique : le fublimé corrofif devient alors le muriate mercuriel corrojîf; le mercure doux > le muriaie mercuriel doux ; le fel produit par la dilûblution ordinaire d'écain dans cet acide , le muriate d'étain ; le beurre d'écain, le muriate detain fublimé \ la liqueur de Libavius , le muriate d'étain fumant\> &c. &c. L'analogie nous porte à croire que l'acide muriatique a une bafe acidifiable , de même que les acides carbonique, fulfurique ôc phofphorique , qui fert également à donner un cara&ère propre fie particulier au produit de la combinaifon oxygène : nous n'avoos dû défigner cette fubftance que par l'expreffion de radical muriatique ou principe radical muriatique; afin de ne pas donner un nom à un être inconnu, & pour nous renfermer dans

Chimique. 47 l'expression de la seule propriété que nous lui
connoissons , qui est en t de produire cet acide. Nous avons eu la même
circonféction par rapport à tous les acides sur lesquels nos connoissances
ne sont pas plus avancées, & dont il est très-possibile que dans la suite on
découvre les bases parmi des substances déjà nommées. Nous sommes
forcés de comprendre dans cette classe jusqu'aux bases des acides végétaux
& animaux, dont nous n'avons pas encore d'analyse exacte , malgré la
facilité avec laquelle on résout ces composés en leurs élémens. La nature de
la base acidifiable étant indépendante de la proportion dans laquelle elle se
trouve unie à l'oxygène, il est évident que le soufre > par exemple , est tout-
à-la-fois le radical sulfurique & le radical sulfurux ; mais il convenoit de
rendre cette expression uniforme pour tous les acides , & nous nous sommes
arrêtés à la terminaison qui annonce la saturation la plus complète de la
base acidifiable.

The text on this page is estimated to be only 21.16% accurate

48 Nomenclature Ainfi nous dirons: radical boracique , r& dical acétique , & même radical tartarique , &c. &c, quoique nous ne connoiffions que l'acide tartàteux , c'eftiMdke,, le ra* dical tartarique uni à une très-foible por. tion d'oxigène, autant que Ton en peut juger par les phénomènes de fa combuftion. Le choix de lune ou l'autre de ces ter> minaifons devenoit plus important pour indiquer, dans les combinaifon\$ acides elle-mêmes « ces différens états de faturation. Lorfqu'ils ont été connus, nous n'avons pas héfité de faire prévaloir Tau* ton té de la règle fur celle de l'habitude , en nommant, par exemple, acide niai» que celui où l'azote eft poutvu de tout Toxigène qu'il peut prendre , &: réfervant le nom d'acide nitreux à cet acide beau-* coup plus foible, ou la même bafe fe trouve unie à une moindre quantité d'oxigène. Suivant cette analogie, Y acide phop phorique volatil > ou phlogifliqué , eft devenu *

The text on this page is estimated to be only 20.62% accurate

, N Chimique* v 4J> devenu Y acide phofphoreux\ les expë*,
riences de M. Btrthollec fur le vinaigre radical j ayant fait voir que ce
n'écoit que le vinaigre ordinaire furchargé doxi*gène (i), nous avons cru
devoir diftin* guer Y acide acétique & l'acide acéteux. Cette diftin&ion une
fois établie nous a donné les nitrates & les nitrites s les phof pkates & les
pkofpkitesy les acétates àc les acèutes , comme oii la vu pour les fels
formés de l'acide du foufre: il n'y a d'exception que pour le mot nitre , que
/par jrefpedt pour l'ufage , nous avons confervé comme fynonime de nitrate
de potajje. À l'égard des autres acides que Ton n'a pa^encore obtenus dans
deux états de fa, turàtion oxigene, & qui ne font peut-être fufceptibles que
de l'un ou de l'autre, opus devons avertir, que ne pouvant appuyer que fur de
très-foibles conjectures le . choix de la terminaifon appropriée à i ■ "Il ■ ■
■ ■ ' -« ■'(0 Ménrçires de l'Académie royale des Sciences , aimét D

The text on this page is estimated to be only 22.45% accurate

? 1 < jo Nom e.n clôture l'un de ces états , nous n'avons eu , le plus souvent, d'autre motif que d'éviter des dénominations défagréables à l'oreille & de nous écarter le moins qu'il étoit possible de l'usage : ce qui nous a paru une raison /utile de préférence, jusqu'à ce que de nouvelles découvertes ayant marqué la véritable classe de ces acides , le temps fût venu de faire céder ces considérations à l'intérêt plus réel de la science & de la clarté de la langue. A présent nous avons toujours gardé le rapport d'analogie qu'indiquent les racines correspondantes de ces deux états des acides & des sels qui en sont formés, Un acide berrhoïque produira donc des bériaopales, Y acide gallique , des gallaus ; IV* cide tanareux) des tari rités , &c. Les acides que l'on retire, par distillation , du tartre 3 des matières fucrées dtt bois , &c. ont été nommés , par les chimistes , esprits empyreumatiques^ il nous a paru important de faire entrer ce caractère dans leurs dénominations ; mais C Oigitized by Google

The text on this page is estimated to be only 17.30% accurate

Chimique; 51 £dur en rendre l'expression d'un usage plus
commode y nous l'avons réduite au difflabe pyra. L'esprit
empyreumatique du tartre <ic vient, de cette manière é V acide
pyrotartareux, te fes fels despyrih tarntes; l'esprit empyreumatique du
bois, Y&cide pyroligneux i &c Ces fels des pyrqli^ "gmut'i'iafptit
empyreumatique dufucrej du naiel, de la gomme, Y acide pyromur jqueupç
Se fefc fels, des pyromufites. De même que nous avons vû que le radical d
un acide se préfentoit en difféçen\$. états de faturation oxigène^de mêijie
plufieurs acides formés font fufceptibles de sJiinir à la même bafe en
différentes proportions; quelques-uns ont encore ■= la propriété de retenir
à-la-fois plufieurs bafes: d'où il réfulte^ i°. des fels avec excès d'acide, 20.
des fels^vec excès de itefe, 30. des fels triples ou fûrcompofés. ta ttéthode
devoit pourvoir à ce que tous ^..sa^fii^eu.dakeoiea^ diftinguéfyaous j^nfps
] avoir fait de la manière la plus fimple: pour les premiers ê en ajoutât* à
Dij

The text on this page is estimated to be only 16.88% accurate

ji Nomenclature leurs noms le pichète[^] acidulé ; pour icf féconds , en employant le mot furfaturê 9 quelquefois en confervant feulement le nom reçu dans le commerce ; pour les derniers , en fpécifiant lune Se J[^]utre bafe y & exprimant autant qu'il eft poffible adje&ivement celle- des bafes qui vient en fécond ordre pour éviter la répétition toujours embarraflante des génitifs. ,. . ■ i ■ . 1 , ... La crème de tartre. ..sera donc/* tartrite iciJule de • ; petajflc. Le fel «Tofeille. l'oxaUte acidulé de potajfe. , Le borax du commerce:1, i: .7e borax fûrfâtâri de V A!. I . /f[^]e , ou fimplement le iora*. Le Tel perlé ./c phofpkatfjurfaturf. t de foude. Le fel végétal amimoriïé'(O ; 1' . . /e ' art rite lde : 'potajfe tenant d'antimoine. Le fel d'ofeille tenant cuivre. . . . f çxalau de potpjf* f iévreux. Et ainfi des autres furcpmpofitions.,4pric il fera facile de fuppléer & d'entgi[^]lf e .l\$s (0 Voyex Oj>uftuUs àt M, Bergman, Ūiflertaoôa X» |. 7» ■ " " ' ■

The text on this page is estimated to be only 26.55% accurate

Chimique. 53 noms par leur conformité avec "ces exemples. : : ï .
Il feroit superflua d'en dire davantage sur la nomenclature méthodique des
bases acidiâbles ou radicaux des acides & des produits de leurs
combinaisons ; nous passons aux autres divisions du tableau sur lesquelles
nous nous arrêterons beaucoup moins, ce qui précède en ayant déjà préparé
l'explication. SECTION III. » i Des substances métalliques. La division qui
suit celle des acides dans le tableau de nomenclature comprend toutes les
substances métalliques. Il y en a qui sont en même-temps susceptibles de
passer à l'état d'acides; c'est par celleslà que avons cru devoir commencer
pour ne pas interrompre la chaîne qui paroît unir à certains égards les
radicaux acides & les métaux. On s'attend bien que nous n'avons pas Diij

The text on this page is estimated to be only 23.10% accurate

[4 NOMENCLIT U* K cherché k changer les no*ns des
H*ç&m% fur-tout de ceux qui plus anciennement connus, plus
fréquemment employés dans les arts &. dans la vie civile , appartiennent
encore plus à la langue vulgaire qu'à la langue des chimistes : nous avons
même jnet profité de Poccasion pour ramener à un même genre tous leurs
noms , suivant le vœu du célèbre Bergman, qui en * dès long-temps donné
l'exemple dans ses ouvrages écrits en latin ; nous avons senti qu'il y avoit
même raison, qu'il y auroit même avantage d'établir en françois cette
conformité entre toutes les dénominations ,des substances congénères ; nous
avons d'autant moins hésité qu'il ne s'agitToi^ pour cela que de changer
l'article , Le mot final ne pouvant avoir plus de force pour affujettir le
genre dans le molybdène > le tungstène , le manganèse & le platine qu'il e dans
l'antimoine \> le cuivre & le mercure* Le métal devant être confusé --ip
comme l'être simple, ce seroit une forte de contradiction de spécifier cet état
par

The text on this page is estimated to be only 19.09% accurate

■ Chimique. On a une dénomination composée. Cette réflexion décidera sans doute l'entière prescription du mot régule, qui n'avait été appliqué qu'à quelques métaux, & que la plupart des chimistes ont déjà abandonné. Tous les métaux s'unifient à l'oxygène, mais ils ne produisent pas tous des acides; il n'y en a que trois de connus jusqu'à présent qui manifestent cette propriété, encore font-ils eux-mêmes susceptibles de ce degré intermédiaire de saturation oxygène, qui paraît constituer l'état le plus habituel des métaux dans cette combinaison. Il convenoit sans doute d'attribuer à cet état particulier une dénomination particulière; celle de chaux métalliques ne pouvoit être conservée; elle avoit été donnée aux métaux calcinés sur le fondement d'une analogie supposée entre eux & la pierre calcaire calcinée, &: l'on fait maintenant qu'il n'y a aucune analogie entre ces substances ni par leur nature, ni par leur ordre de composition. Le nom

Div

The text on this page is estimated to be only 26.94% accurate

La Nomenclature de chaux appartenait plus anciennement à une espèce de terre réduite par le feu à l'ion. était le plus simple; pouvoit-on le faire en même-temps aux métaux pour spécifier l'altération qu'ils éprouvent en devenant partie d'un nouveau composé? La première règle enfin d'une bonne nomenclature est de ne pas revêtir du même nom des êtres essentiellement différents. Nous avons donc dû chercher une expression nouvelle, &: pour la rendre conséquente à nos principes, nous avons formé le mot oxide, qui d'une part rappelle la substance avec laquelle le métal est uni, qui d'autre part annonce suffisamment que cette combinaison de l'oxygène ne doit pas être confondue avec la combinaison acide > quoiqu'elle s'en rapproche à plusieurs égards. Quelques exemples serviront à faire connaître avec quelle facilité ces dénominations une fois reçues, peuvent indiquer tous les états de composition par lesquels un métal peut passer.

The text on this page is estimated to be only 23.29% accurate

. » •s Chimique. 57 L'arsenic pur, c'est-à-dire en état de métal , éprouve-t-il l'action du feu ? il se convertit bientôt en une matière blanche pulvérulente qui porte dans le commerce le nom d'arsenic blanc; c'est l'oxyde d'arsenic. On l'oxyde arsenical. L'étain passe sur le champ à l'état d'oxyde par l'action de l'acide nitrique; tous les métaux subissent à un certain point cette altération avant que de se unir aux acides ; la manière d'être de ces oxydes varie en plusieurs circonstances, & quelques épithètes relatives ou aux apparences extérieures, ou aux procédés de préparation , peuvent servir à spécifier ces variétés. * tri ■ L'« fleurs de zinc. se iront l'oxyde de zinc. L'antimoine diaphanique l'oxyde d'antimoine par le nitre. Les fleurs d'antimoine l'oxyde d'antimoine finement cristallin, La poudre d'Algaroth l'oxyde d'antimoine par l'acide muriatique. Le vein d'antimoine l'oxyde d'antimoine vitreux. Le précipité par l'oxyde de mercure pur est.

The text on this page is estimated to be only 26.45% accurate

60 Nomenclature fait ni oxygène, ni oxydé, nous n'avons rien trouvé de mieux que le mot alliage, dont elle est depuis long-temps en possession, & qui fuivra des noms des métaux, &c même dans certaines occasions, de l'expression des quantités respectives de <les couleurs, représentera avec toute l'exactitude qu'on peut désirer, le composé de ce genre que Ton voudra nommer. La dénomination A* amalgame qui a été affectée aux alliages de mercure, mérite également d'être conservée, comme ayant l'avantage de renfermer dans un seul signe & sans confusion, les idées d'alliage & de mercure; ainsi le métal des caractères d'imprimerie fera pour nous l'alliage d'antimoine & de plomb; le cuivre jaune, l'alliage de cuivre & de zinc; la composition qui sert à étamer les glaces > un amalgame d'étain; &c. &c. Nous n'avons pas besoin de multiplier ici des exemples qu'un long usage a rendu familiers, & dont nous ne nous sommes occupés que pour faire voir que nous

The text on this page is estimated to be only 12.36% accurate

Chimique. 6\ n'avions rien oublié de ce qui devoit tenir une place dans le tableau de nomenclature. : - . : . . ! ; SECTION IV. m t # ■ | « Des Terres. Les chimistes connoissent présentement cinq terres qui en même-temps qu'elles se rapprochent par quelques propriétés communes , se font distinguer par des caractères propres bien constatés % & auxquelles,; il importe conséquemment de donner des. noms particuliers. .y* Les motifs qui nous avoient déterminés à ramener à un même genre les dénominations de tous les métaux, miiiitok«J à plus forte raison pôuc^introduire cette uniformité dans la nomenclature des terres; c'est cei(que nous avons observé , 5c ea adoptait pour celles-ci le genre féminin^ nous préférons l'avantage de le faire faire à représenter dans ce tableau les terres qui separent ces différentes familles

The text on this page is estimated to be only 13.38% accurate

Çt Nom én-c latukê Nous avons confidéré d'autre parc qua
ptafieurs de ces terres fe rencontrant le plus habituellement dan\$ un état
Veritas * blement falin , ce n'étoit pas ce compofé, mais la terre elle-même
avant fa compofition que le nom devoit indiquer ; la dénomination de tout
fel devant être (otmée, comme nous! l'avons dit précédent ment9 de
Texprèflion de iacide réunie à l'expreffion de la bafe. Enfin * la plupart de
ces terre* fe trouvent naturellement unies les unes aux autres , foit dans
l'état de compofition g foit dans l'état de mélange } or nous avons compris
, en premier lieu à qu'il n'étoit pas poffible de laiffer un fel de même figne
pour le fimple :& le compofé, pour le pur & l'impur ; nous avons peffé , eâ
lecond lieu, que nous n'avions pas le 4iôit de détourner de leur acception
ûfijëllô les noms de ces itatièreç qui exiftent en grandes maffes, pour les
applâqtar aux terres Amples qu'elles recèlent^ q\uq fagriculteur, l'artifte, le
minéralogifte <jwt

The text on this page is estimated to be only 20.34% accurate

C H I U I Q V E* £3 s'en occupent , réclameraient bientôt des noms qu'ils n'eussent pas besoin de modifier perpétuellement par des épithètes , ou qu'ils s'obstineraient à retenir les noms (impies fans en changer la valeur, au risque de tout confondre & de ne s'entendre* qu'avec eux-mêmes. Ces principes posés nous ont conduits à substituer la filice au quartz, à la terre vitrifiable, en remplaçant le mot filice en possession de représenter l'espèce déjà trèscomposée dont on fait les pierres à fusil. L'argille est une des substances les plus abondamment répandues sur la surface du globe ; mais l'espèce -de terre de qui elle . reçoit son principal caractère n'y est jamais pure , tellement que pour examiner ses propriétés, les chimistes ont été obligés de la chercher dans cette portion de Fat* gile qui forme Falun , & qu'ils ont nommée, pour cette raison , terre blanche Y'Jb fa fan; de là nous avons tiré alumine ; et tandis que dans le langage exact Falât du commerce fera un sulfate d'aluminate ; * % 1

The text on this page is estimated to be only 16.37% accurate

6 4 Nomenclature le. mot argille conservant son acception vulgaire 3 représentera un mélange terreux dont l'alumine fait la part dominante. La terre qui existe dans le marbre-, dans la craie % dans le fpath> en état de sel carbonique, retiendra le nom de chaux* Nous avons déjà eu occasion de, remarquer que l'être simple dont il s'agit ici de déterminer le signe, résidait; essentiellement dans cette portion que laisse la calcination de la pierre, & qui depuis long-temps est appelée chaux vive, à cause de l'énergie avec laquelle elle tend à la combinaison ; le chimiste qui en découvre le principe dans un composé simple & dans un composé de tout autre corps, se dispensera d'indiquer par une seconde expression une propriété que suppose nécessairement la première. ;. La quatrième terre que nous ayons à nommer est la terre pesante , ou pour mieux dire, la terre base du fpath> ; nous remplaçons ces expressions impropres au périphrase par le mot baryte > dérivé du

Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 16.98% accurate

C H I M î < } ù t. 6\$ dil grec €&pvç pefanteur , qui r pelle aflez
lancienne d nomination pour aider la m moire j tj i s en  carte aflei pour
ne pas dbnner une id e fa ffe : te mot d j  natur lif  dans plufieufrs
l ngues a  t  adopt  par Bergman lui-m me (i); La cinqui me terre eftla
magnifi e ; elle a  t  long- tempsappel e m gn fi blanche pour la diftinguer
de ce que nous avons jibnim   xide de mailgah fe noirj auquel
ondonn it auffi lenomdehiagn fi e ; nou* n'avons e  qu*  retrancher
l' pith te qui deverioit  bfolument oifeufe. 11 eft ouvent dommode,
qu lqu fois xfa m  n c flair    la clart  du difcotts de pouvoir changer l s
fubftahtifs  n adje&ifs; fl s d n min tions n' kcl ent pas ciette libert .
 ihfi la liqueur des caill ut prendra le nom & alkali filice 3 d  potaffi
jfilic e ; & les expreflions de nitrate alumi* j ■ - ' -- -* - - ■ - ' - y (i)
 liftr tio it fyfltmutt fojplium n*turatt  xjfi M m. de \sl Soci t  royale
d'Upfal 9 t m. IV. ^cy    auis U Mm xoJogi  de M. Kimm %

The text on this page is estimated to be only 14.50% accurate

66 Nomenclature rieux , de muriate calcaire , à acétite ha-* -ry
tique > de tartrite magnésien > feront fynoxû^nes à celles de, nitrate
d'alumine* de muriate de chaux, iadtitc de baryte & de tafinte de , magnait.
' . SECTION V. Des Àlkalis, , * • ' ' • Parai les fubftancei
jpurneHe^enternployées dans les opérations des chimiftes aucunes
nexigoient une réforme plus., entière que celles que nous continuerons (de
comprendre avec eux fous le nqm générique à'alkaiiii., Combien d'erreurs
funçftes n'a paffrjt^ commettre en médecine la reOemblance de fel de tartre
ayecjcrême. de tAttre;>. eft-il- befojn 4e relever rimpro^ietév le ridicule de
çe:s eip*ei»W. : 'dfi.tWfi P« <J##«içe , nitre fixé , alkali exttmporanc ,
alkali marin ~ leffivc des ' fav'onniens , cfprit de cûrâc" di c,'rf- &c. Sec.?
On ne doit point <fue ctcnné que pour éviter ces nonis

The text on this page is estimated to be only 14.38% accurate

C i i m i que. \$7 furdes , quelques modernes aient préféré les circonlocutions d aikali fixe végétal pur, d' alkali fixe minéral pu* , §c d'alkali Volatil pur* C'çlt çe que fit d'abord le célèbre profefTeur d'Upfal ; mais _dèa qu'on eut propofé d'appliquer à chacun, de cçs aikalis un figne particulier, qui fans le; fecours d^uçunç épith&e,, put le repréfenter dans 1 état cauftique , ceft-àdj, re privé de tout acide carbonique , il fentit tous'lesaiantages de cette mçrhpde, & femprefla 4 adopter , dans fa diiTerta^ tion latine fui: les dattes des foſſiles ' les e*preffions de poeqffinum , nçum^^m^ mçniacurû. Nous avons ajouté à ce\$ vues d^pcr* fe&içn de la langue chimique, en fçaujufaiit les noms de ces trois fubft^uces, pour, les rapprocha en quelqu^ fc^js des terres avec lelquell^s elles onç ep çffeç plus d'analogie qu'avec les méteu*^ ^es noms des trois aikalis dans leur état ls* plus (impie y feront donc la pmjfi 5 la foudt% Y ammoniaque. - x

The text on this page is estimated to be only 23.94% accurate

I G\$ Nomenclature Le mot potassé) dont l'origine est au lemande, étoit déjà en usage pour dé-, figner Talkali fixe végétal , retiré par la felfive des cendres; nous proposons donc feulement dy attacher désormais l'idée de pureté. Nous avons préféré rexpression de foudc à celle de natron, non-seulement parce quelle gardoit naturellement 1 analogie du genre ; mais aussi parce qu'elle se trouvoit déjà bien plus avancée dans Tufège. Il n'est point de chimiste qui ne, <*onnoisse les cristaux de foudc ; & la substance qu'il falloit nommer , est précisément ce qui constitue les cristaux de foudc, abstraction faite de l'acide carbonique qui la met en état de cristaux. _ • Pour former enfin l'ammoniaque 9 nous n'avons fait qu'exprimer substantivement ce que tous les chimistes exprimoient avant nous par Tépithète ammoniacal. . Suivant le plan que nous avons annoncé , les cinq divisions du tableau de ! Digitized by

Chimique. 69 nomenclature ne dévoient comprendre dans la première colonne que des corps (impies , ou jufqu'à préfent non décompofés, & régulièrement l'ammoniaque ne pouvoit y être admife, puifque Ton eft parvenu à découvrir qu'elle n'étoit que Je produit d'une combinaifon de l'azote & de l'hydrogène. Mais nous avons cru qu'il fuffifoit d'en faire l'obfervation, pour que le rang que nous lui donnons ici ne pût induire en erreur ; & que l'objet de ces divifions étant fur-tout de foulager la mémoire par la méthode, il nous impofoit la loi de ne pas féparer des fubCtances qui ont tant de propriétés communes, qui fe comportent entant doc» cafions de la même manière, que l'on eft fi accoutumé à trouver réunies , & qui ne font peut-être éloignées dans le moment préfent que parce que nous avons fait un pas de plus .dans l'analyfé de lune que dans l'analyfe des deux autres. L'ammoniaque entrant dans un grand nombre de combinaifons fans fe décomE ny

The text on this page is estimated to be only 16.23% accurate

73 Nomenclature pofèr, il devaioic indifpenfable de U déiigna* par un felil hiot, pour éviter l'embarras Se la confufion qye îi'auroit pas manqué do produire dans les dérioitiihalions de ces fur-compofés , rénumiratioh répit ie de fes parties conflituantës. Les mêmes confidérations nous en* gagent à réunir ici dans un appendice plufteurs aûtresfubftances qui ne foiît pas plus (impies, dont hou\$ Cônnoifibns également les élémens , & dont il îVeft pas moins important de réduire lés dénominations à un feul terme. — ■ ■ ■ M ■ .! » APPEND IC E Contenant la nomenclature de quelques fubjlances compofées qui Je combinent quelquefois a , la manière des corps [impies* En travaillant fur les matières végétales * * • - ♦ \$c animales, on retrouve Fréquemment foit dans les claflTes, foit dans les efpèce\$

The text on this page is estimated to be only 15.65% accurate

Chimique. 71 différentes, des principes femblables que Ton reconnoît toujours malgré leurs modificationsindividuelles,8cqui peuventêtre regardés comme des compofés chimiques naturels. Tels font lefucre, le muqueux> le gluten y l'amidon y la réfine, Y extrait , k fécule & les huiles, 11 fuffira de jeter un coup-d'œil fur notre tableau potir -voir que nous navbns fait ici que déterminer un choix dans le nombre des dénominations que Tufage nous .ofâok. Nous avons feulement divifé les .-huilés en huiles fixes & huiles volatiles ; divifion qui nous a paru répondre, avec .uii peu plus d'exaâitude à leurs propriétés diftindlives que celles d'huiles groifes & d'hùiles eflentiellelès bu éthérées. Nous confervorcs également le nom de /avons à toutes les compofitioïis des huiles fixes : à la fuite de ce noip de genre, on indiquera loriqu'il fera riéccffaireyrexprelîion de la fubftance qui y eft combinée avec 3'huile. Ainfi l'on dira* Jhion de potàjfeï fn von calcaire , : favon E iv

The text on this page is estimated to be only 25.83% accurate

*)% Nomenclature ficide fulfurçque , favqn de plomb ; mais il
£4ioit upe dénomination particulière poqt tes corapoficions favonneufes ties
huiles volatiles , nous appellerons celles-ci favo* nules , & le favon de
ftarkey fera le favonulc de potajfe. r Pour ce qui eft de cette fùbftance vo*
lattle à laquelle on a donné fi improprement le nom à'cfpru rt&eur 3 nous
navons pas cru pouvoir le laiffer fubfifter , & comme elle eft
effenriellement le principe des odeurs , nous lui avons fubftitué le nom S
arôme 9 qui n'exigera vraifemblablement aucune explication pour ceux qui
connoiffent la valeur du mot aromatique, Le produit de la fermentation
fpiri-, tueufe peut fans doute retenir fans aucun inconvénient la
dénomination ^efpritde vin\ mais ce principe s'unit aux acides, fe charge des
alkalis , diïtribut les réfines fie forme non-feulement des compo-r fésj mais
des claffes de compofés pour lefquels on defiroit depuis long-temps dç?

The text on this page is estimated to be only 23.09% accurate

Chimique. 73 dénominations exactes , c est-à-dire uû nom de genre fuivi de Texpreflion des différentes bafes , au lieu de ces noms impropres Se mal aflbrtis êHcfprit de fd dulcifié* de lilium de Paracelfi 9 de ttinr 1 ture de gayac , &c. Le mot alçohol fera d'autant plus propre à remplir cet objet % que la plupart des anciens chimiftes l'ont déjà employé dans le même fens , & pour indiquer l'efprit de vin le plus re&ifié ; c est-à-dire précifément dans l'état de pureté ou l'on doit le confidérer pour le nommer. De cette manière , l'efprit de fel dulcifié deviendra Xalcohol muriatique , le U' lium de Paracelfe, Xalcohol de potaffi^ Yoffa Helmontii , Xalcohol ammoniacal ; la teinture de gayac, Xalcohol de gayac \%c ainfi des autres. Lorfque les combinaifons de l'alcoi avec les acides feront portées à 1 état d tker> elles retiendront ce nom qui fera pour lors le nom générique des produits lie cette claffe particulière, & toujours fcvçc Tçxprçflion de l'acide qui aura été

The text on this page is estimated to be only 28.40% accurate

74 NOMENCLATURE employée. On dira donc éther nitrique y éther acétique 3 &c. & 1 éther de Frobenius, fera X éther fulfurique. Nous ne répéterons pas ici les raisons qui nous ont déterminés à placer la suite de ce Mémoire la traduction latine des principales dénominations adoptées dans la nomenclature méthodique. Il ne nous reste qu'à prier ceux que cette innovation pourroit allarmer ou pour eux-mêmes^ ou pour l'intérêt de la science, d'examiner avec quelque attention les principes que nous avons établis & qui nous ont en suite guidés dans toutes ces opérations. Nous ne craignons pas de dire qu'ils feront bientôt aussi convaincus que nous mêmes, que les avantages qu'attire notre méthode soit pour hâter l'instruction de ceux qui commencent y soit pour faciliter la communication de ceux qui savent, soit pour favoriser les progrès de ceux qui recherchent les causes, méritent bien le sacrifice d'un petit nombre de mots d'habitude.

The text on this page is estimated to be only 21.52% accurate

Chimique. 7j MÉMOIRE Pour fervir h l'explication du Tableau de Nomenclature. . Par M. de Fourcroy. A près avoir fait cohnoître dans les deux Mémoires précédens le plân que ïious noûs fommes tracé en travaillant à une nomenclature méthodique de la chimie , & la marche générale que nous avons fuivie dans Pexécution de ce plan , nous croyons devoir donner une explication du tableau que nous prefentons , affez détaillée pour qu'on fiifiie le rapport des exemples què nous y àvons inférés & Tenfembie des noms que nous y propofons. M. de Mofveâu â déjà cicé h plupart des exemples généraux de ce tableau. Mais hous confidérons ici la nomenclature fous un autre point de vue ; nous la fuivons dans les détails dû tableau & fous un flutte ordre què dans les premiers me-, moires ; fi la le&ure de celui-ci fernble offrir quelques redites , on reconnoîtra

The text on this page is estimated to be only 29.01% accurate

j6 Nomenclature bientôt qu'elles étoient indispensables 3 - & qu'elles ont l'avantage de retracer des vérités nouvelles qui font la base de tout notre travail. Nous ferons d'abord observer que notre intention , en rédigeant ce tableau , n'a point été d'offrir toute la nomenclature de la chimie ; mais de réunir sous plusieurs classes de composés , un assez grand nombre d'exemples choisis, pour qu'on pût, à l'aide d'une étude simple & facile 3 appliquer notre méthode de nommer à tous les composés que les chimistes connoissent 9 ou à ceux qui peuvent être découverts par la suite. Pour remplir cet objet M nous avons divisé ce tableau en six colonnes perpendiculaires, à la suite desquelles sont placés les titres généraux qui annoncent l'état des corps dont on y trouve les noms. Chacune de ces colonnes est divisée en 55 cases, placées les unes au-dessus des autres. Ce nombre est déterminé par celui des substances non décomposées que nous connoissons , & qui Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 23.14% accurate

C H I M I Q U Ê. 77 font nommées de fuite dans la première colonne. Les divilions horifonrales, correpondantes des cinq colonnes fuivantes, comprennent les principales combinaifons de ces fubftances (impies , & doivent conféquemment être eh même nombre qu'elles. ». ; Suivons chacune de ceis colonnes dans 4 * les principaux détails qu'elles préfentent. Colonne v k e m lère. . •«•■» ^ . ■ ,, . » » i » La première marquée par le chiffre romain I, a pour titre SUBSTANCES NOtf décomposées. Rappelions ; ici que ces corps ne font fimples pour nous que parce qu'on n'a pas encore pu en faire l'an^lyfe; toutes lès expériences exa&es qui ont été faites depuis dix ans , annoncent que ces corps ne peuvent être féparés en êtres plus fimples, & qu'on ne peut point les reproduirq par des compofioidns artificielles. Ces fubftances font, comme nous l'avons déjà dit, au nombre de y 5-, au-devant de chaque cafe horifontale qui contient

The text on this page is estimated to be only 13.37% accurate

78 NQtaENàLÀTUJIË chacune d'elles éft placé, en. chiffres ara*
bes, le n°. qui défigné la place .de ce» corps & de leurs corppofés
eorrefpondans dans les autres cplonnçs. Les lignes ho* rifontales font donc ,
par ceue dif^ofition, abfolument continues depuis la premier© colonne
jufqu'i la fixième, &. toutes le? cafés horifontales de chaque colonne font
compçifes 8c déiignées par le même numéro. Les \$ 5 fubftances fimples de
la première colonneJ fontdiviféesen cinqclaflesf fiiivant la nature comparée
de fchacune d'telle^ Là première divifion comprend quatre cçrps, qui
fenVblont fe rapproche* ie plus de Tidée qrç'on s'eft fçrnée des élémens ,
& qui jouent le plus grand rôle dans les êombiiiâifois; e& îotiz\\$ lumière (
cafe i }, le calqtique [cafe 1)i tiommé jufqu'icî matière de la chaleur ,
Voxigérté (cafe 3)\ ou la partie de l'air vital qui le fixe dans les corps qui
brûlent , qui en augmente le poids, qui en change la nature, & dont le
cara&ère ou. la pro* » Digitized by C

The text on this page is estimated to be only 26.42% accurate

Chimique, 79 priété la plus Taillante étant de former les acides > nous a engagés à tirer son nom de cette propriété remarquable; Y hydrogène (café 4) , ou la base du fluide élastique 3 appelé gaz inflammable , être qui existe solide dans la glace, puisqu'il est un des principes de l'eau. Ces quatre premiers corps simples' sont renfermés dans une accolade particulière, La féconde classe des substances non décomposées de la première colonne , comprend 26 corps différents , qui ont tous la propriété de devenir acides par leur union avec l'oxygène, Ôc que nous désignons d'après ce caractère commun > par les mots de bases acidifiables. Parmi ces 16 corps , il n'y en a que quatre que Ton a pu obtenir simples & sans combinaisons ; tels sont Ya\otc ou radical nitrique (café j) (1), ou la base solide de (1) Encore faut-il observer qu'on n'obtient point l'azote seul & isolé, mais combiné avec le calorique & dans l'4çai

The text on this page is estimated to be only 23.72% accurate

m \ * I » m fo Nomenclature la mofèce atmofphérique très-connue au-1 jourd'hui des chimiftes ; le charboa pur carbone ott radical carbonique (café 6), le foufre ou radical fulfurique { café 7) , Se le phofphore ou radical phofphorique (café 8). Les zi autres ne font connus que dans leurs combînaifons avec 1 oxigène t Se dans l'état diacides J mais pour donner à la feience plus de clarté & d'extenfion 9 nous les avons féparés de l'oxigène par la penfée, & nous les fupposons dans leur état de pureté auquel il eft vraifemblable que l'art parviendra à les réduire quelque jour. Ils font alors tous défignés par lès tioms de leurs acides avec une terminaifon uniforme , & que Ton fait précéder du mot générique radical ; telle eft ia manière dont il faut concevoir les expret fions de radical muriatique (café 9) , radical boracique (café 10), radical fluoriquà (café 11 3 radical fuccinique (café n), radical atétique (café 13), radical tartatique (café 14) , radical pyro-tartarique (café 15), radical oxalique (café radicalC « VI / 1

The text on this page is estimated to be only 21.51% accurate

Chimique. 8 i radical gallique (café 1 7) , radical citrique (café 1 8) , radical malique (café 1 9) , radical benzoïque (café 20), radical pyrognique (café 2 1) % radical pyromucique (café 2 2 / , radical camphorique (café 2 3 radical lactique (café 24), radical saccharo-lactique (café 25) , radical formique café 26 J, radical prujique (café 27)^ radical jilfebacique (café 28), radical lithique (café 29), radical bombique (café 30). La troisième classe des substances inorganiques de la première colonne, renferme les matières métalliques, qui font au nombre de 17, depuis la café 3 jusqu'à la café 4 inclusivement. Toutes ont les noms sous lesquels on les a connues jusqu'à présent; les trois premières sont susceptibles de passer à l'état d'acide & tiennent par le caractère aux bases acidifiables qui les précèdent. * Dans la quatrième classe des matières non décomposées sont placées les terres, la Silice (café 48), l'Alumine (café 49) , la Baryte (café 50), la chaux (café 51) F

The text on this page is estimated to be only 18.59% accurate

St Nomenclature ia magnifie (café 5 1). On n'a point encore décomposé ces cinq terres, & elles doivent être regardées comme des corps simples dans l'état actuel de nos connoissances. * ' * * infin la cinquième classe des substances junion-décomposéesrenfermeles trois alkalis, / h ,potaJ[e(càÇe 53), h fonde (café 54), X ammoniacque ([café 55). Quoique cette dernière ait déjà été décomposée par ^1M. Bergman Se Schéele, & quoique M.. Bexhollet ait déterminé avec précision la nature & la quantité de ses principes^nous avons cru devoir la ranger ?u-deflbus des alkalis fixes > dont on et père auflû bientôt connoître les: composans , afin de ne point interrompre l'ordre & le rapport de ces substances , qui se comportent à beaucoup d'égards comme des matières non décomposables dans les expériences de la chimie. La première colonne dont nous venons d'exposer toutes les divisions est partagée en deux comme toutes les autres , suivant longueur j la division de la gauche est

The text on this page is estimated to be only 24.61% accurate

G H I M I Q U è; \$J destinée à offrir les noms anciens diffHngés* par le caractère italique. Colonne II. > La féconde colonne porte pour titre rnifcs a l'état de ga\ par le calorique ; il faut joindre â ce titre celui de la colonne précédente &: lire fubfiances non décom* pofées mifts a l'état de ga% par le çalo~ rique. Alors on entend facilement que cette féconde colonne est destinée à offrir 1 état aériforme permanent que font fut ceptibles de prendre plusieurs des fubftances (impies indiquées dans la première; on ne trouve dans cette colonne que quatre fluides élastiques , dont les noms sont dérivés comme tous les mots tracés dans les autres colonnes, de ceux des matières non décomposées , de deviennent simples & clairs par l'addition du mot ga\ qui précède ces premiers noms. Ainsi on trouve dans la case 3 3 le ga\ oxygène ou air vital , dans la case 4 le gœ{ hydrogène s dans la case 5 le azotique , de dans* F ij

8 4 Nomenclature la café 55 le ga\ ammoniacal > à côté de quels se trouvent les noms anciens Colonne III. On lit en tête de la troisième colonne combinées avec l'oxygène ; il faut toujours supposer le titre de la première colonne > & il est clair que c'est des substances non décomposées qu'on veut parler. Cette colonne est une des plus chargées, parce que presque tous les corps de la première peuvent se combiner avec l'oxygène. En jettant un coup-d'œil sur la disposition & les noms qui y sont exposés, on voit d'abord que ces noms sont tous composés de deux mots qui expriment des composés de deux matières ; le premier de ces mots est le terme générique d'acide qui indique le caractère donné par l'oxygène ; le second spécifie chaque acide, & est presque toujours celui du radical indiqué dans la première colonne. La cinquième café de cette troisième colonne préfère l'union de Ya\otc ou radical nitrique avec

Chimique. 85 l'oxygène , &c il résulte trois composés connus de cette union de deux corps , suivant les proportions de leurs principes ; en effet ou l'azote contient le moins d'oxygène possible , & alors il forme la base du gaz nitreux \ ou il en est saturé, & il constitue l'acide nitrique ; ou il contient moins d'oxygène que ce dernier, mais plus que le gaz nitreux, & il forme l'acide nitreux. On voit que c'est en changeant simplement la terminaison du même mot que nous avons exprimé les trois états de cette combinaison. Il en est absolument de même de l'acide sulfurique (voir 7) > de l'acide phosphorique (voir 8), de l'acide acétique (voir 13) : ces acides peuvent être chacun dans deux états de combinaison avec l'oxygène, suivant les quantités que leurs radicaux ou leurs bases acidifiables en contiennent. Quand les bases en sont complètement saturées , il en résulte les acides sulfurique^ acétique &c phosphorique. Lorsque ces bases n'en sont pas saturées , &c qu'elles sont pour ainsi dire en excès F nj

The text on this page is estimated to be only 28.26% accurate

S6 Nomenclature fur la quantité de l'oxigène, nous les jionjmons acides fulfureux , acéteux 9 pkofpkcreux , comme on le voit aux cafés déjà citées. Cette terminaifon nous fert à défigner ainfi. l'état des acides, d'après Jes noms déjà employés de vitriolique Se de fulfureux, , & nous en faifons une règle auflî générale que limple pour tous les autres acides qui font dans l'un ou l'autre de ces états. Il fera aile de con-r çevoir d après cela les noms des acides carbonique (cafe 6) % boracique (cafe i o) , & de "tous ceux qui ne préfontent qu'un feul état où la bafe acidinable eft faturée d'oxigène. Par la même loi de nomencla-! ture^ en conçoit que les acides qui font feuls dans une cafe & dont les noms font terminés en euxM ont un excès de matière acidifiable; tels font les acides tartareux (çafe 14) , pyro - tartareux^ (cafe 15), pyro-ligneux (cafe 1 1) , & pyro-muqueux (cafe 21). V acide maria-? tique (cale 9}, fe trouve dans un état différent de tous Içs autres ; outre fa con}«

The text on this page is estimated to be only 26.74% accurate

Chimique. 87 binaifon acide faturée cToxigène y il peut prendre un excès de ce principe , & alors il acquiert des propriétés fingulières. Pour le diftinguer dans cet état particulier, nous le nommons acide muriatique oxigéné (cafe 9), & ce troifième nom fimple Se donc la valeur eft bien déterminée, pourra s'appliquer par la fuite aux autres acides , fi on y découvre la propriété de fe furcharger doxigène. * • Les cafés inférieures de cette troifiémef colonne depuis la 3 1 jufqu a la 47 inchifivement , offrent h nomenclature d'un autre fyftème de corps. On y trouve le ■ mot oxide au commencement de la dé-* nomination compofée ; on a dit dans lë Mémoire précédent les raifons qui nous ont engagés à fubftituer ce nom à celui de chaux métalliques; il eft aifé de voir' que, fans exprimer la qualité faline comme celui d'acide1, ce mot annonce cependant comme ce dernier, une combinaifon de l'oxigène ; on aura cPailleiirs l'avantage de pouvoir employer cëtce ^dénomination F iv '

The text on this page is estimated to be only 29.02% accurate

88 Nomenclature pour tous les corps susceptibles de Vuhiç à l'oxygène, &C qui dans cette union nç forment point des acides, foit parce que la quantité d'oxygèn<; n'est pas allez abondante, foit parce que leurs bafes ne font pas; de nature acidifiable. Ainfi , par exemple, l'acide phosphorique vitrifié ou privé d'une portion d'oxygène par TacHon d'un grand feu , est une forte (ïoxide phosphorique ; le gaz nitreux qfui n est pas plus acide que le verre phosphorique parce qu'il ne contient point aflez d'oxygène est auffi un; véritable oxide nitre x , ainfi {'hydrogène uni à l'oxygène ne forme point un acide, mais cette union confitue l'eau qui, confir dérée fous ce point de vue , pourroit-êtrè regardée comme un oxide hydrogène. Parmi les dix-sept oxides métallique^ qui font présentés depuis la cafe 31 jufqu'à la cafe 48 , il en est trois qui ne font que des pafiTages de l'état métallique à l'état; acide; c'est par défaut d'oxygène que les oxides d'arfenic (cafe 31), de molidène (cafe 3 1 } , de tungftène (cafe 33)a

The text on this page is estimated to be only 28.72% accurate

Chimique. S[?] lie font point encore acides. Une plus grande quantité de ce principe générateur de l'acidité forme les acides arsenique, molybdique, tungstique (mêmes cafés). On a expliqué dans le mémoire précédent comment d^s épithètes prises de la couleur ou des procédés, nous fervent à distinguer les oxydes du même métal, comme on peut le voir aux articles des ex des d'antimoine (café 38), des oxydes de plomb (café 41), de des oxydes de mercure (café 44), qui fournissent les exemples les plus multipliés de cette diversité. Colonne IV. La quatrième colonne dont le titre oxygénées gazeuses annonce les substances simples combinées tout-à-la fois à l'hydrogène, à l'azote avec assez de calorique pour être portées à l'état de gaz permanents à la pression &c à la température ordinaires % ne présente que les substances connues dans cet état ; tels sont le gaz nitreux S^c

The text on this page is estimated to be only 28.18% accurate

* r r Nomenclature le gaz c/Vfe nitreux (cafe 5) , le gaz <*c/<& carbonique (cafe 6)> le gaz, fulfureux(cafe 7), les ^ tfc/afe muriaûque , & muriaûque oxigéné (cafe 9), & le gaz tfc/dfe fluorique (cafe 1 1). Comme aucune autre des subftances oxigénées n'a pu jufqu a préfent être mife à l'état 'de gaz" par le calorique > la plupart des cafés de cette quatrième colonne fe trouvant vides , nous avons profité de cette circonftance pour placer des combinaifons particulières, des oxides métalliques , ou des métaux oxigénés , avec diverfes fubftances. Cette colonne fe trouve donc coupée vers fon milieu, & prend le nouveau titre & oxides métalliques avec diverfes bafes. Les cafés 31» 36 > 37> 38 ^ 39/40. 4i »,4*j 43* 44 & 45 , indiquent les combinaifons des oxides métalliques avec le foufre & avec les alkalis ; les premiers portent Fépithète à' oxides fu/fure's, d'arfenic , de plomb; lo fécond celle à*oxides métalliques alkalins; lorfque chacun de ces compofés' varie dans les proportions & conféquem* 1 ■ Di'gitized by

The text on this page is estimated to be only 26.91% accurate

Chimique. 91 ment dans leurs propriétés, nous lesdits tinguons comme les oxides simples , par des fécondes épithètes prises de la couleur; ainfi nous difons oxides d'antimoine fui* forés gris , rouge , orangé. &c. (café 38) Colonne V. Si la cinquième colonne qui comprend les fubftances simples oxigénées avec bafes^ ou les fels neutres en général \ offre un plus grand nombre de noms que les précédentes, c'eft qu'il nous a paru néceffaire de donner ici un plus grand nombre d'exemples, pour faire voir l'avantage de cette nomenclature méthodique, fur les noms anciens, dont la plupart quoique devant exprimer des combinaifons analogues, étoient tour-à-tour diffléables. Un premier coup-d'œil fur les cafés de cette colonne fera voir qu'il règne dans tous les noms qui y font compris une uniformité dans la terminaifon, dont l'ufage confiant dans notre nomenclature eft

9i Nomenclature d'exprimer des composés analogues. Il est aisé de concevoir que cette marche régulière facilitera singulièrement l'étude de la science, & répandra une grande clarté dans les ouvrages de chimie. Les corps désignés dans cette cinquième colonne sont tous décomposés de trois substances, des bases acidifiables, du principe acidifiant ou de l'oxygène &c des bases terreuses, alkalis ou métalliques ; cependant leur nature n'est indiquée que par deux mots, parce que le premier qui est dérivé de celui de la combinaison oxygène ou acide, renferme en lui l'expression de cette union, & le second appartient uniquement à la base qui forme l'acide. Tous les noms de ces composés sont terminés en -ac lorsqu'ils contiennent, les acides dans leur état de saturation complète par l'oxygène; leur terminaison est en -ose, lorsque les acides y sont privés d'une certaine quantité d'oxygène. En considérant les cases de cette colonne depuis la cinquième jusqu'à la dernière-quatrième, on voit que nous y avons*

The text on this page is estimated to be only 21.58% accurate

Chimique. 93 inféré d'autant plus d'exemples (1) 3 que les acides auxquels elles, correspondent Ou dont elles contiennent des composés filins , font plus connus & plus employé*. (i) Les Tels neutres font aujourd'hui très-nombreux, 2 « acides connus qui peuvent être saturés chacun par quatre terres difflubles , trois alkalis & quatorze oxides métalliques non acidifiables , (car il paroît que les oxides acidifiables , comme ceux d'arsenic , de molybdène & de tungstène, ne peuvent pas neutraliser les acides minéraux) , forment 60^e fortes de fels composés. Si l'on y ajoute que cinq; de ces acides , savoir le nitrique , le fulfurique , le muriatique » l'acétique , le phosphorique , peuvent encore se combinée dans leurs deux états différens , aux bafes neutralisables , et que plusieurs acides comme le fulfurique , le tartareux , l'oxalique , l'arsénique, peuvent se saturer de diverses quantités de bafes , Se forment ce que nous appelions les acidulés» dont huit fortes bien distinctes font déjà très-connues (a\ on verra que le nombre des fels neutres peut être porté jusqu'à 7ix fortes , dont les dénominations peuvent être formées méthodiquement , d'après les 46* ou 48 exemples de ces fels exposés dans le tableau. f>) Tels font le sulfate acidulé de potasse ou tartre vitriolé avec excès d'acide , les tartrites ou oxalates acidulés de potasse, de soude, d'ammoniaque, ou les crèmes de tartre et les fels d'oseille faits artificiellement avec les acides tartareux . &c oxalique purs , unis à une petite quantité de bafes alkales , & Varscnuuc acidulé de potasse & le fel neutre arsénical de Masquer,

The text on this page is estimated to be only 22.89% accurate

24 Nomenclature Ces sels offrent quelques différences principales dans la nomenclature. i°. Le plus grand nombre comprend des sels dont les noms sont terminés en -ate j comme les carbonates (café 6) ^ les fluates (café 11) È les fucates (café 13) g les gallates (café 17) , les citrates (café 18) , les malates (café 19) , les butyrates (café 20) les camphorates (café 23) , les lactates (café 14) , les saccharo-lactates (café 24) , les formates (café 16) j les prussiates (<café 17) ■> les fécates (café 28), les* litkiates (café 29), les bombiates (café 30), les arfeniates (café 31), les molybdates (café 52), les tungstates (café 33). Cette terminaison identique & unique de ces dix-huit genres de sels neutres annonce que les acides qui les constituent ne sont pas! Connus que dans leur état de saturation complète par l'oxygène ; aussi tous ces acides ont-ils dans la troisième colonne la terminaison uniforme en -ique d'après les règles de notre nomenclature. *°. En considérant ensuite les sels 14*

The text on this page is estimated to be only 28.01% accurate

C H I M I Q U E. J| 15, zi & 21 de la cinquième colonaë* on n'y trouve que des tartrites y des pyro- tartrites , des pyro-lignites , des /ryrà* muettes , dont la terminaifon uniforme annorfce des acides avec excès de bafes acidifiables, Scd'efigne qu'ils contiennent les acides tartareux, pyro-tartareux, pyroiigneux & pyro-muqueux. 30. Il eft dans cette colonne une troiCème clauè de cafés où Ton trouve à-laibis des fels neutres , dont le\$ noms ont les deux terminaifqns indiquées, telles, font les cafés 5 ou l'on trouve dies nitrates & des nurites , 7 où Ton trouve des fuifates &c des fulfites , 8 qui préfente des pkofphates &. des phofphites > & 1 3 qui jraflefnble des acétates de des acétites. Cette double terminaifon dans chacune de ces cafés , indique aflezd'après ce que nous avons expofé plus haut y que les fels auxquels nous lavons appliquée font formés par le même acide dans deux proportions d'union avec loxigène, en fe rappelant toujours que les acides terminés en ique forment des

The text on this page is estimated to be only 25.32% accurate

96 .NO MENCL ATOHË fels neutres terminés en aie , & que ceu* dont la terminaifon eft en eux > confituent des fels neutres terminés en ite. 0 4°. Dans plufieurs des cafés de cette colonne nous avons donné quelques exemples de fels neutres différens de ceux des deux clafles diftinguées jusqu'ici ; c'eft ainfi que dans la cafe 9 nous avons appelé muriate oxigtnc de potajfe y la combinaifon de l'acide mutiatique oxigéné avec h potaflfe, fel qui eft très-différent du fimple muriate de pôtafle > & dans lequel M. Bertbôllet a découvert la propriété de détoner fur les charbons ardens. Nous avons encore exprimé dans d'autres cafés de la même colonie les combinaifons ftlines où les acides prédominent, eh ajoutant à la dé* nomination méthodique de ces fels Vépi«» thète acidulé , comme dans les cafés 14 où l'on lit tartrite acidulé de potajfe , & 1 G qui préfenté Xoxalate acidulé de potaffèe Enfin nous avons désigné par Texpreffion de furfaturés les fels neutres où la bafe prédomine > comme on peut le voir dans les

Chimique. 97 cafés 8 ou fe trouve un phofphate fur-faturé de foudre & 10 où fe trouve le borax ou borate fur-faturé de foudre. Si Ton réfléchit à la méthode rigoureuse &C étimologique que nous avons fuivie pour dénominer les fels neutres , de au peu de rapport qu'avoit entr'eux dans l'ancienne nomenclature les noms donnés à des fels de nature femblable ; on concevra pourquoi cette colonne eft celle de toutes qui préfente le plus de différence & de changemens , quoiqu'il n'y ait réellement de nouveau que deux terminaisons variées dans des noms déjà connus. Colonne VI. La fixième & dernière colonne de ce tableau quicomprendlesfubftances fimples combinées dans leur état naturel, & fans être oxigénées ou acidifiées comme 1 indique le titre , eft une des plus courtes 6c ne contient que peu de compofés. Les cafés inférieures depuis la 3^e jufqu'à la 48^e renferment les compofés de métaux entre G

5>8 Nomenclature eux , auxquels nous conservons les noms d'alliages & d'amalgames adoptés jusqu'actuellement. Au dessus de celle-ci , on n'en trouve que trois qui offrent une nomenclature nouvelle fondée sur les mêmes principes que les précédentes ; la case 6 offre l'expression carbure de fer qui désigne la combinaison de charbon en nature & de fer 3 a^elléplombagine ; la case 7 présente les sulfures métalliques ou les combinaisons du soufre en nature avec les métaux , les sulfures alcalins ou les combinaisons du soufre avec les alkalis , le gaz hydrogène sulfuré ou la dissolution du soufre dans le gaz hydrogène ; enfin dans la case 8 nous exprimons par le nom générique de phosphures métalliques les composés de phosphore en nature avec les métaux ; ainsi nous substituons au mot Jyderite l'expression de phosphure de fer qui désigne sans équivoque l'union du phosphore avec le fer, & nous trouvons dans ces trois mots comparables, carbure* sulfure &c phosphure qui ne diffèrent que par la terre

The text on this page is estimated to be only 29.95% accurate

Chimique. 99 minafon de noms très-connus , un moyen de donner une idée exacte de combinaifons analogues, & de les diftinguer d'avec tous les autres compofés. Au-defTous de ces fix colonnes nous avons placé une nomenclature des prin-* cipaux corps compofés qui confituent les végétaux. Dans cette partie du tableau, nous avons Amplement choifi parmi les noms anciens, ceux qui par leur fimplicité Se leur clarté entrent complètement dans les vues que nous nous étions propofées. p Telle eft la méthode que nous avons fuivie dans l'enfemble des noms que cornpreiid ce -tableau. Après l'étude facile que ce tableau exige des perfônnes qui voudront connpître notre plan , elles verront bientôt que nous n'avons fait qu'un très-petit nombre de mots , fi l'on excepte ceux qui étoient indifpenfables pour déligner des fubftances jufqu'alors inconnues, comme les acides nouvellement décou-* verts. En fuivant Tordre des fubftance* Gij

The text on this page is estimated to be only 26.38% accurate

ioo Nomenclature nommées dans la première colonne , d'où tous les autres noms font dérivés, on reconnoîtra que nous n'avons de mots nouveaux que Voxigène , l'hydrogène & l'azote. Quant aux mots calorique , carbone y filice , amoniaque > ils n'offrent comme tous leurs dérivés dans les colonnes fui vantes que de légers chaâgemens de noms déjà très bien connus & trèsemployés.. On peut donc aflurer que ce n est prefqu'encièremment que par des terminaifoni nouvelles que notre nomenclature diffèrent de l'ancienne , que s'il réfuite de ces changemens plus de facilité dans l'étude , plus de clarté dans l'exprefGon^ fi fiir-tout ils donnent lès moyens d'éviter toute équivoque , comme l'eflai qui en a déjà été fait cette année (1787) dans les cours du jardin du Roi & <jto- Lycée 3 nous permet de Pefpérer, la réforme que nous propofons , fondée fur une méthode fimple ne peut être que favorable aux progrès de la chimie^ ...i...- ■ - > • - ■ Digitized by Google

Af, en Mai 1787.

	V I		
Alliage d'arsenic et d'étain.		Etain arseniqué.	31
Alliage, &c.			32

The text on this page is estimated to be only 0.00% accurate

-H

The text on this page is estimated to be only 28.33% accurate

Chimique. ioi AFERTISS EMENT Sur Us deux Synonymies. N
OUS avons cru devoir joindre au tableau général de nomenclature
méthodique, dans lequel est exposé l'ensemble du système que nous
proposons, une synonymie détaillée de tous les mots dont on s'est servi pour
exprimer les préparations chimiques; nous présentons ici cette synonymie
sous la forme de deux dictionnaires; dans le premier ce sont d'abord les
mots anciens qui sont disposés suivant leur ordre alphabétique, & à côté
desquels on trouve les noms nouveaux ou adoptés qui leur correspondent. A
l'aide de ce dictionnaire, on pourra non-seulement savoir quels noms nous
avons donnés aux différens composés chimiques; mais encore les personnes
qui ne sont pas familiarisées avec la plupart des préparations 3 dont les noms
anciens ne sont souvent rien moins que G u j

IOI NOMENCLATURE pïopres à les faire connoître , trouveront en lifant les fynoniraes nouveaux , une efpèce de définition affez claire dans les mots mêmes qui compofent ces fynonimes, pour qu'elles se rappellent faci* lement les compofés dont il eft queftion. Le fécond dictionnaire eft loppofédu premier, & nous croyons qu'il ne fera pas moins utile. les mots nouveaux y font présentés dans Tordre alphabétique, ôc ils font accompagnés de tous leurs fynonimçs anciens. Dans celui-ci nous avons eu pour objet dé réunir la fynonimie la plus complete afin d éviter aux étudians ces difficultés qu'offrent plufieûrs autres fciences èc en particulier la botanique & la minéralogie, dans lefquellesl'immenfe quantité de noms differens donnés à une même chofe a produit une confufion &: une obfcurité que les travaux des hommes les plus infatigables nont point encore pu éclaircir. Nous faifons voir dans ce fécond die

Chimique. 103 tionnaire que la même substance a souvent reçu, huit, dix ou douze noms différens^ que la plupart de ces noms n'avoient que peu ou point de rapport avec les choses auxquelles ils avoient été donnés, ce qui a dû nécessairement arriver dans une science que les premiers auteurs ne cherchoient qu'à couvrir d'un voile mystérieux &c dans l'histoire de laquelle on peut suivre différentes époques, ou les savans qui l'ont cultivée ne font arriver que par degrés insensibles à la connoissance exacte des composés. Cependant pour éviter trop de longueur &c d'obscurité, nous avons eu soin de ne point reproduire ici les noms donnés autrefois par les alchimistes, & qui n'étant fondés que sur des idées chimériques ou absurdes, ont heureusement été oubliés, depuis que la chimie a marché d'un pas égal avec la physique expérimentale. L'une & l'autre de ces synonymies aura donc son usage particulier. La première qui pourra servir de table aux ouvrages G iv

104 Nomenclature de chimie publiés jufqu'ici, expofera la nomenclature méthodique adaptée à chaque mot ancien. Dans celle-ci comme dans la fui vante, nous n avons réuni que les noms des corps fimples ou compofés , des préparations chimiques , & nous n avons expofé aucun de ceux qui défignent les opérations mêmes , parce que nous n'avons fait aucun changement à ces derniers mots. La féconde fynonimie eft plus complete & contient beaucoup plus de mots que la première, parce qu'elle fait connoître beaucoup de compofés dûs aux travaux des modernes, &qui navoient point de noms il y a quelques années. Cette nomenclature peut donc être regardée en quelque forte comme un inventaire des connoiffances actuelles en chimie. Dans Tune 8c dans l'autre on trouvera ♦ quelquefois parmi les noms nouveiux quelques fynonimes; nous les confervons, foit pour ne pas perdre la trace de quelques dénominations dont lufage eft général , ■ i > Digitized

■ C H I M I Q U E. 105 fait pour .briffer le choix de quelques expressions diversement terminées , destinées à répandre de la variété dans le discours , &c à éviter une monotonie peut-être fastidieuse. Telle est , par exemple , la terminaison des fels neutres, qui présente leur base ou en substantif ou en adjectif au choix de l'écrivain. On trouvera auflî dans les livres de chimie quelques mots dont nous ne faisons point mention dans les synonymies, parce qu'ils ont été donnés à des composés dont la nature n'est point encore exactement connue ; &■ si l'on a bien fait la marche rigoureuse que nous nous sommes tracée , on verra qu'il nous étoit impossible de nommer des combinaisons mal connues. Nous avons mis quelques définitions à plusieurs des dénominations générales ou particulières, fait îorsque nous avons eu quelques doutes sur les composés dont il y est question , fait îorsque nous avons parlé de corps nouvellement découverts. La féconde synonymie qui expose les

I tc6 Nomenclature noms nouveaux par ordre alphabétique, & leurs fynonimes anciens , préfente en même-temps la traduction latine des dénominations nouvelles; nous avons fuivi le même plan pour les mots latins ; la terminaifon uniforme , & les loix des dérivés font toujours les deux principes qui nous ont guidés dans ce travail. Il auroit été incomplet fi nous n'avions offert aux fa vans de toutes les nations, le moyen de s'exprimer d'une manière uniforme & d'être entendus facilement. A mefure que la fcience acquerra de nouvelles lumières , on ajoutera aifement les noms appropriés d'après la méthode que nous avons a(Tez fait connoître dans les Mémoires précédens.

The text on this page is estimated to be only 26.14% accurate

Chimique. 107 — - . _ . — _ S YNONIMIE Ancienne ù nouvelle
par ordre alphabétique. 1 A» Noms anciens. Noms nouveaux , .ou adoptés.
A vC Acétite ammoniacal. JT. CETE ammoniacal. < Acete calcaire. Acete f
argile. Acete de cuivre. Acete de magnéjle, Acete de plomb. Acete de foude.
Accte de potajj'e. Acete de fine. Acete martial. Acete mercuriel. Acide
acéteux. Acide aérien. d'ammoniaque.. Acétite calcaire, de chaux. | Ac< X
Acétite alumineux. } — d'alumine. Acétite de cuivre. (Acétite magnéfien. i
— de magnéfie. Acétite de plomb. Acétite de foude. Acétite de potafle.
Acétite de zinc. Acétite de fer. C Acétite de mercure. | — mercuriel. > Acide
acéteux. Acide carbonique.

ioJ Nomenclature Noms anciens. Noms nouveaux. Acide
arftnical. Acide ben^{on}ique. Acide boracin. Acide charbonneux» Acide
cïtronien. Acide crayeux. Acide des fourmis. Acide des pommes. Acide du
benjoin. Acide du fel. Acide du Jofre. Acide du fuccin. Acide du fucre.
Acide du fuif. Aide diL vinaigre. Acide du Wolfram j de MM. Delhuyar.
Acide fluorique. Acide formicin. Acide galactique. Acide gallique. * Acide
lignique. Acide lithiafique. Acide malujên. Acide marin. Acide arfénique.
Acide benzoïque. Acide boracique. Acide carbonique. Acide citrique. Acide
carbonique. Acide formique. Acide malique. Acide benzoïque. Acide
rauriarique. Acide fulfurique. Acide fu cci ni que. Acide oxalique. Acide
fébacique. Acide acéceux. > Acide tunftique. Acide Huorique. Acide
formique. Acide lactique. Acide gallique. Acide pyro-ligneux. Acide
lithique. Acide malique. Acide muriatique. Acide marin de'phlogifcC Acide
muriatique oxitique. ^ géné. i

The text on this page is estimated to be only 24.82% accurate

C H I E I Q V E. IOJ Noms anciens; Nws nouveaux. Acide méphitique. Acide carbonique. Acide molybdique. ■ Acide ntoHbdique. Acide n'ureux blanc. Acide nitrique. Acide nitreux dégagé. Acide nitrique. Acide nitreux dépfilogif-) , . , ' . . . , ?. Acide nitrique. Acide nitreux phloeifti-} . . > Acide nitreux Acide oxalin. 4 Acide oxalique. f Phosphate de foudé Acidtperlé. î furfaturé. Acide phofphçrique dé-) . | A«de phofphorique. Acide phojbhorique phlo-') • gïfliqué. J Acide phofpb Acide faccharin. Acide oxalique. Acide facchlaclique. , Acide faccho-la&ique. Acide fébàcé. Acide fébacique. Acide fédatif. s ' Acide boracique. Acide fpatkique. Acide fluorique. Acide fulfureux. Acide fulfureux. Acide fyrupeux. Acide-pyro-muqueux. Acide tartareux. Acide tartareux. Acide tungftique* Acide tunftique. Acide vitiioiique. Acide fulfurique. *£j^ru^ Acide fulfureU3t oreux.

The text on this page is estimated to be only 29.97% accurate

ne Nomenclature Noms anciens. Acidum pinguem Acier. Affinités. Agrégation. Air acide vitriolique. Air alkalin. Air atmosphérique. Air déphlogistiqué. Air du feu de Schéele, Air factice. Air fixe. Air gâte. Air inflammable, Air phlogistique. Air puant du soufre. Air putride. Aitfollde de Haies. Air vicié. Air vital. Airain. Noms nouveaux. C Principe hypothétique î de Meyer. Acier. € Affinités ou attractions \ chimiques. Aggrégation. Aggrégés. Gaz acide fulfureux*. Gaz ammoniacal. Air atmosphérique. Gaz oxygène. ; Gaz oxygène. Gaz acide carbonique. Gaz acide carbonique. , Gaz azotique. i Gaz hydrogène. Gaz azotique. Gaz hydrogène fulfuré. Gaz acide carbonique, Gaz azotique. Gaz oxygène. € Airain ou . alliage de ^ cuivre & d'étain.

The text on this page is estimated to be only 22.71% accurate

Chimique.. ni Noms anciens. Noms nouveaux. Disflblvant
universel , f dont l'exiitence 4 aeJ • j été fupposée par les Alchimistes. C
Potasse mêlée d'oxide Alkaefi de Relpour. J ^ ^ Alkaefi de Vanhelfmont.
Carbonate de potasse. Alkalis en général. Alkalis. Alkalis caustiques.
Alkalis. Alkalis effervefcens. Carbonates alkalis. Alkali fixe du tartre non\
> Carbonate de potasse. canjhque. i r Alkali fixe du tartre^ m caustique. J
Alkali fixe végétal. Carbonate de potasse. Alkali marin caustique. Soude.
Alkali marin non caup% • ? Carbonate de soude. tique. \ Alkali minéral
aéré. Carbonate de soude. A Ikali minéral caustique. Soude. Alkali minéral
effervepÈ cent , > Carbonate de soude. jur lj > f Pniffiate de potasse
ferAlkah Mogiftique. < 1 0 3 1 rugmeux non nuire. C Pruiûate de potasse
ferV rugineux. Alkali végétal aéré. Carbonate de potasse. Alkali prujjen.

The text on this page is estimated to be only 27.48% accurate

iix Nomenclature Noms anciens. Noms nouveaux. Alkali végétal
caujlique. PotalTe. Alkali volatil caujlique. Ammoniaque. Alkali volatil
concret. ; Carbonate ammoniacal. Alkalivolatileeffervefcent Carbonate
ammoniacal. Alkali volatil fluot. Ammoniaque. Ammoniaque. Alliage. t
Sulfate d'alumine. 1 — alumineux. C Mu ri ace d'alumine. ^ — aluminenx.
C Ni tri te d'alumine. - Amalgame d'argent. Amalgame de bismuth.
Amalgame de cuivre. Amalgame d'étain. Amalgame d or. Amalgame de
plomb. Amalgame de tinc. Succin. Amidon. C Arfeniate ammoniacal
Immoniacarfcncal.ifct)^ _ C Carbonate ammoniacal. Ammoniac crayeux
[fel\l * v /J — d ammoniaque. -••«', ^ » > * Ammoniac Alkali urineux.
Alliage des métaux. ■ * Alun. Alun marin. Alun nitreux. Amalgame
d'argent. Amalgame de bismuth. Amalgame de cuivre. Amalgame d'étain.
Amalgame d'or. Amalgame de plomb. Amalgame de %inc. Ambre jaune.
Amidon. ifs

The text on this page is estimated to be only 18.66% accurate

C H I M I Q U. E, II) Noms anciens; Noms nouveaux. C Ni tri te ammoniacal, Ammoniac nitreux.)| _ d»ammom^ue# Ammoniac phofphorique* Phofphate ammoniacal* (fel) - — d'ammoniaque. Ammoniac Jpathiquèet Fluatc ammoniacah (fil) «— d'ammoniaque. Ammoniac tartaïeux. Tartrite ammoniacal* (fil) — d'ammo i< que. Ammoniac v'uriolique* Sulfate ammoniacal. (fil) — d'ammoniaque. < Sulfure d'antimoine na* Antimoine. (mine d') 1 ^ Antimoine crud* Sulfure d'antimoine» C Oxide d antimoine Antimomc diapharéàcut^ blanc pM ,e nifre> Acide nitro-rhuriatique par le muriate aai" moniacal. < Muriate mercuriel doux j fublimé. ï Amalgame d'argent crif« \ tallifé. Oxide de mercure rouge par Facide nitrique. Arcanum duplicatum. Sulfate de poraflè. H Aqua fïygta. Aquila alba* Arbre de Diane* A r cane corallin» *

The text on this page is estimated to be only 19.84% accurate

tuA Nomenclature ■ • » Noms anciens. Noms nouveaux. Argent.
Argent camé. r -• Argile. Argile pure. Argile crayeufe. Argile fpathique.
Argent. Muriate d'argent. (Argile (mélange ti*? 4 lumine ôc de filice.) ,
Alumine, < Carbonate alumineux. l — d'alumine. < Fluaté alumineux. ï —
d'alumine. - Arfenic. Arfenic. (régule £) Arfenic blaac(chauxd') Oxide d
arfenic. (Oxide d arfenic fulfuré Arfenic rouge. ^ Arféniatc dcpotajfe. ,
Arféniatc de potaflfe. Attractions -électives. Attractions éledtivés. Jyir de
cobalt j ou des \ Oxide de cobalt vi. quatre feux.) treux & ûlkt. B. Bakote.
Barote effervefcente. Bafe de F air vital. Bafe du fel marin. Baumes de
Bucqpt. VoyezlanoiiYellcNcuntnvlatre. Œaryte. Carbonate barytique.
Oxigène. Soude. Baumes. Digitized byGoogle

The text on this page is estimated to be only 17.04% accurate

Chimique./ iij Noms anciens. Noms nouveaux* Baume de joufre*
Sulfare d'huile volatile. Benjoin. ,, Benzoates. f Muriate .4Ww?oine 1
fublimé. Muriate d'arfenic fublimé. C Muriate de bi/muth fu| blimé. C
Muriat? çTétain fu* i blimé, Beutrx tétain folidf* de Muriate d'étain con-»
M. Maume* ; créer. ^ t. .' , (Muriate de *inc fuBeurre de Vnc. J ^ . Oxide
4'anttrxxoine. Bifmuth. Bitumes* € Oxide de bîfmuth blanc i par l'acide
nitreux. C Oxide de plomb blanc J par l'acide acéteux. Benjoin. Bénîmes,
Beurre ^antimoine * Beurre d'arfenic. . Beurre de bifmuth* Beurre d'étain.
Be\oard minéral* Bifmuth* Bitumes* ^ Blanc de fard* Blanc de plomb» V
I Blende 3 ou f coiffe galène* Bleu, de Berlin. Bleu de Truffe. Borax
ammoniacal* l» Sulfure de zinc Prufliate de fer.Prufliate de fer. Borate
ammoniacal. H ij

The text on this page is estimated to be only 27.38% accurate

I \6 N O H E N C Noms anciens. Borax argileux. * n Borax brut.
9 9 I Borax calcaire. \ Borax d'antimoine. Borax de cobalt. Borax de cuivre.
Borax de \mc. Borate magnésien. Borax martial. Borax mercuriel. Borax
pefant * ou barotique. Borax végétal. Bron\e > ou airain. { { L\TtfRE
Noms nouveaux. Borate aluminéux. — d'alumine. Borax de foute > ou
Borate furfaturé de foute. Borate calcaire. — de chaux. Borate d'antimoine.
Borate de cobalt. Borate de cuivre. Borate de zinc. Borate magnésien. — de
magnéue, Borate de fer. Borate de mercure. Borate barytique. — de baryte.
Borate de potasse. Alliage de cuivre & d'étain. c. CALCUL de la vejje.
Acide lithique. t Oxide de manganèse Caméléon minéral. | potasse*
Camphre. Camphre, v Drgitized by Google

The text on this page is estimated to be only 24.17% accurate

Chimiq TJ E. fij Noms anciens. Noms nouveaux. Camphorites.
{ fils) Caujlicum. * "Qérufe. ■ * A 4 m*. Cérufe d'antimoine. Chaleur
latente. Charbon pur. Chaux dy antimoine vi-C Ovide d'antimoine vitrifiée.
Chaux métalliques. Chaux vive. Cinnabte. Citrates, (fel) • Cobalt j ou
Cobolt. Colcothar. Couptrofe blanche. Couperofe bleue. Couperoft verte.
Craie ammoniacale. Craie barotique. Craie de plomb. Campho rares. €
Principe hypothétique J de Meyer. Ovide de plomb blanc par l'acide acéteux
, mêlé de craie. Ovide d'antimoine blanc par précipitation. Calorique.
Carbone. V \ treux. Ovides métalliques. Chaux. i Ovide de mercure fui» ^
furé rouge. Citrates. Cobalt. Ovide de fer rouge par .l'acide fulfurique.
Sulfate de ziuc. Sulfate de cuivre. Sulfate de fer. Carbonate ammoniacal.
Carbonate baryrique. Carbonate de plomb. H iij

The text on this page is estimated to be only 19.34% accurate

Carbonate de soude. Carbonate de zinc, Carbonate magnésien. ii S
Nomenclature Noms anciens. Noms Craie de foudre. Craie de ync. Craie[^]
magnésienne. Craie martiale* Carbonate de fer. Craie 3 du fpath cdl-
Carbonate calcaire, caire. 1 i— de chaux. Crème de chaux, carbonare
calcaire. Crème, ou cristaux de(Tartrite acidulé de C Carbo magnésie.
tartre. s Crislal mine'ral Cristaux de lune, Cristaux de foudre. Cristaux de
Vénus. Crocus metallorum* Cuivre. Cuivre jaune. I taite. C Nitrite de
potasse mêlé 1 de sulfate de potasse, Nitrate d'argent. Carbonate de foudre.
[^]Acétate de cuivre cristallisé. C Oxyde d'antimoine ful[^] furé demi -vitreux,
[^]Cuivre. C Alliage de cuivre ôc de 1 zinc ou laiton. D. Dbmi-métav x.
Demi-métaux. Diamant. Diamant.

The text on this page is estimated to be only 14.01% accurate

Chimique, E. Noms nouveaux. Noms anciens. Eau. Eau aérée.
> Acide carbonique, H_2CO_3 , Eau de chaux. Eau de chaux prussienne.
Prussiate de chaux. Eau distillée. Acide nitreux du commerce. Eau distillée.
Eau forte. Eaux gazeuses. Eaux mères. Eau mercurielle. « 4 Eau régale.
Eaux acidulés. Eaux hépatiques* Etiotique. Empyrée. { 1. * r Eaux
imprégnées d'acide carbonique. Résidu blanc déliquesc. cent. 1 Nitrate de
mercure en solution. C Acide nitro-muriatique. Eaux acidulés cm
eaux imprégnées* d'acide carbonique. C Eaux fulfurées qu 1 eaux
fulfurées» C Tartrate de potasse aluminale. Gaz oxygène, H₂ ■

The text on this page is estimated to be only 25.33% accurate

Muriate de cobalt. Alcohol, i *o Nomenclature .Noms anciens.
Noms nouveaux. Encre de fymptiç par) le cobalt. \ Tfprit acide du bois.
Acide pyro-ligneux. 'g/prit alkoLn volaùl. \ G" a"7« > '* Jr } ammoniacal. .
JBJPrit ardent ? ou efprit de vin. Efprit de Mendererus. Acécite
ammoniacal. _ , . < Acide nicrique étenda Efprit de nure. } d^ Efpru de nitre
fumant. Acide nicreux. Efprit de nitre dulcifié. Alcphol nicrique. . Wprit
defeL Acide muriatique, Efprit de fel ammoniac. Ammoniaque. Efprit de
vin, Alcohol. (Acide fuifurique étenda • i deau, Efprit de Vénus, Acide
acétique, Efprit relieur. Arôme, * Efprits acides. Acides étendus d eau.
Efprit volatil de fel am~(Ammoniaque étendu 1 d'eau. Huiles volatiles.
Etain. ' Muriate d'étain, . Ether acétique, pther muriatique, Efprit de vitriol.
moniac. Effences. Etain. Etain corné. Ether acéteux. Ether marin,

The text on this page is estimated to be only 22.37% accurate

C H I I I Q V B. Ml Noms anciens. Noms nouveaux. Ether nitreux. Ether vitriolique. Ethiops martial. Ethiops minéral. Ethiops fer fi» Extraie, { Echer nicrique. Ether fulfimque. Oxide de fer noir. Oxide de mercure fulfûré noire. Oxide mercuriel noirâtre. L'excre&if. F. Féculé des plantes. Féculé. Fer j ou mars. Fer. Fer aéré. Carbonate de fer. Fer d'eau. Phosphate de fer. Fleurs ammoniacales culi Muriate ammoniacal de vreufes. i cuivre fublimé. Fleurs ammoniacales^ Muriate ammoniacal de martiales. J fer fublimé. Fleurs argentines de ré*î Oxide d'antimoine fu> gule a° antimoine. 11 blimé. i Oxide d'arfenic ful blimé. f Acide benzoïque ful blimé. (Oxide de bifmuth fuFleurs d'arferyc. Fleurs de benjoin. Fleurs de bifmuth* Fleurs d'étain. Oxide d'éraïn fublimé.

The text on this page is estimated to be only 20.42% accurate

1² N,QM;EN C t A T U R E N<Hns anciens. Noms nouveaux. C
Oxides métalliques fuFleurs métalliques. ^ blimés V Fleurs de foufre.
Soufre fublimé. Fleurs de zinc. Oxide de zinc fublimé. Fluides ae'riformes.
Gaz. . Fluides élaftiques. * Fluor ammoniacal. s k Fluor argileux. Fluor de
potajfe. Fluor de foude. Fluor magnéfien. • % . r * Fluor pefant. Foie
d'antimoine. Foie (Farfenic. \ Gaz. C Fluace ammoniacal. { — d
ammoniaque. i Fluete alumineux, ^ — d'alumine. Fluete de potafte. Fluete
de foude. Fluete magnéfien. magnéfie. ; (Fluete barytique; 1 — de baryte. (
Oxide d antimoine ful(furé. f Oxide arfenical de po~ \ taffe. Ç" Fluat< | —
de Foie de foufre alkalin(Sulfure ammoniacal. volatil. Foie de foufre
antimonic. J ' monie. d'ammoniaque. | Sulfure alkalin ant> C Sulfure
barytique. Foude foufre parotique.^ ^ baryte , f Sulfure calcaire. Foie de
foufre calcaire.^ _ ^

The text on this page is estimated to be only 13.19% accurate

r" Ç H I M l q V E. . 113; Noms anciens* nouveaux. f Sulfure de magnéto. Foi* magnéjten^ _ magnéfien; Foies de foufre. , Sulfures alcalins. / ^oi^ <fe y\$/f* fe/ra/ta. Sulfures terreux. v Formiatcs. (feis) Formiares.. , f GÀLACfÉà. (Jets) Laftates. acide acéteux, Gaz acide acéteux. Ca\ acide ctayéux. Gaz acide carbonique'. Ga\ acidà marin. Gaz âcide muriatique. Gai acide muriatique X Gaz acide muriatique aéré. (oxigéné. Ca\ acide nltreux. ' Gaz acide nitreux. Ga\ acide fpathique* Gaz acide fluorique. Gai acide fulfurzu*. ^Gaz acide fulfureux. GaialMin* Gaz ammoniacal. G*1 hépatique. Gaz hydrogène fulfuré. Gai ïnfhtmmabk* Gaz hydrogène. Gai inflammable char-(Gaz hydrogène carJ boné. Gâz hydrogène des ma* > . * ^ ' . ^ rais, (mélange de Gaiwfiammabledesma^ ^ :hjiso^ car. JZ ' boné j & de gaz azotique.)

The text on this page is estimated to be only 18.56% accurate

i24 Nomenclature Noms anciens. Noms nouveaux, Gai
m/phitiaue. [^ adde CarboniGomme ou mucilage. Gomme. Gai
phlogijliqué. Gaz azotique. Gai nitreux. Gaz nitreux. Gai phofphorique deC
Gaz hydrogène phof* M. Gengembre. i phoré. Gaz PruJJîcn. Gaz acide
pruflique, Gaz. Sulfate de zinc. Gluten ou glutineux. H. Gai Gilla vitrioli.
Gluten de froment* > Hépars. (Huiles animales* Huile de chaux. Huile de
tartre par défaillance. Sulfures, f Huiles volatiles ani~ { maies. Muriate
calcaire. Potafle mélangée de carbonate dé potafle en déliquefeence. Suite
dcphilofophcs. S HuUeS fiK\$ emPy»u: | matiques. Huile de vitriol. Acide
fulfurique. Huile douce du vin. Huile e'thérée. Wuilcscmpyrcumatiques^
empyxeumatiV.' ^ * . .. ~: ^t;îsfetizea by Google j

The text on this page is estimated to be only 17.56% accurate

Chimique. Noms anciens* Noms nouveaux* Huiles volatiles. *
Huiles fixes. Huiles volatiles. Huiles étherées. Huiles greffes: Huiles
essentiels. Huiles par expression. < Huiles fixes. * J. Etain. K. > , Kermès
minéral. { Oxyde d'antimoine fulfuré rouge. l. c • • r Lait de chaux* Laiton.
LAINE polyoxydant. Oxyde de zinc affublé. € Chaux délayée dans |
l'eau. < Alliage du cuivre & { de zinc , ou laiton. Levure des favonniers.
Dissolution de soufre. Lignites. (fels) Pyro-lignites. Ulium de Paracelse.
Alcool de polychaite. 7. , ., C Potasse filtrée en H Liqueur des cailloux. < (
queur. liqueur fumante de Sulfure ammoniacal, . Boyle. d'arsenic

The text on this page is estimated to be only 14.21% accurate

Noms anciens. Noms mokumxx. •s liqueur fumante l
MurUted'étain Fumauf. bavius. y ... ; I r Oxide A plomb ddejaûrlitharge. -J
,titc0«ç,»oiiiidaaig€. liqueur facturée de la* \ partie colorante dA Prufliate de
potaflebleu de Pruffe. J : « \ ■; \ Xfcmiire. Lumière. but. • Arêcn:lune
cornée. , Mûri ate d'argent. Magistère de bifit Oxide de bifmuth par - - |
l'acide nitrique. Magiprt de pufre. € Oxide de plomjj pr^Magifihre de
plqmK j dpit£ Magnifie blanche. \ Carbonate de magnéfié. Maènéfit aérée
de >Merg-\ . > Carbonate de >magnefie. . -mou. \ Magnifie cauftique.
Magnéfié. Magnifie xrayeufu Carbonate de magnéfié. Magnifie
^ffervefiente. Carbonate de magnefie. Magnifie fluorée. Fluâte de
magnéfié. Ç Oxide de mangaiïèfc - î noire. Magnifie noire* Digitized by
Google

The text on this page is estimated to be only 10.52% accurate

C tî I M T Q V E. t ĩ7 Noms anciens. Noms ftouvéaux: Magnéfie
fpathique. t Fluatc de* magnéfie'. * 1 r ^Malices de potaflêà Malufites.(fils)
^ de foude ^ &c> Ar<#a>r. (4 bxide de piomb jiunci Matière de la chaleur.
Calorique. . y aJiJi . * - > / ; Ce mot a été employé pojij li «téfigner la
lumière , le Madère du feu. \: caioriqUe & le phlogifti_ toxide d'antimoine
Matière perlé de j&r-l ti ,, ,, , ; . * < blanc par precipiukrîngius. -J» J • ~ ° > '
n°n* f Carbonate ammoniacal. Méphitt ammoniacal. <)_ d.ammoni
{^Carbonate barytique.^ Mephite Barottque. * . ' CarWate calcair,. , r) —
de chaux. %M, . _ < Carbonate magnéfien. Mephite de magnéfie. / , /rD " ri
— de magnéhe. Mephite de plomb. Carbonate de plomb. Mephite de \tnc.
Carbonate de zinc. M éphite martial. Carbonate Je fer. "
Matièu4toloranudublewC dePruJft. | Acide pruffique. ... Mercure. Mercure.
• Mercure des métaux. 5 VAfÇ ^ de Beccher.

The text on this page is estimated to be only 21.25% accurate

4*8 No MiNCUT.II^Ê Noms anciens. Noms nouveaux. Mercure
doux. . -T Muriate mercuriei doux; M*rr,* . ,m ~.J lî Muriate mercuriei par
Mercure précipice blaritJ , . . . r (préapitaciôn. Minium. ^f Oxide de plomb
rougQj ■ • ^ ou minium. >«* dWimobena^ j r j . (Mine de fer tenant Afwe
<3k fer de marais. < . - , , _ , - I pholphate de fer. Mophèt'cathmofphérique
Gaz azotique. Molybdes. (fels) . Molybdates. . jLf^i lj , C Molybdà te
ammoniacal. Molybde ammoniacal* < r { — d ammoniaque. **** ^ ~|
^b^tebarytiquç' Molybde de potajfe. ~ Môlybdate de potafle. Molybde de
foude. Mblybdate de faude. ; Molybdène. Molybdène. Mucilage. '
Mucilage. Muriates. (fels) Muriates. Muriate £ antimoine. Muriate
d'antimoine. Muriate d'argent. Muriate d argent. Muriate de bifmuth.
Muriate de bifruith. Mariait de cobalt. Muriate de cobalt. Muriate de cuivre.
Muriate de cuivre. Muriate d'étam* Muriate d'étain. Muriate dt f tr%
Muriate de fer. Muriate. Digitized by Go

The text on this page is estimated to be only 14.36% accurate

I ■ t Chimique, Noms ançiens\$« Noms nouveaux. Muriate de manganèse. Muriate de manganèse. Muriate de plomba M a ru ce de plomb* Muriate de fine, ^Muriate de zinc. Muriate ou fel regalini Nitio-
mtiriaté de pl*^ de platine. i tine. Muriate ou fil rtgalmi ^m d'or. * }
Muriate d'or. Muriate mercurisl tor^C Muriate mercuriel cor* » - ■
r\$ATKVM ou tfàtron; Carbonate de fbiidc. ^ . » i Oxide d'ahtimoin* Neige
d antimoine. 4 r tx. , I blanc fubkmé. Mue. | Niture d. potafc oa nitreï Mue
ammoniacal. - Nitrate aariftôhiàcal. Nitre argileux. Nitrate d'alumine. Mue
calcaire. (Strate calcaire. i — de chau\$. ' Nitre cubique^ Nitrate de fbude.
Nitre d'argent* Nitrate d argent. Nitre d'arfenic. filtrare d'atfehic. Nitredc
bifmuth. JJfitwte.de btfnutb, Nitre de cobalt. If'nute de cobalt, Nitre de
cuiyrt. 1 Nitrate de cuivreV I

The text on this page is estimated to be only 25.61% accurate

j\$0 Nomenclature Noms anciens. Noms nouveaux, Nitrate
d'étain* Nitrate de fer. Nitrate magnésien. Nitre d'étain. Nitre de fer. N'ure
de magnésie. c Nitre de manganèse. Nitre de Nickel. Nitre de plomb. Nitre
de terre pesante. Nitre de %inc. (Nitrate magnésien i — de magnésienne. Nitrate
de manganèse. Nitrate de Nickel. é Nitrate de plomb. € Nitrate barytique. l
de baryte. .Nitrate de zinc. Nitre fixé par lui-même, carbonate de potasse.
Nitrate lunaire. Nitrate d'argent. Nitre virgule, Nitre primairique. Nitre
tm^drangulaire. Nitre rhomboidal. Nitre saturnin. r . O C H RE. 4 Or
fulminant. Orpiment. . Oxigène ■ : ., . • : Nitrate de mercure, i^trate de
potasse. Nitrate de soufre. Nitrate de soufre. Nitrite de plomb o. Qxide de
fer jaune. Ôr. Oxide d'azote ammoniacal. € Oxide datfenic falsifié V jaune. l
Qxigène» Digitized by Google I

The text on this page is estimated to be only 17.01% accurate

-Chimique; i3< P. Noms anciens, Noms nouveaux. Phlogistiove.
S P"nciPe hyP°th^ique y > de Scahl P/*o£A«* *mm<Wa/.| Ph°;Phate
ammoniacal. (— d'ammoniaque. Phosphau barotique. I Pho<Phate
barytiquê. (— de baryte. Phosphatc calcaire. 1 PhbfPhue Ca,caire- ' (— de
chaux. Phosphau de magnifie} PhofPhate ™ghé(1en. (— de magnéfié.
■Phosphate de potaffe. . Phosphate dejjotalié. Phosphate de fou Je.
Phosphate de'foude; Pkofphore de Baudouin, Ni tri te calcaire feC.
Phosphore de KunkeL Phosphorei Phosphore de Homberg. Muriâte calcaire
fec. . * ■ f Potafie ou foude con,' Purre « cauter. | ^ Pierre calcaire. -,
Carbonate de chaux. Pierre infernale* Nitrate d argent fondu, Pierre
ptfance. Tu n date calcaire. Platine, (la) Platine. (le) w f Suifate calcaire ,
ou. Plâtre.) |A . . ' 1 plâtre calciné* Plomb j ou Saturne. Plomb» Plomb
corne. Muriare de plomb. * I..

The text on this page is estimated to be only 17.01% accurate

ij! Nomenclature Noms anciens. Noms nouveaux. Plomb
fpatkiquc. Carbonate de plomb. Plombagine. Carbure de fer. Pompholix.
Oxide de zinc fublimé. C Carbonate de potafle Potaffe du commerce, i
impun Potée d'étain. x Oxide d'étain gris. S Oxide d'antimoine par l'acide
muriattque. Poudre du Comte de% Palme. \ Catbonate de magnéfie. Poudre
de SentineUy. J Précipité blanc par M Maria» mercuriel par cide
muriatique. \ précipitation. Précipité dW par rétainĩ0x[de ^ ?ièà^n ou
pourpre de Caf> ^ t Oxide de mercurejaime Précipité jaune. \ par l'acide
fulfurique. X Oxide de mercure rouPrécipité per fe. < ge parle feu. £ Oxide
de mercure rouge Précipité rouge. f par l'acide nitrique» Principe acidifiant.
Oxigène. Principe afiringent. Acide galli que; Principe charbonneux*
Carbone.

The text on this page is estimated to be only 19.09% accurate

C H I M Non» anciens. Principe inflammable j (voyez
PhlogiJUque)'. Principe mercuriel 5 Principe forbile de M. Ludbock. I Q V
B. 133 Noms nouveaux. Prufflte calcaire. I Prufflte de potajje. Prufflte de
foude. Pyrite de cuivre. Pyrite maniai Pyrophore de Homberg, } { Principe
hypothétique de Beccher. Oxygène. Pruffiate calcaire. ~ de chaux. Pruffiate
de potafTe. Pruffiate de foude. Sulfure de cuivre. Sulfuré de fer. Sulfure d
alumine carboné. Pyrophote de HomR. RéAlGjîr ou réal~C Oxide d'arfenic
gai. ^ | fuffuré rouge. Régates, (Jils formés vrmes} avec l'eau régale) . j" ^ '
p Régule. uro-murutes. Mot employé pour defigner l'état métallique. Régule
d'antimoine. Antimoine. Régule d'arfenic. Atfenic. lu)

The text on this page is estimated to be only 25.18% accurate

134 Noms anciens, Régule de cobalt. Régule de manganèse. Régule de molybdène. Régule de fer. Réjines. Rouille de cuivre. Rouille de fer. Rubine d'antimoine. NCLATtXRE 1 Noms nouveaux. Cobalt. Manganèse. Molybdène. (le) Phosphore de fer. Réfines. Oxyde de cuivre vert. Carbonate de fer. C Oxyde d'antimoine fulfuré, vitreux brun. s. Safran de mars. Safran de mars apéritif. Safran de mars astringent. Safran des métaux. Safran. Salpêtre. Saturne. Savons acides. Savons alcalins. Savons terreux ou combinaisons oleo-terreuses de M. Berthollet { { Oxyde de fer. Carbonate de fer. Oxyde de fer brun. Oxyde d'antimoine fulfuré demi-vitreux. Oxyde de cobalt gris, avec filice, ou safran. Nitrate de potasse, ou nitre. Plomb. Savons acides. Savons alcalins.

s_

The text on this page is estimated to be only 17.20% accurate

C H I M I Q U E. I3J Noms anciens. Noms nouveaux. Savons
métalliques , ou\ combinaifons oleo-mé-f rallias de M. Bcri SaVOns
métal%«thollet. j Savon dé Starkcy. SavonuJe de potafle. S ébat es. (fels)
Sébates. (Acétite ammoniacal. o el aceteux ammoniacal J 1 — d
ammoniaque. cr , ' ." (Acétite calcaire. à el aceteux calcaire. < , . I — de
chaux. . C Acétite al umineux, «5« aceteux d argue. < _ d alumine Sel
acéteux de fine. Acétite de zinc. C Acétite magnéfien. «SW acétcux martial.
Acétite de fer. «Se/ aceteux minéral. Acétite de foude. f Phofphate de foude
furSel admirable perle. 2 fr' C Muriate ammoniacoSclAUmbroth. J
mercure|. C Muriate ammoniacal. Sel ammoniac. < i» 1 — d ammoniaque.
Sel ammoniacal crayeux. Carbonate ammoniacal. c ' ' C Muriate calcaire.
ammoniac fixe* < - i • 1 — de chaux. liv

The text on this page is estimated to be only 22.92% accurate

13* Nê MENC L AfURE Noms anciens. Noips nouveaux* {
Nitrate ammoniacal. Sel ammoniacal nitreux.^ _d»ammonlaque. Sel
ammoniacal, [fecreti Sulfate ammoniacal. de Glauber). J — ■
d'ammoniaque, I Borate ammoniacal. Sd ammoniacal fcdarif^ _d^mmoni^
Sel ammoniacal fpat-i Fluare ammoniacal, thique. 1 — d'ammoniaque. Sel
ammoniacal vitrio-i Sulfate ammoniacal, > — d'ammoniaque. i Sulfate
magnéfien. 1 — de magnéfie. Muriate de foude. tique. Sel catharique amer.
Sel commun. Sel d'Angleterre. * t Sel de colcothar. Sel de cuifine. Sel de
Glauber. Sel de Jupiter. Sel de lait. Seldelafagejfe. Sel d'Epfom. Sel de
Duobus. Sel de Scheidfchut^ f Carbonate ammoniacal, ^ — d'ammoniaque,
f Sulfate de fer (dans \ un état peu connu), Muriate de fonde. Sulfate de
foude. Muriate d'étain. Sucre de lait, f Muriate ammoniaco{ mercurieJ. (
Sulfate magnéfien. * — de magnéfie. Sulfare de potaffe. Sulfate magnéfien.

The text on this page is estimated to be only 15.55% accurate

Chimique. 137 Noms anciens. Noms nouveaux. Sel de Sedlit[^]. Sulfare de magnésie. Sel de Segner. Sébate de porafie. S ci de Seignette. Tarrite de foude. Sel de fuccin 3 retiré par C Acide fuccinique crifla criflallifation. 1 tallifé. C Oxalate acidulé de po* ScUofdlU. | Bffe< Sel fébrifuge de Sylvius. Muriace de pocaffe. C Carbonate de pocafle Sel fixe de tartre. < /• Â ^ J \ non-fature. c / r eu j * • f Phofphatc de foude êc Sel fujible de l urine. < », J J £ Q ammoniacque. Sel gemme. Muriate de foude foffile. Sel marin. Muriate de foude. € Muriate alumineux. Sel marin argileux. < j* 1 • ° f — a alumine. C Muriate barytique, Sel marin barptique. J _ de h^ C Muria \ — de 5e/ /77^ de fer. Muriate de fer. Sel marin de fine. Muriate de zinc, r / m. ^ (Muriate nwgnéfien. uel marin magnéfien. < , ° _ * (— de magnésie. r , f Phofphate de foude & Sd natif de V urme. \ ■ / { d ammoniacque. Sel neutre arfenical éeC Arféniatc acidulé & Macquer. i potatfe. Muriate calcaire, oe/ /7zari/z calcaire. < cj1

The text on this page is estimated to be only 29.12% accurate

138 Nomenclature Noms anciens. Noms nouveau». Sel ou fucre
de faturne. Acétite de plomb. Sel polychrefie de Gla-} j>cU > Sulfate de
potaiïe. SelpolychrefiedelaKo^i chelle. J Tartrîte de foudeMuriate d'or.
Acide boracique. Borate de mercure. C Acide boracique fu1 blimé. Sel
ftanno-nitreux. Nitrate d'étain. Sel fulfureux de Stahl. Sulfite de potafle. .
Sel végétal. Tartrite de potafTe. Sel volatil a* Angleterre* Carbonate
ammoniacal. C Acide fuccinique fu) blimé. Sulfate de chaux* Sel régalin
d'or. Sel fédatif. Sel fédatif mtrcuriel. Sel fédatif fublimé. Sel volatil
defuccin ■ Sélénite. Smalu m Soude caufiique. Soude crayeufe. Soude
fpathique Soufre. Oxide de cobalt , vitrifié avec la filice , ou fmalt. Soude.
Carbonate de foude. Fluete de foude. Soufre. € Oxide d'antimoine ful-j
Soufre doré d'antimoine.^ ^ ^ •^ath ammoniacal. Fluete ammoniacal. i
Digitized by

The text on this page is estimated to be only 24.21% accurate

C H I M Noms anciens. Spath calcaire. Spath fluor* Spath pefant. Spiritus fylvestre. Sublimé corrojîf. Sublimé doux. Suc de èitron. Suc cm. Sucre. Sucre candi. Sucre de faturne. Sucre ou fel de lait. Syderite. Syderotete de M. dt Morveau. { I Q U E. 139 Noms nouveaux. Carbonate de chaux, Fluata calcaire. Sulfate de baryte. Acide carbonique. Muriate de mercure corroff, Muriate de mercure, doux. Acide citrique, Succin. Sucre» Sucre cristallifié. Acétite de plomb. Sucre de lait. Phosphate de fer. Phosphure de fer. T, Tartre, Tartre ammoniacal. Tartre antimonie. ■ . Tartre calcaire. m \ Tartre chalybé. { { { Tartrite ' acidulé de po tafle. Tartrite ammoniacal. Tartrite de potafle antimonie. Tartrite de chaux. Tartrite de potafle ferrugineux.

The text on this page is estimated to be only 28.72% accurate

4< NOMENC Noms anciens. Tartre, crayeux. Tartre crud.
Tartre cuivreux. Tartre de magnésie. Tartre de potasse. Tartre de soude. { ■ {
Tartre émétique. Tartre martial soluble. Tartre méphitique. Tartre mercuriel.
Tartre saturnien Tartre Jpathique. Tartre soluble. Tartre stibié. Tartre tartarifié.
Tartre tartarifié , tenant antimoine* Tartre vitriolé. Teinture acide de tartre.
Teintures spiritueuses. Terre animale. Terre base de l'alun. { { { t'ÀTURE
Noms nouveaux. Carbonate de potasse. Tartre. Tartrate de cuivre. Tartrate de
magnésie. Tartrate de potasse. Tartrate de soude. Tartrate de potasse
antimonié. Tartrate de potasse ferrugineux. Carbonate de potasse. Tartrate
mercuriel. Tartrate de plomb. Fluorure de potasse. Tartrate de potasse. Tartrate
de potasse antimonié. Tartrate de potasse. Tartrate de potasse furcomposé d
antimoine et de soufre l Sulfate de potasse. Alcool de potasse. Alcool réfiné. o
Phosphate calcaire. — de chaux. Alumine.

The text on this page is estimated to be only 25.61% accurate

Chimique. 141 Noms anciens. Noms nouveau** Terre bafe du fpath , fant. Terre calcaire. Terre de l'alun. Terre foliée criſtallifiable. Terre foliée de tartre. Terre foliée mercurielle. Terre foliée minérale. Terre magnéſienne. Terre muriatique de M* Kirvan. Terre pefante. Terré pefante aérée. Terreſiliceuſe. Tungtes. {fels) Tune (le ammoniacal. OJ Tungſte de potaſſe. Turbith minéral. Turbith nitreux. ^ Baryte. Chaux ou terre calcaire. ■ ♦ Alumine. Acétite de foude. ♦ Acétite de potaûe. Acétite de mercure» Acétite de foude. Carbonate de magnéſia ^ Magnéſie. Baryte. Carbonate de baryte. Silice , ou terre (Hicée. Tunſtates. Tunſtate ammoniacal. Tunſtare de potaſſe. Oxide mercuriel jaune par l'acide fulfurique. Oxide mercuriel jaune par l'acide nitrique» { { v. 1 1>#- • V ERT'de gris, yen de gris m\$ra. du cotn\ l Oxide de cuivre y^rti Acétite de cuivre, a vec excès d'oxide de cuivreA . N . \ 4

141 NOMEN Noms anciens. Vénus. Verdct. Verdct dijlillé. . Verre d'antimoine. Vif-argent. Vinaigre dijëille. Vinaigre de faturne. Vinaigre radical. Vitriol ammoniacal. Vitriol Blanc. Vitriol bleu. VuripJ calcaire. Vitriol £ antimoine. Vitriol d' argent. Vitriol d'argile. Vitrioi de bismuth. Vitriol de chaux. Vitriol de Chypre. Vitriol bleu. Vitriol de cobalt. Vitriol de cuivre. Vitriol Je lune. Vitriol de manganèse. Vitriol de mercure. Vitriol de Nickel ■■ CiATURE Noms nouveau*. Cuivre. Acétite de cuivre. C Acétite tle cuivre criTl tallifié. C Oxyde d'antimoine fulj futé vitreux. Mercure. * Acide acéteux. Acétite de plomb. ; Acide acétique. Sulfate ammoniacal. Sulfate de zinc. Sulfate de cuivre. Sulfate de chaux. Sulfate d'antimoine. .i ■ * » ■ Sulfate d'argent. Sulfate d'alumine. Sulfate de bismuth. Sulfate calcaire. Sulfate de cuivre. : Sulfate de cuivre. / . Sulfate de cobalt. Sulfate de cuivre. Sulfate d'argent. ^ Sulfate de manganèse. Sulfate de mercure. b Sulfate de Nickel,

The text on this page is estimated to be only 29.23% accurate

Chimique. ,4j Noms anciens. Noms nouveaux. Vitriol de platine. Vitriol de plomb. Vitriol de potasse. Vitriol de soude. Vitriol d'étain. " Vitriol de zinc. Vitriol magnésien. Vitriol martial. Vitriol vert. w Wolfram de MM. d* El-} huyar. - (Tunftan. « ..»«.. - . - * . z. * < • ■ Zinc. Zinc. Sulfate de platine. Sulfate de plomb. Sulfate de potasse. , ^Sulfate de soude. Sulfate d'étain. Sulfate de zinc. Sulfate de magnésium. Sulfate de fer. Sulfate de fer.

The text on this page is estimated to be only 14.22% accurate

144 Nomenclature D I CTIONNAIRE Pour la nouvelle
Nomenclature Chimique, A. Noms nouveaux. Noms anciens* Acétates.
Acttas , tis. f. m* Sels formés par l'union de l'acide acétique £ ou vinaigré
radical } avtp différentes bafes. Les noms fuivans qij h'out point de
fynoaimés dans la nomenclature an--, cienne font de ce i Acétate
alumineuXé - — d alumine. Acttas a/uminofus. Acérate ammoniacal* —
d'ammoniaque. (i) Acttas ammoniac a lis. Acétate d antimoine* Acttas fiihii.
(i) On ne répétera plus ces deux manières d'exprimer la bafe d'un fel neutre
, on employera indiftin&ement l'une te l'autre. Il fuffit d'avoir indique* , par
ces premiers exemples, qu'on peut prendre à volonté l'adjeétif ou le
fubftantif. Cette oWcmntion convient également à la nomenclature latine^
Acétaw

The text on this page is estimated to be only 20.33% accurate

» f C H I M Î Q U E. 14J -Mvwj nouveaux, Noms anciens* Acétate d'argent. x Acetas argenti. Acétate d'arsenic. Acetas arsenici Acétate de baryte. Acetas barytici Acétate de bismuth. Acetas bismuthi. Acétate de chaux. Acetas calcis. Acétate de cobalt. Acetas cobaltici. Acétate de cuivre; Acetas cupri. Acétate d'étain. Acetas stannici. Acétate de fer. Acetas ferri. Acétate de magnésie: Acetas magnesiæ. Acétate de manganèse; «rfeff*/ magnesiæ. Acétate de mercure. Acetas hydrargyri. Acétate de molybdène; Acetas molybdeni* Acétate de Nickel. Metas Niccoli.

The text on this page is estimated to be only 21.12% accurate

I4«M Nomekc LA f u ft e Noms nouveaux. Noms anciens.
Acétate d'or. ■ Acetas auri. Acétate de platine. Acetas platini. Acétate de
plomb. Acetas plumbi. Acétate 'de potaffe. Acetas potajfd. Acétate de fou
de. Acetas JodA» Acétate de tungftène. Acetas tunftenu Acétate de zinc.
Acetas [inci* Acétite. Acetis , itis.f. m. Acétite alumineux. Acetis
aluminofus. Acétite ammoniacal. Acetis ammoniac alis. Acétite d'antimoine.
Acetis ftibii. ' Acétite d'argent. Acetis argentin • < Sels formés pat V union
de l'acide acéteux , ou vinai~ gre dillillë , avec différentes bafes. - Acete
d'argite* Sel àceteux d'argile* Acète ammoniacal Sd acéteux ammoniacal*
Ef prit de Mendererus. ,l . r r Digitized by G

The text on this page is estimated to be only 21.79% accurate

Chimique. 147 Noms nouveaux. Noms anciens. Acétire darfenîc.
C Liqueur fumante arfenicoAcetis arfenicalis. . \ acéteufe de M. Cadet *
Acétite de baryte. Acetis baryticus* Acétite de bismuth. -<4<:«/'.y bismuthi.
Acétire de chaux. Acetis calcareus. Acériit de cobalt. Acetis cobaiti. { Acete
calcaire. Sel ace ceux catcairé* Acete de cuivre. * Verdet. Verdet dijlillé du
cotn* m m ê A _ merce. Crijlaux de Vénus, Acétite de cuivre. Acetis cupri.
Acétite d'étain. Acetis ftanni, Acérite de fer. Acetis ferri. Acétite de
magnésie. Acetis magnesiæ Acétite de manganèse. Acetis magnesiæ. Acétite
de mercure. (Acetis hydrargiri. ^ Terre foliée mercurielle, ' Acétite de
molybdène, Acetis molybdeni. K i] f Acete martial. Sel acéteux martial! Sel
acéteux magnésien* Acete de magnésien. Acète mercurielle Digitized by
Google

I48 N O M E N C Noms nouveaux. Acétire de Nickel. Actis
 Niccoli, Acétite d'or. Actis auri. Acétite de platine. Actis platini. Acétite de
 plomb. Actis plumbi. Acétite de potasse. (Actis potassa, \cl potassa Sé
 Acétite de- foude. Actis fods. , vel fodactus. Acétite de tungstène. Actis
 tungstici, Acétite de zinc. Actis ^inci. Acide acétique . Acidum acetofum.
 Acide acétique. Acidum aceticum. Acide arsénique. Acidum arsnicum.
 Acide benzoïque. Acidum benzoicum. LATURE Noms anciens. Acète de
 plomb. Vinaigre de Saturne, Sel ou sucre de Saturne, Acète de potasse. Terre
 foliée de tartre, Acète de Joue, Sel acétique minéral. Terre foliée minérale*
 • Terre foliée cristallisable, Acète de %inc. Sel acétique de %inc. Acide
 acétique, Vinaigre distillé. Vinaigre radical, Esprit de Vitrus. Acide arsénical.
 Acide benzoïque. Acide du benjoin. Sel de benjoin.

Chimique. 149 Noms nouveaux. Noms anciens. Acide benzoïque
 sublimé. Fleurs de benjoin. Acidum benzoicum fuX Sel volatil de benjoin,
 blimatum. Acide bombique. Acidum bombicum. Acide boracique. Acidum
 boracicum. Acide carbonique. Acidum carbonicum. Acide citrique. Acidum
 citricum. Acide fluorique. • Acidum fluoricum. Acide fWnnique. v Acidum
 formicum. Acide du ver à foie. Sel volatil narcotique de vitriol. Sel fédaûf.
 Acide du borax. Acide boracin. Ga% fylveftre. Spiritus fylvejlris. \ Air fixe.
 Airfixé. .Acide aérien. Acide atmosphérique. Acide méphitique. ' Acide
 crayeux. Acide charbonneux. C Suc de citron. |^ Acide citronien* . \ Acide
 fluorique. \ Acide fpathique. C > Acide des fourmis. 1 Acide for micin. K iij
 ex (

The text on this page is estimated to be only 29.39% accurate

I50 No MEMGLATURE Noms nouveaux. Noms anciens. Acide galhque. Acidum galU , / gallaceum. Acide lactique. Acidum laëlicum. Acide lithique. Acidum luhicum. Acide malique. Acidum malicum. Acide malybdique. Acidum molybdicum^ * Acide muriatique. • « Acidum muriaticum.. Acide muriatique oxigéné.. Acidum muriatum oxigenatum. Acide nitreux. Açidum nitrofum. . . . Acêde nirrique. Acidum nitricum* Principe aflringent. Acide gallique. ■ ■ ■ . Petit lait aigri, Acide galactique. Acide du calcul. 4cide beçoardique. Acide hthiaflque. (Acide des pommes. Acide malujien, Acide de la molybdène* Acide molybdiaue* Acide du Wolfram. Acide du fel marin. - F/prit de fel fumant. Acide marin. • Acide marin déphlogijA tiqué. Acide marin aere. Acide nitreux rutilant* Acide nitreux phlogifliT tiqué. Acide nitreux fumant. Efprit de nitre fumant* Acide nitreux blanc. ' Acide nitreux déparé* Acide nitreux déphlogif* tiqué.

The text on this page is estimated to be only 27.23% accurate

Chimique. i j i Noms nouveaux. Noms anciens. Acide nitro -
muriati-' » • que. Acidum nitro - muriati\ cum% Acide oxalique. Acidum
oxalicum. Acide phofplioreux. Acidum phofpkorofum. Eau régala*. Acide
régalin. Acide dctofeille* : Acide oxalin. ' Acide faccharin. Acide du fucre.
Acide phofpfwriq^po* latil. . Acide phofphorique. (^CL<^e phofphorique.
Acidum phofphoricum. i A cide de l'urine. / Acide prulîque. \ Matière
colorante dubleu Acidum prujpcum. ^ de Prujfe. , Acide pyro-ligneux. i
Efprit acide empyreuma* Acidum pyro-lignofum. J tique du bois. Acide
pyro-muqueux. Acidum pyro-mucofum. Acide pyro-tartareux. Acidum pyro
- tartarofum. Acide faccho-la&ique. Acidum faccko-laftU ■ cum. Acide
fébncique. Acidum ftbaciçum% Efprit de miel /defâcrc; &c. Acide
fyrupeux. Efprit de tartre. Acide du fucre de la\tl Acide faccklaclique. C
Acide fcbacé.) Acide du fuif. Kir \

The text on this page is estimated to be only 23.52% accurate

I J i ^ N O M E N Noms nouveaux. 'Acide fuccinique. Acidum Juccinicum. Acide fulfuteux. • # mm Acidum fulfurofum. Acide- fulfurique. Acidum fulfuricum. j Acide rartareux. Acidum tartarofum. Acide runftique. Acidum tunjiicum. Acier. Ckalybs. Affinités. Afpnitas. Aggrégation. , Aggregatio. .'Aggrégés. Aggregata. Air atmofphérique. . Atr athmofphAricus, Alkalıs. Alkalıs ^ G X* A TUEE Noms anciens, \ Acide du fuccin. I Sel volatil de fuccin. Acide fui jureux. 1 Acide fulfureux volatil. Acide vitrioliquephlogif tiqué. Efprit de foufrt. Acide du foufre* v^czir; vitriolique. Huile de vitriol. Çfpr'u de vitriol. (Acide t art ar eux. } Acide du tartre. C Acide tungftique. s Acide de la tungjiène, 1 Acide du Wolfram, Acier. Affinités. Aggrégation. dggrégés. Air atmofphérique, Alkalıs en général.

The text on this page is estimated to be only 21.56% accurate

C a t Noms nouveaux. A kohol. Alcohol , iiutécl A kohol de potafle. Alcohol potaffk. 1 Alcohol nitrique. Alcohol nitricum, Alcohol réïneux. Alcohol rcfinofa. Alliage. Connubium mctallîcum. Alumine. Alumina, Amalgame. Amidon. . Amylum. Ammoniaque. Ammoniac. Antimoine. Antimonium , flîbium. Argent. Argentum. Argile , mélange da lumirie Se de filice. Affilia» M I Q U E. 153 Noms anciens. F/prit de vin. Efprit ardent. Ulium de Paracelfe. Teinture âerc de tartre. Efprit de nitre dulcijié. ^ Teintures fpiritueufes. ^ Alliage des métaux. C Terre de l'alun. \ Bafe de l'alun. C Argile pure. Amalgame. ^ Amidon. Alkali volatil cauftique. Alkali volatil fluor. Efprit volatil de fel ammoniac. Régule d'antimoine. Diane. Lune. Argent, s Argile. J Terre glaife. j Terre argile ufe. (Ghift.

The text on this page is estimated to be only 25.76% accurate

ij4 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Arôme.
Aroma. Arféniates. Arfenias ,tis.f. m. Arféniate acidulé potafle. Arfenias
acidulus tajf*. Arféniate d'alumine. Arfenias alumine. Arféniate d'ammonia-
i que. Arfenias ammoniacœ feu ammoniacalis* J Arféniate d'argent.
Arfenias argent i. Arféniate de baryte. Arfenias barytt,. Arféniate de
bifmuth. Arfenias bifmuthi. Arféniate de chaux. Arfenias calais. Arféniate
de cobalt. Arfenias cobalti. Arféniate de cuivre. Arfenias cupri. Arféniate
d'étain. Arfenias Jlanni. Arféniate de fer. » Arfenias ferri. C Efprit recteur. |
Principe odorant. ^ Sels arfenicaux. Sel neutre arfenical de Macquer.
Ammoniac arfenical. Digiüzêdby Çc

The text on this page is estimated to be only 23.27% accurate

r C h ĩ m i q v it: 155 Noms nouveaux. Noms anciens. ■ *

Arféniat de magnéfie. Arfenjas magnéfit. . . Arféniat de manganèfe. ;
Arfenhas magnéfii. Arféniat de mercure. Arfenias hydrargirL Arféniat de
molybdène. Arftnias molyb/ieni. Arféniat de Nickel. Arfenias NiccolL
Arféniat d or. ; Arfenias auri. ' * - ; Arféniat de platine; Arftnias platini.
Arféniat de plomb. ^ ". Arfenias plumbi. Arféniat de potafle. Arfenias
potajfn. Arféniat de foude. Arfenias fodi,. Arféniat de tunftène. Arfenias
tunfteni* Arféniat de zinc. Arfenias [inci. • . . - t

The text on this page is estimated to be only 16.59% accurate

i\$6 Nomenclature B. » - «■ Noms nouveaux. B A R Y T E.
Baryta. Baumes. Balfama. Benjoin. Benzoaje; Bcn\oas rtis.f,m. Benzoate
d'alumine. Ben\oas aluminofu** Benzoate d'ammoniaque. Bençoas
ammoniacUs. Benzoate d'antimoine. Bcn\oçs fiibii, Benzoate d'argent.
Ben^oas argent i. Noms anciens. Têrre pcfautc. . Terre du fpath pefant.
Barote. » -Baumes de Bucquct *. Benjoin. *. i • • - • ta Bcnyonc. Sel forme*
par l'union de l'acide benioïque avec différentes bafes. Les fels.de.ee genre
n'ont point de noms dans la No-, mendature ancienne. * Réfines unies avec
un fel acide* concret.

The text on this page is estimated to be only 23.90% accurate

Chimique. *\$? Noms nouveaux. Noms anciens» Benzoate d'arfenic. Ben\oas arftnicalis* Benzoate de baryte. Benioas baryticus. Benzoate de bifmuth," Benioas bifmuthu Benzoate de chaux. Benioas calcareus. Benzoate de cobalt. Btn\oas cobalt i. Benzoate de cuivre. Benfoas cupri. Benzoate d etain. Benioas ftanni, Benzoate de fer. Benioas ferri, Benzoate de magnéfie. Benioas magnifié. Benzoate de manganèfe. Benioas magntfii. Benzoate de mercure. Benioas hydrargiru Benzoate de molybdène. Benioas molybdeni. Benzoate de Nickel. Btn\oas Niccoli. Benzoate dor. Benioas aurL v

The text on this page is estimated to be only 22.92% accurate

58 Nomenclature Noms nouveaux Noms anciens; * * Benzoate de platine. Benzoas platini* Benzoate de plomb. Benzoas plumbi, Benzoate de potasse. Benzoas potassici. Benzoate de soufre. Benzoas sulfurici. Benzoate de tungstène. Benzoas tungstici. Benzoate de zinc. • ■ Benzoas zinci, Bismuth. Bismuthum. r Bitumes. Bitumina. Bismuth, Bitumes. Bombiate. Bombias, tis.f, m, Bombiate d'alumine. Bombias aluminatus» Bombiate d'ammoniacale. Bombias ammoniacalis* Bombiate d'antimoine* Bombias Jlibii, Sel formé par l'union de l'acide bombique avec différentes bases. Ce genre de sel n'avait point de nom dans l'ancienne Nomenclature. V
Digitized

The text on this page is estimated to be only 27.85% accurate

Chimique. 1 59 Noms nouveaux. Noms anciens. Bombiate d'argent. Bombias argenti. Bombiate d'arfenic. , Bombias arfenicalis* Bombiate de baryte. Bombias baryticus* Bombiate de bifmuth. Bombias bifmuthi. Bombiate de chaux. Bombias calcartus. Bombiate de cobalt. Bombias cobalti, Bombiate de cuivre* » * Bombias cupri. Bombiate d'étain. > Bombias ftanni. Bombiate de fer. » • > m * Bombias ferri. -> Bombiate de maenée. Bombias magnefi*,. Bombiate de manga- . nefe. Bombias magnefi. Bombiate de mercure. Bombias kydrargiri. Bombiate de molybdène. Bombias molybdeni.% , v.

The text on this page is estimated to be only 23.46% accurate

iéo N OAIENC L AÎURE Noms nouveauXé Noms anciens
 Bombiate de Nickel. Bombias Niccoli. Bombiate dor. Bombias aurié
 Bombiate de platine. Bombias platini. Bombiate de plomb. Bombias
 plumbi. Bombiate de potafTe. Bombias potajft, Bombiate de foude.
 Bombias fodi. Bombiate de tungftène. Bombias tunfïeni, Bombiate de zinc.
 Bombias ji/ici. Borate. Boras , tit,J. m. Borate alumineux. Boras
 aluminofus. Borate ammoniacal. Boras ammoniac alis » Borate d'antimoine.
 Boras fiibii. Borate d'argent. Boras argent L Borate darfenic, Boras arfenicL
 *■ } } { Borax. s ■ Borax argileux» Borax ammoniacal» Sel ammoniac
 fédatif» Borax d'antimoine. Noms

The text on this page is estimated to be only 23.07% accurate

Cm w Noms nouveaux s Borate de baryte. Boras bary:éu Borate de hifmuth. Boras bifmuthi. Borate Je chaux. Boras calcis. ■ Borate de cobalt. Boras cobalti. Borate de cuivre. Boras cupru Borate d etaïn. Boras Jlanni. Borate de fer. Boras firri^ Borate de magnéfië. Boras magnefiâ. Borate de manganèfe. Boras magnefiï. Borate de mercure. Boras mercurii. Borate de molybdène. Boras molybdeni. Borate de Nickel. Boras Niccolu Borate d'or. Boras auri. Borate de platine. Boras platini* I Q U E. iér s Noms anciens. C Borax pefant j ou baroî , tique* ' } Borax de cobalt* \ Borax de cuivre. ï } } } Borax de fer. Borax magne/ïen* Borax mercuricL Sel fédatif mercufuh

The text on this page is estimated to be only 18.37% accurate

■ Borax végétal. i6i Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Borate de p'omb. Boras plumbt. Borate de potafle. 1 Boras potajfé. J Borate de foude. i Borax ordinaire faturc Boras fod*. 1 d'acide horaàque. Borate de tungftène.] < Boras tunfteni. Borate de zinc.) Dofax d(^ Boras \inci. J t, j r j /" Borax brut. Borax de foude , oai Borate furfaturé de foude. Chryfocollè. Borax du commerce* C ALORIQUE. Caloricum. Camphre. Camphora, * 4 Camphorate. Camphoras , tis. /. m. r Camphorate dalumine, Camphoras diuminofus. Chaleur latente. Chaleur fixée. Principe de la chaleur. ^ Camphre. Sel formé par l'union àm l'acide camphorique avec différentes bafes. Ces fels n'étoient fwint connus des anciens & n'ont point de noms dans Tancienne Nomenclature.

The text on this page is estimated to be only 25.07% accurate

Aïmw nouveaux. Noms, anciens. Camphorate d ammoniaque.
Campkoras ammoniacalis. Camphorate d antimoine. Campkoras ft-bli.
Camphorate d'argent, Campkoras argenti. Camphorate d'arfenic. Campkoras
arftnlcalls. Camphorate.de baryte. Campkoras bary tiens. Camphorate de
bifmuth. Campkoras bifmuthi. Camphorate de chaux. Campkoras talcareus.
Camphorate de cobalt. Campkoras cobalci, Camphorate de cuivre.
Campkoras cupri* Camphorate d'étain. Campkoras fiannx, Camphorate de
fer. ■ Campkoras firru Camphorate de magnésie. Campkoras magnifia Lij
... { . 1) ■ k .;

■t l'M 1^4 NOMELâCLArURE 'Noms nouveaux. "Noms anciens.
 Camphorate de manganèse. Camphoras magnésii, Camphorate de mercure.
 Camphoras mercurii. Camphorate de molybdène. Camphoras molybdenu
 Camphorate de Nickel. Camphoras Niccoli. Camphorate d'or. Camphoras
 auri. Camphorate de platine. Camphoras platini, Camphorate de plomb.
 Camphoras p/umbi. Camphorate de potasse. Camphoras potassae.
 Camphorate de soufre. Camphoras sulfuris. Camphorate de tungstène.
 Camphoras tungsticæ. Camphorate de zinc. Camphorate finci. Carbone.
 Carbonium* »... Charbon pur Diatizec

The text on this page is estimated to be only 19.43% accurate

; Ci H I M I Q. U E. 165 Noms nouycqusc. Noms anciens. St\
formé par l'union de l'acide cafboni^ue avec des Carbonate. Carbonas , tls.
f. m. bafçs. 1 Carbonate d'alumine.) ^ cfaycufi/ \ Carbonas aluminofus. J • ;
; Orye ammoniacale* : Selammoniacalcrayeux. Carbonate ammoniacal.^
yka[i yolatU concrct: ^ Carbonas ammoniac*. ^ ^phit€ ammoniacal. #el
volatil d'Angleterre. Carbonate d'antimoine. Carbon** antimonii. Carbonate
d'argent. Carbonas argenti. Carbonate d'arfenic. Carbonas arfenici. f
Carbonate de baryte. Çarbonas batyticus. Carbonate de bifhwh. Carbonas
bifmuthi. ■ : Carbonate calcaire. Carbonas calcareus. < Craie barotiq. ou
pefante. {Terre pefante aérée* Barote effervefeente. Méphite barotique.
..Craie. Pierre calcaire. |, Méphite calcaire. Terre calcaire aérêP.' Terre
calcaire ejfewefcente. Spath calcaire. Crème de chaux.

The text on this page is estimated to be only 21.07% accurate

iSS Nom e-n-c Noms nouveaux. Carbonate de cobalt. Carbonas cobalti. Carbonate de cuivre» Carbonas eupri. Carbonate d'étain. Carbones ftanni. L'ATUHE Noms anciens/ - • « « Carbonate de fer, ,frrbonas ferri, Carbonate de magnésie. Carbonas magnesi*. Carbonate de manga-r nèse. Carbonas magnesi. Carbonate de mercure, Çarbonas hyàrargirU Safran de Mars apéritif Rouille de fer. Fer aéré. Craie martiale, Méphite martial. Terre magnésiæ. Magnésie blanche. Magnésie aéré de Berg*> m an , Magnésie crayeuse. Craie magnésienne. Magnésie effervescente* Méphite de magnésie. Terre muriatique de Kirvan. Poudre du comte de Palme * de Santinelâ,

The text on this page is estimated to be only 26.40% accurate

C H I MI Noms nouveaux. Carbonate de molybdène. Carbonas molybdsni. Carbonate de Nickel. Carbonas Niceoli. Carbonate d'or. Carbonas auri. Carbonate de platine. Carbênas platini. Q IT R. . >I67 Noms anciens. Carbonate de plomb. Carbonas plumbi. Carbonate de potasse. Carbonas pot a f 4. ■s ■» , 1 - • Carbonate de soude. Carbonas fois. . : . Craie de plomb* Plomb fpathique. Méphite de plomb. Sel fixe de tartre. Alkali fixe végétal. Alkali fixe végétal aéré\ Tartre crayeux. Tartre méphitique. Méphite de potasse. Nitré fixé par lui-même. Alkaefi de Vanhelmont. m V Natrum ; ou Natron. Basse du sel marin. Alkali marin, ou minéral. Criflaux de soude. Soude crayeuse. Soude aérée. Soude effervescente. Méphite de soude.

The text on this page is estimated to be only 22.60% accurate

if8 Nomt/nc Noms nouveaux. Carbonate de foude. Carbonas fodê.. Carbonate de rungftène. Carbonas tunjieni. Carbonate de zinc. Carbonas [inci. Carbure de fer. Chaux délayée dans' l'eau. Chaux , ou terre calcaire. Citrate. Çltras , tis. f. m. L À T U R E * Noms anciens. Jllkali fixe minéral aéré* Alkali fixe minéral effervefcent. Craie de foude. Citrate d'ahimine. Citras aluminofas* Citrate d'ammoniaque* Citràs ammoniacahs. Citrate d'antimoine. Citras flibiï. Citrate d'argent. Çitras argintl^ Craie de %inc. Zinc aéré. Méphite k de fine. * Plombagine* • ■ -# Lait de chaux. Terre calcaire. Chaux vive. Sel formé par la combinaifon de l'acide du citron avec différentes bafes. Ce genre de Tel navok point de nom dans l'ancienne Nômenclature.

The text on this page is estimated to be only 27.06% accurate

Chimique. 169 Noms nouveau*. . Noms anciens. Citrate
d'arsenic. Citras arsenicalis. Citrate de baryte. x Citras baryticus Sé Citrate de
bismuth. Citras bismuthi. Citrate de chaux. Citras calcareus. Citrate de
cobalt. Citras cobaltu Citrate de cuivre. Citras cupri. Citrate d'étain. Citras
stannici. Citrate de fer. Citras ferri Citrate de magnésie Citras magnesiæ. ,
Citrate de manganèse. Citras manganici Citrate de mercure. Citras mercurii.
Citrate de molybdène. Citras molybdeni. Citrate de Nickel. Citras Niccoli.
Citrate d'or. » Citras aurum *

The text on this page is estimated to be only 20.71% accurate

170 Nomenclature Noms nouveaux. Noms ancien*. Citrate de platine. Curas ptatini. Citrate de plomb. Citras plumhi. Citrate de potaflTe. Citras potajft. Citrate de fonde. Citras foi*. Citrate de tungftène.' Citras tunfitnL Citrate de zinc. Citras \inci. Cobalt. Cuiyre. Cuprum. C Régule de cohah. 1 Cobalt ^ ou cobolt* i Cuiyre. £ * * * . ï Vénus. D. Demi-métaux. Diamant. Demi-métaux. Diamant. E. Eau. Eau de chaux. Eau diftillée. Eau. Eau de chaux. Eau dijlitéc. DJgitized by

The text on this page is estimated to be only 13.42% accurate

C H I I Noms nouveaux. I Q V K i7j Noms anciens. Eaux
imprégnées d'a-f Eaux acidulés. cide carbonique. | Eaux ga^ufes. * Eaux
fwlfurées. Etain. y Stannum. Ether acétique. / £M*r aceticum. Ether
muriatique. £fA#r muriaticum. Ether nitrique. £rA*r nîtricum. Ether
fulfurique. 2sM*r fulfuricum* x{:xtraaif. (r) ExtraSum, Féculé, Fecula. • t
Fer. Ftrrum. Fluaté. J/iw , th. f. m, Fluaté d'alumine. Fluas alumin*. Eaux
hépatiques* ^ Etain. (Jupiter. | Ether acéteux. } } |, Ether vitriolique. ^
Extrait, F. £rA*r marin. Ether nitreux. Féculé des plantes. Fer. Mars. Sel
formé' pat TacWe fluo. rique, combiné awc différentes bafeç. C i7*/or
argileux. £ -^r^i/tf fpathique*

The text on this page is estimated to be only 20.29% accurate

174 Nomen Noms nouveaux. Formiate. Formias , r/V./T m.
Formiate d'alumine. ' Formias atuminofus. Formiate d'ammoniac. Formias ammoniacalis. Formiate d'antimoine, Formias- fi i bit. Formiate d'argent. Formias argnti. Formiate d'arfenic. Formias arfcenicalis. Formiate de baryte. Formias barytuus. Formiate de bifmuth. Formias bijmuthi. Formiate de chaux. Formias calcareus. Formiate de cobalt. Formias cobalti. Formiate de cuivre. Formias cupri. Formiate d'étaîn. Formias fianni. Formiate de fer. Formias ferri. CLATURE Nom\$ anciens. Sel forme* par la combinaifon de l'acide formule avec différentes bafes. Ce genre de fel n'avoic point éié nommé dam l'an* donne Nomenclature. Diqitiz©

The text on this page is estimated to be only 23.63% accurate

Chimique. i7y Noms nouveaux. Noms anciens, Fortniate de magnésie. Forntias magntji*. Formiate de manganèse. For mi as magnefi, Formiate de mercure; Formias mtrcurii. Formiate de molyb- ^ dène. For mi as molybdenL Formiate de Nickel, Formias NUcoli. Formiate d'or. Formias aurL Formiate de platine. Formias platini. Formiate de plomb. Formias plumbi. Formiate de potaffè. Formias potajfœ. Formiate de foude. Formias fod*. Formiate de tungftène. Formias tunfttni. Formiate de zinc. Formias [incL

The text on this page is estimated to be only 24.27% accurate

17\$ N OMEKCL A TO E G. Noms nouveaux. Noms anciens.
Gcnç. , Gaz Gas. Fluides élaïques. Fluides aériformes. * r Gaz acide
acéteux, um. V Giz ac^de acéteux. Gas acidum acetofum. * Air fixe. Gaz
acide carboniqueA Air .folide de Haies. Gas acidum carboni-\ Qa^ acide
crayeux, cum* *' (Ga% méphitique. Gaz Gas Gaz acide muriacique.i Air
marin. . Gas acidum muriati-\ Gaç acide marin. acide fluorique. f Gal acide
fpathiqui. s acidum fluoricum. \ G«\ acide fluorique. cum. Ga\ acide
muriàaque. Gaz acide muriatique/ Ga% acide muriatique • oxigéné. 1 aéré.
Gas acidum muriaticum\ Acide marin déphlogifoxigenatum. (Gaz acide
nitreux. # ~ . , . m > Gœi acide nitreux. Gas aciUum nitrofum. \ Gaz acide
pruflïque. > prujjen. Gas acidum prujficum. \ Gaz acide fulfureux.) Ga\
acide fulfureux. Gas^ acidum fulfureum. \ 4ir acide yitriolique. Gar

The text on this page is estimated to be only 10.35% accurate

C H I M I Q u -ti* i75r Nanis nouveaux. Noms ^nçicat» Gaz ammoniacal., Cas ammoniacale. Gaz azotique. Gas a^oticum Gaz hydrogène. G as hidragcnium. GaÊ hydrogène carboné. Cas hidrogtnum c bonatum. £, Gai alkahn. <\Air alkalin. cale. w ,, ' Air vicié, ' Air gâte. ^flÂtr phlogijl'upic. . Ga\phlogiftiqué% Mofete atmofpktriqki. r Ga% inflammable. .1 J^ir inflammable. \ Phlogiftique de M. Kir* inflammable d^r-* bonneux. , - Vf! : *T*- t- * rai* . • Gaz hydrogène. desf(^*T tofihtomdMe ^npmarak : X ^«riy?. G*rç kidrogerUum pa^ ^rinflamm^d^m^ ludum. Gaz hydrogène phofphorifé. hidrogenium phof, pkorifatum. Gaz hydtoène fulfaré. hidrogenium fui furatum. Ga% phofphoriquet, Ga% hépatique» M

The text on this page is estimated to be only 14.42% accurate

J7Ç ' NOMiNCUTURE ' Noms nouveaux, Noms anciens. Gaz
nitreux Gas nitrofam Gaz oxigène. m. y Ga\ nitreux. C Air vital. fkAir pur.
Gas oxigenium. Air déphlogijliqué. Glutin > ou Je %\m-k> Gluten de la
farine , du froment. Matière ve'ge'to- animale. neux. Glutin. * • • • »» » • »
Hun ? y e s empTrcu-/V HuUesempyreumatiques) manques. -vt\ y Ũlea
empyreumaïica. JJ Huiles fixes. s .. Y Huiles douces. OUafixa. Y nulcs par
exprejjion. 1 * HaHtt volatiles. . t Huiles ejfentutles. ' ; OUayoUtilia. , (
JS0"««*. 1 ,, ■» / i • < V • ,i r } * . \ r 0 • • • •

The text on this page is estimated to be only 16.70% accurate

Chimique- ty? Noms nouveaux. Noms anciens. L A C T À TES.
Lacias , fin m. S La&ate d'alumine. Lacias aluminofus. La&ate d
ammoniaque. Lacias ammoniacalis. Ladfctee d'antimoine. Lacias fiibli,
La&ate d'argent; Lacias argenti. Lazare darfenic. Lacias arftnicalis. La&ate
de baryte. Lacias baryticus. La&ate de bismuth; Lacias bismuthi. Ladttate de
chaux. Lacias calcareas. Sels formés par la combinaifon de l'acide du petit
lait aigri ou de l'acide lac-< tique , avec différentes bafes. Ces Tels n'éroient
point connus avaat Schéele , & n'a-* voient point reçu de nom jufqu'à
préfent. On n'a encore examiné que très-peu leurs propriétés. . . i ■ « i Mi)

The text on this page is estimated to be only 18.94% accurate

ISO NOMEN Noms nouveaux. La&are de cobalt. LaBas
cobalti. La&ate de cuivre. * LaBas cupri. Laltate d'erain. LaBas ftannr,
Ladtate de fer. LaBas ferri. Ladhate de magnésie. LaBas magnesi*. Ladtate
de manganèse. LaBas magnesi. Ladfcate de mercure. > LaBas mtrcuru.
Ladtate de molybdène. f LaBas molybdni. Ladhate de Nickel. > LaBas
Niccoli. La&ate d'or. ' LaBas auri. Ladhate de platine." LaBas platinu \
Ladhate de plomb. LaBas plumbki Ladhate de potasse. LaBas potajf*.. Ladhate
de foude. Latiesfod*. LATURE Noms anciens. * ■ ■ > _ 1

The text on this page is estimated to be only 23.87% accurate

C H I M I Noms nouveaux. Ladhte de tungftène. Laâlas tunfteni. La<5fete de zinc. LaHas [inci. Lithiate. Litkias, tis.f. m. Lithiate d'alumine. Litkias alumihofus. Lithiate d'ammoniaque. Litkias ammoniacalis* Lithiate d'antimoine. Litkias flibii. Lithiate d'argent. Litkias argent î. Lithiate d'atfenic. Litkias arjcnicalis. Lithiate de baryte. Litkias baryticus. Lithiate de bismuth. Litkias bismuthi, Lithiate de chaux. Litkias calcareusj Lithiate de cobalt. Litkias cobalcï. QUE. 181 Noms anciens. Sels formés par la combinaifou de l'acide litbique ou de la pierre de la veillê avec différentes bafes. Ces fels navoient poin* été compris dans la Nomenclature ancienne', parce ' qu'ils n'écoienc point connus avant Schéele. M iij

The text on this page is estimated to be only 23.99% accurate

|Si N OMENCLATURE Noms nouveaux. Noms anciens * *

Lichiate de cuivre. Lithias cuprz» Lithiate d'étain. Lithias fianni. Lithiace de fer. ■ Lithias ferri. Lithiate de magnésie. Lithias magnefi*. Lithiace de manganèse, Lithias magnefi, Lithiate de mercure. Lithias merçurii* Lithiace de molybdène, Lithias molyhdenu Lithiace de Nickel. Lithias Niccoli. Lichiate dor. Lithias au ri. Lithiace de platine. i Lithias piatini. ^ Lithiace de plomb. Lithias' plumbi. Lithiate de potaflfe. Lithias potajjfk. Lithiace de foude. Lithias fod*. Lichiate de tungftène. Zjfhias tunfitnh

The text on this page is estimated to be only 20.25% accurate

C H I M Noms nouveaux. Lithiate de zinc. Lithias {inc'u
Lumière. I Q U E; ' 4\9y Noms anciens. i " • -Vf* ■ « Malate. Malas, tis.f.
m. Malate d'alumine. Malas alujninofus. Malate d'ammoniaque. Malas
ammoniac alis% Malate d'antimoine. Malas ftibii. Malate d'argent. Malas
argtntL Malate d'arfenic. Malas arfenicalis. Malate de baryte. Malas
baryticus. Malate de bifmuth. Malas bijmuthu Malate de chaux. Malas
calcareus. Malate de cobalt. Malas cobalti. Lumière. . M. Sel formé par la
combinaifon de l'acide malique ou des pommes avec différente* {>afes. Ce
genre de fels na point* K encore reçu de nom dans l'ancienne
Nomenclature. ' . * ■ . ■ • - ■ ... • • . • » < t . * . « » > - "> ' ■ 4,f 4 Miv

The text on this page is estimated to be only 28.47% accurate

iS6 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Molibdate de cobalt. Molibdas eobalti. Molibdate de cuivre. Molibdas cupri. A Molibdate d'étain. Molibdas ftanni. Molibdate de fer. < Molibdas ferri. Molibdate de manganèse. Molibdas magnifié. * Molibdate de manganèse. » ■ Molibdas magnifié. Molibdate de mercure. Molibdas kydrargiri. Molibdate de Nickel. Molibdas Niccoli. Molibdate d'or. Molibdas aurum. Molibdate de platine. Molibdas platini. Molibdate de plomb. Molibdas plumbi. r Molibdate de potasse. Molibdas potassae. % Molibdate de soufre. Molibdas sulfuris. Molibdate de tungstène. Molibdas tungsteni.

The text on this page is estimated to be only 17.92% accurate

Chimique. 187 Noms nouveaux. Noms anciens. Molibdate de zinc. Molibdas \inci, Molibdène. (le) Muqueux. (le) Muriare. Marias , ///, /. m. Muriate d'alumine. Murias aluminofus. Régule de molybdène. Mucilage, Sel formé par la combi' aaifon de l'acide muriatique Se de différentes bafes. Alun marin. Sel marin argileux* Muriare d'ammoniaque. \ Sel ammoniac. Marias amrr.onjacalis. I Salmiac, Muriare d'antimoine.) Murias Jiibii. y Muriate d'antimoine" Muriate d'antimoine. fumant. Murias Jiibii fumans. Muriate d'argent. Murias argertti. Muriate darfenic. Murias arfenicalis. Muriate d'arfenic fublimé. Murias arfenicalis fu blimatus. Muriate de baryte. Marias baryticus. Muriate de bifmuth. Marias bijrnuthi. Beurre d'antimoine. C Argent corné, ^ fjine corné. Beurre d'arfinià. Sel marin barotique. Muriate de bifmuth.

The text on this page is estimated to be only 29.02% accurate

i8S Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Muriare de bifmuth' fublimé. Marias bifmuthi. % Muriate de chaux. Marias calcareus. Beurre de bifmuth. Eau mère du fel marin. Sel marin calcaire. S el ammoniac fixe. ^ Encre de'fympathie. \,, . > Muriate de cuivre. Fleurs ammoniacales cuivreufes. Sel de Jupiter. Beurre d'étain folide de M. Baume. Etain corné. Muriate d'étain fumant.) liqueur fumante de LiMuriate de cobalt. Marias cobalti. (\ Muriate de cuivre. Marias cupri. K Muriate de cuivre ammoniacal fublimé. Mttrias cupri. Muriate d'étain. Mûri as fianni. Muriate d'étain concret. Marias fianni. fuMurias ftanni. Muriate d'étain blimé/ Marias Jianni. Muriate de fer. Marias ferri. Muriate de fer ammoniacal fublimé. Maries fer ri ammonia calis JiilLimatus. havius. Beurre d'e'tain. i Muriate de fer. # Sel marin de fer. Fleuri ammoniacales martiales.

The text on this page is estimated to be only 16.97% accurate

Chimique. 18[^] Noms nouveaux. Noms anciens. Muriate de magnésie. C Sel marin à base de Murias magneju. J magnésie. Muriate de maneanèse. r %/r . , . , . r? } Munate de manganbjc Murias magnefn. V • © v Muriate de mercure} 1 corrofif. • (r ,. / , rt . • \Subhme corrofif. Murias kydrargiri cor-L rofivus. J Muriate de mercure} * __OU.X* ' > Sublime doux. Murias kydrargiri ouiMuriate de mercure doux fublimé, \ 4 Munâs kydrargiri fu-(blimatus. Muriate de mercure & d'ammoniaque. f ^ alembroth Murias kydrargiri l f ammoniacalis. Muriate de mercure par J r f r f Sel de la fapeffe. précipitation. > . J 6 M Murias kydrargiri. > MmaH Précipit< bl*™> Muriate de molybdène. Murias molybdeni. Muriate de Nickel. Murias Niccoli. Muriate d'or. C Muriate d'or. Murias auri. \,Sel regali^ ^V* >

The text on this page is estimated to be only 17.38% accurate

tpo Nomenclature Noms nouveaux. Nom* tnciens. Muriate de platine. | Myriate de platine. Murias pldtiai. Muriate 'de plomb. Murias plumbi. Muriate de potaflTe. Murias potajf*. Muriate de foude. Marias fodot. Muriate de fonde Foffile. Murias fod* fûjfilis. Muriate de tungftène. Sel régalin de platine Plomb corné» Muriate de plomb. Sel fibrifuge de Syt* vius. 4 / ■ - ' Se/ marin. t ■'. " 1 Sel gemme. « • » • 4 . • • < « ► ■ -. > ; ' Marias tunfltni. Muriate de zinc C Sel màrfa de qnci Marias linci.) Muriate de ync. Muriate de zinc fu-, blimé. Murias \i*ci. Beurre devine. Muriates oxigénés. (Nonvdks rortitinaîfonf de 1 acia»«mri«iqu€ «cigéné avfcU pot^Te & la fouie* découfertes par M. Berthoilet.) Muriate . oxigéné de potafle. Murias oxignatus po« tajfœ. Muriate oxigéné de foude. Mariai ûxigiuutus fiidy* V . » « ». Digitized by

The text on this page is estimated to be only 16.79% accurate

C H I M I Q U t I J I N ' ' ' '* Noms nouveaux. Noms anciens. N V
Sels formés, par la combiITRATES. V ■ v r. . . y nation de l acide nitrique
Nitras , us. f. m> hycc dateente8 bafes. Nitrate d alumine. X Alun riitr eux.
Nitras aluminofus. JlfittUu argikux. Nitrate d'ammoniaque. (' Sel
ammoniacal nitreux. Nitras ammoniacalis. { Nitre ammoniacal. Ni t rate
d'antimoine. Nitras ftibii. # , C Nitre lunaire* Nitrate d'argent. Nitras
argntti. V: Nitre d'argent. Ç Criftaux de lune. Nitrate d'argent fondu.ï XT. .
/>,>,, { Piem infernale, Nitras argenti fujus. \ Nitrate d*arfenic. Nitras
arfinicalis. Nitrate de baryte. Nitras baryticus. Nitrate de bifmuth. • Nitras
ééfmuthi. Nitrate 'èt criaux, Nitras cale anus. Nitrate de cobalt. Nitras
eobalci. Nitrate de cuivre. Nitras *tj*pri.\ Nitrate d^étain. NUrgs fanai.
arfenic. |, Nitre d'e (Nitre de terre pefan/e. \ Nitre y barotique. Nitre de
bifmûth. rure calcaire, Eau mère du nitre. f Nitre de cobalt. V Nitre de
cuivre. Ci Nitre d'étain. f Sel Jlanno-nitreux*

The text on this page is estimated to be only 14.88% accurate

t 9 192 N DM ENCL AT UR Noms nouveaux. Noms ancien»*
Nitrate de fer. £ NiTM titras firri. \ Nitrc martial. magnifie. Nitras rnapu^. \
Nitrc magnificn. ■ Nitrate de manganèfe%f Nitrc de manganèfc. Hitras
magnsfii. y Nitrare de mercure. \ Nitrc mercmd. Niera, hyirarpri. \ Nitrc de
mercure. Nitrate de mercure en^ diffolution.. > Eau "trwUllc. Nieras
hydrargiri. J Nitrate de molybdène. ; Nitras molybderd. Nitrate de Nickel.
Nitras / Nitcoli. Nitrate d'or. Nitras auri. , Nitrate de platine. Nitras platini.
Nitrate de plomb. Nitras plumai» } Nitrc de Nickel. ■ | Nitrc de plimh* Ç
Nitrc [atkmuu Nitrate de potalTe , ou\ v nitre. l'Nitrt. ~-> Nitras potaft. vcl
ni-U- Salpêtre. * trum. J ■ J - J Nitrate de foude. C M"*' • \ Nitrate .
Digiti2«d by Q

The text on this page is estimated to be only 17.49% accurate

Chimique* 193 Noms nouveaux. .Noms anciens. , Nitrate de tungstène. Nitras tungstici* Nitrate de zinc. Nitras f/W. Nitrite, Nitris 9 tis.f. m. Nitrite cValumihe. Nitris afuminofus. Nittite d'ammoniaque* Nitris ammoniacalis. Nitrite d'antimoine. Nitris flibii. Nitrite d'argent. Nitris argentU Nitrite darfenic. Nitris arfenitaliti Nitrite de baryte. Nitris baryticus* Nitrite de bismuth. Nitris bismuthi. Nitrite de chaux. Nitris calcartus. Nitrite de cobalt. Nitris cobalti% Nitre de %inc. Sel formé' par la combi* naison de l'acide nitrique * avec différentes bases. Ce genre de sel n'avait \ point de nom dans l'ancienne Nomenclature, f II n'était pas connu avant \ les nouvelles découvertes. , * » « • * 1 1 ■ - . •* C'est-à-dire l'acide nitrique de nitre contenait moins d'oxygène que celui qui en avait appelé acide nitrique , ôc qui forme l'acide nitreux.

The text on this page is estimated to be only 25.33% accurate

Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. r * Oxalate d'argent. Oxalas argentL Oxalate d'arfenic. Oxalas arfenicalit. *Oxalate de baryte. Oxalas baryticus. Oxalate de bifmmh. Oxalas bifmuthu Oxalate de chaux. » * • Oxalas calcareus. Oxalate de cobalt. Oxalas cobaltu - . Oxalate de cuivre. Oxalas cupri. Oxalate d'étain. Oxalas (lanni. Oxalate de fer. • . ,«- ••' # Oxalas ferri. Oxalate de magnésie. , Oxalas magncjt*,. Oxalate de manganèse. Oxalas magnefiu Oxalate de mercure. Oxalas hydrargîri» Oxalate de molybdène. Oxalas molybdeni, Oxalaie de Nickel. Oxalas Nicoti* \ ■ - i Oxalate d'or. Oxalas aurL

The text on this page is estimated to be only 16.29% accurate

Chimique. 197 Noms nouveaux. Noms anciens* t Oxalate de platine, Oxalas platini. Oxalate de plomb. Oxalas plumbum Oxalate de potasse. Oxalas potassici. Oxalate de soufre. Oxalas fodi. Oxalate de tungstène» Oxalas tungstici. Oxalate de zinc. Oxalas zincici Oxide arsenical de potasse. Oxidum arsenicale potassici. s. v. ■ - % * 4» d'arsenic. ». V. v ' ..
Oxide blanc d'arsenic. C * Arsenicum album^ Chaux
Harsenici' -^2° Oxide «antimoine par LES ACIDES MURIATIQUE & NITRIQUE. Oxidum antimonii. Oxide d'antimoine* blanc par le nitre. Bzoard minéral. 1 Antimoine diaphanique', Céruse d'antimoine. Oxidum antimonii album ni-} Matière perlée de Kettro-confcaum. (krinoius. • • • N iij

The text on this page is estimated to be only 18.68% accurate

Nome c t a t v h e • ... ' T flbm's nouveaux: Noms âiçfens. Oxide d'antimorno blanc fublimé. Neige d'antimoine. Fleurs d'antimoine. Oxidum ftibii album fu-\ Fleurs argentines de re'~ blimatum. Oxide danrimoine par' l'acide muriatirjue. Oxidum /li bit acido muriatico confcftum. Oxide d'antimoine fu ré. Oxidum ftibii fulfura' tum, Oxide d antimoine fuiuré demi- vii rèux, Oxidum ftibii fulfura -j tum femwitreum Oxide d antimoine fui-, furé orangé. Oxidum ftibii fulfura~[tum aurantiacum, Oxide d'antimoine fui-furé rouge. Oxidum ftibii fulfura^ tum ruirum. Oxide dantimoine fui-' furé vitreux. Qxidum ftibit fulfun tum vitreum. gule d'antimoine. PouaYe d'Algaroth, Foie d'antimoine. Safran des métaux, [Soufre derifanùmoiat. Xcrmis minéral.

The text on this page is estimated to be only 16.81% accurate

f C H I M I O U E. T99 Noms nouveaux. Noms anciens. Oxide d'antimoine fui-' furé vitreux brun. Oxidum fiibii fulfura-l tum vitrcum fufçum. \ Rubine d'antimoine. Oxide darfenic bLinc) fublimé. \ j> -r • > Fleurs a arfenic. Oxidum arfenici alhumL f ultimum. J Oxide darfenic fulfuréV Jaune- \ Orpiment.' ' Oxidum arfenki fui/uratum luteum. Oxide darfenic fulfuré i ' rouge. VArftmc rouge., 0*/V«wi ar/w/ci fulfu-(Réalgar ou rcalgal ratum rubrum,)! ,V ;■ j Oiide de bifmuth blanc par l acide nitrique/ ... l . * \ MaPiltet de bcjmuth* Oxidum bifmuthi al-> 6J r < J bum acido-nitricoconl BlanC dc f**** feaam. Oxide de bifmuth fublimé. Oxidum bifmuthi fubli matum. Oxide de cobalt grisv avec (îlice ou fafre.Oxidum cobalt i cine-(reum cum filice. ■Aï rFleurs de bifmmk* . . . Safre.

The text on this page is estimated to be only 18.84% accurate

200 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens/ Oxide de
cobalt vi-) Â' ; treux. V c » \ Smaa. Oxidum cobalti vUreum.j \ Oxide de
cuivre verd.(Ferd de gris. Oxidum cupri viride. \ Rouille de cuivre, ^ Oxide
d'éuin gris, l Oxidum ftanni cine-> Pete'e d'e'çain. reum. \ J Oxide d'étaîn
fublitéV, Oxidum ftanni fubli^ Fleujrs ,d'àain. matum. Oxides de fer. £
iSafrans de Mars. Oxide de fer brun. < Safran de MarsajlrnOxidum ferri
fufcum. \ fÇ*** Oxide de fer jaune. I Ocre. ' Oxidum ferri luteum. y Oxide
de fer noir. j Euûops Oxidum ferri nigrum.) Oxide de fer rouge. ^
Colcothar. Oxidum ferri rubrum. y • 1. Oxide de mercure jaune j par 1 acide
nitrique. Oxidum hyirargiri lu-f Turbith nitreux* team acido
nitricoconfefiunt. / ? - -Digitized

The text on this page is estimated to be only 18.28% accurate

Chimique - toi Noms nouveaux. Noms anciens, ■ > Turbith
minéral. Précipité jaune. ■•:rr: Oxide de mercure jaune par l'acide fulfuri-
que, . Oxidum hydrargiri lu* teum acido fulfurico" confeBum, Oxide de
.manganèfe' blanc. Oxidum magnefti al-\ bum. .. . Oxide de manganèfe} njr
,r ° / Magnejte notre. n°!r' V Javo* des' verriers. 6 J \ Pierre de Periaueux*
grum. J * Oxide de mercure noiChaux blanche de ganèfe.' ratre. Oxidum
hydrargiri ni grum. Oxide de mercure JSthiops perfe. rouge par 1 acide #/
nimque. y Précipité, rouge Oxidum hydrargiri ru i * . £n*m acido aitnco
confeïïum* 1 Oxide de mercure rouge par lé feu. V, Précipité per fe.
Oxidum hydrargiri ru brum per ignenu

The text on this page is estimated to be only 17.87% accurate

toi N O'Mfe H CL À TU E tfoms rĩaueaubc. Noms anciens.
Oxide de mercure fui-" furé noir. Oxidum hydrargiri ful-\ furatum nigrw
Oxide de mercu furé rouge. Oxidum hydrargiri fut\ furatum rubrum. Oxide
dor ammoniacal. Oxidum auri ammonia cale. Oxide d'or par rétain. Ethiops
minéral. Gnnahre. Or fulminant. Précipité d'or par l étain Oxidum auri ptr
fian-> pour^re dc Cafftus num. J Oxides de plomb. i Oxida pl%mbL)
Chaux de plomb. s \ l Oxide de plomb blanc par l acide acéteux.l ^lanc 4c
plùmè* Oxidum p/umbi albumf per acidum aetofum. Oxide de plomb
demivitreux ou litharge.l Utharge. Oxidum plumbi femivitrut. Oxide de
plomb jaune. \ MaJJÎcotm Oxidum plumbi luteum Oxide de plomb rouge,
ou minium. Oxidum plumbi rubrum.. Minium.

The text on this page is estimated to be only 14.09% accurate

Chimique. 203 Noms nouveaux*' Noms anciens. Laine
phUofophique* Oxide de zinc fublimé. 1 Cûton phUofophique. Oxidum
xinci fublima^ FUm ^ ^ Pompholix* tunu Oxides métalliques. \ Oxida
mctallicd. J Oxides métalliques fu-^ blimés. Oxida metalliça fublimata.
Oxigène. Oxignium, Chaux mctalâques. F Fleurs métalliques Principe
acidifiante Empyrée.. Principe foi 'hih.' > » • • P.' Phosphate. Pkofphas , fit.
/I 0*. Phofphate d'alumine. Phofphas aluminofas. Phofphate d'ammoniaque.
Phofphas ammoniacalis. Phofphate d'antimoine Phofphas ftibii, Phofphate
d'argent, Phofphas argenti. Sel forméj par l'union <ê i'acide phofphoriaùe
avec ^différentes bafes. .1 \1 ^mmoniàque phofphorique. "Phofphate
ammoniacal*

The text on this page is estimated to be only 21.94% accurate

xo4 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Phosphate
darfenîc, Pkofphas arftnicalis. */ Phosphate de baryte. Phofphas baryticus,
Phosphate de bifmuth. . * Pkofphas bifmuthi. Phofphatç calcaire ouf Terre
des os. de chaux. < Phosphate calcaire* Phofphas calcarcus. (Terre
animale, Phosphate de cobalt. * ' Phofphas cobalt.:. Phosphate de cuivre,
vPkofphas cupri. Phosphate d'écaïn. . { Phofphas JIanni. ' m ; .w « f
dérîte. Phosphate de fer. l t? j> r J ter a eau. Phofphas ferri. \ - t Mine de fer
de marais. \» Phosphate de rnagnéfié..) ,, , r , - , • ,r T)i~ r l r r Phosphate de
rnagnéfié, Pnojphas magnefiA. y ^ Phosphate de manganèfe. Phofphas
magmfù. Phosphate de mercure I D / . . , r , ^ > Précipite rofe de mercure*
Phofphas hydrargiri. y Phosphate de molybdène. Pyofphas molybdeni.

The text on this page is estimated to be only 20.50% accurate

Chimique, ' 165 ^ Noms nouveaux. . Noms anciens. Phosphate de Nickel. Phosphas Niccoli. Phosphate dor. Phosphas auri. Phosphate de platine; Phosphas piatini. Phosphate de plomb, * Phosphas plumbi. Phosphate de potasse. > Phosphas potass*. Phosphate de soude. Phosphas sod*. Phosphate de soude de l'ammoniaque. f Sel natif de t urine. Phosphas fois. & am-f Sels furbles de l'urine, moniacalis. j Phosphate furiaturé de soude. Phosphas faperfatu tus fod*. Phosphate de tungstène Phosphas tunfleni. Phosphate de zinc. Phosphas [inci. Sel admirable perle. f Phosphite. Phosphis , itis. f m. Phosphite d'alumine. Phosphis aluminofus* Sel formé par la conyбинаison de l'acide phosphoreux avec diffrérences bafe* 1

The text on this page is estimated to be only 24.17% accurate

o6 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens Phosphite d'ammoniaque. Phosphis ammoniacalis. Phosphite d'antimoine. Phosphis JtibiL Phosphite d'argent. Phosphis argent i. Phosphice d'arsenic. Phosphis arftnicalis Phosphite de baryte, Phosphis baryticus. Phosphite de bismuth. Phosphis bismuthi. Phosphite de chaux* Phosphis calcareus» Phosphite de cobalt Phosphis cobaltu. Phosphite de cuivre* Phosphis Cttpri. Phosphite d'étain. Phosphis ftannL Phosphite de fer. Phosphis ferri* Phosphite de magnésie. Phosphis magnesii. Phosphite de manganèse. Phosphis magnesii,

The text on this page is estimated to be only 23.49% accurate

C H I M I | U £. Î07 Noms nouveaux. Noms anciens, Phosphite de mercure. Phosphis hydrargir'u Phosphite de molybdène. Phosphis molybdti. phosphite de Nickel. Phosphis Niccoli. Phosphite dor. Phosphis auri. Phosphite de platine. Phosphis platini, Phosphite de plomb. Phosphis plumhi. Phosphite de potasse. Phosphis potassk, Phosphite de soufre. Phosphis fodi. Phosphite de tungstène. Phosphis tungsteni. Phosphite de zinc. Phosphis linci. Phosphore. Phosphorum. Phosphure. Phosphoretum. Phosphure de cuivre. Phosphoretum cuprè ^ Phosphore de KwtcktU SCombmaison du phosphore no» oitgfié , avec différentes bases. * ■ 1 ->.*«•.->

The text on this page is estimated to be only 18.17% accurate

loi NO MENCLATU R E Noms nouveaux. Noms anciens.
Phosphore de fer. Phosphoretum ferri. Pyro lignite. - Pyro-lignis , tis. f. «.
Pyro-lignite d alumine. Pyro-lignis aluminofus^ Pyro-lignite d'ammoniaque.
Pyro-lignis ammoniacales. Pyro - lignite d'antimoine. Pyro-lignis stibii.
Pyro-lignite d'argent Pyro-lignis argentL Pyro-lignite darfenic. Pyro-lignis
arsenicalis, Pyro lignite\de baryte. Pyro-lignis baryticus. Pyro-lignite de
bismuth. Pyro-lignis bismuthi. Pyro-lignite de chaux. Pyro-lignis calcarcus.
Sydereum de Bergman* Syderotete de Mi de MorveciUè Régule de Sydcrite.
♦ Sel formé par la combinaison de l'acide pyro-lignique avec différentes
bases. Ces fels n'avoient point encore été nommés dans l'ancienne
Nomenclature* » - • Pyro lignite Digitized by Gox. — fl

The text on this page is estimated to be only 17.84% accurate

Chimique. * 209 Noms nouveaux. Noms anciens. Ipyro-lignite de cobalt. Pyro-lignis colbati. Pyro-lignite de cuivre. Pyro-lignis cirpri. Pyro lignite d'étain. r Pyro-lignis ftanni. Pyro- lignite de fer. Pyro-lignis ferri. Pyro-lignite de maghéfie. 'Pyro-lignis magnejice. j Pyro-lignite de manganèfe, , Pyro-lignis magntfii, *.i Pyro-lignite de mer-. • cure. Pyro-lignis hydrargiri* Pyro-lignite de molybdène. Pyro-lignis molybitnh • - i f: . «' JPyro- lignite de Nickel. Py«> N/W/. \ -t>i • Pyro-lignite dor. : - i - Pyro-lignis auri. * ' Pyro-lignite de platine; Pyro-lignis platrni. Pyro-lignite de plomb. < • Pyro-lignis plumbi. • *' 1

The text on this page is estimated to be only 17.17% accurate

%}0 NOMEN Noms nouveaux. Pyro-lignite de potafle. Pyro-lignis potajfœ» Pyro-lignite de foude. Pyro-lignis fodm. Pyro-lignite de tungftène. Pyro-lignis tunftnu Pyro-%nite de zinc. Pyro-Ugnis %inci.
CLATURE Noms anciens. Pyro-mucires. Pyro-mucis , tis.f. m. Pyro mucite d'alumine» Pyro-mucis étluminofui. Pyro-mucite d'ammoniaque. Pyro-mucis ammonia* calis. Pyro - mucite d'antimoine. Pyro-mucis fiibii. Pyro-mucite d'argent. Pyro-mucis argenti, Pyro-mucite «d'arfenic. Pyro-mucis arfenicalis. Sels formés par la cqmbinaifon de l'acide pyro-mucique avec différentes bafes. Ce genre de fels n'avott point encore reçu de nom dans l'ancienne Nomenclature,

The text on this page is estimated to be only 19.23% accurate

C H j M I Q U Ç. ' Ali Afo/»; nouveaux* Nqiu\$ ançjeja^ Pyro-
mucite de baryte. Pyrà-mùcis haryticus. Pyro-mucite de bifmm h; Pyro-
mucis bifmutki, Pyro-mucite de chaux; Pyro-mucis calcareus. Pyro-mucite
de cobalt. Pyro-mucis cobalti* Pyro-mucite de cuivre. Pyro-mucis cuprK
Pyro-mucite d erain. Pyro-mucis jlannî. Pyro-mucite de fer; Pyro-mucis
ftrri* Pyro-mucite de magft néfie. Pyro-much magntjtœ. Pyro-mucite de
manga* nèfe. Pyro-mucis magntfii. Pyro-mucite de mercure. • • • ■ * . ♦
Pyro -mucis hydrarpîri, Pyro-mucite de molyb* dène. Pyro-mucis
molibdini. Pyro-mucite de Nickel* Pyro-mucis Niccoli* 0 1) •1: ' «.IV « . _
J . I » * . ♦

The text on this page is estimated to be only 18.58% accurate

dît NdMÉNCLAf URK Noms nouveaux. Noms ancfejäà. Pyro-
mucite d'or. Pyro-mucis auri. Pyro-mucite de platine. Pyro-mucis platipi. ,
Pyro-muate de plomb. * Pyro-mucis plumbi. Pyro mucKc de potaûe* Pyro-
mucis potajfd. Pyro-mucite de ioude. Pyro-mucis fod*. Pyro-mucite de
cungf* tène. Pyro-mucis tunftcni. Pyro-mucire de zinc. Pyro-mucis [incu
Pyro-tartrites. f ^ .foin^spar la cafflt*r> ,, • r \ naifon de l'acide pyro-
cartaPyro-tartns , us. /m.# 17 . v rcux avec différentes baies, Pyro-tartrite d
alumine. Pyro - tartris aluminofus. Pyro-tartrite d'ammoniaque. Pyro*tartris
ammonia* salis. Pyro-tartrite danti-- ' i*1 moine. Jj Pyro-tartris ftibii. < r
Pyro-tartrite d'argent. -vifl Pyro-tartris argentu y . . * • ■ ■

The text on this page is estimated to be only 16.70% accurate

Chimique. 213 Koms nouveaux. Noms anciens. m Pyro-tartrite d'arfenic. Pyro-tartris arfenicalss. Pyro-tartrite de baryte. Pyro-tartris barytiqus. Pyro-tartrite de bismuth. Pyro-tartris bismuthi. Pyro-tartrite de chaux. Pyro-tartris catcareus> Pvro-tartrite de cobalt. m ... Pyro-tartris cobalti. Pyro-rarrrite de çuivre, Pyro-tartris cupri. t - • - - 1 Pyro-tartrite d'érain. Pyro-tartris fianni. Pyro-tartrite de fer. Pyro-tartris ferri. Pyro-tartrite de magnéliê. Py rot art ri s magnepA. Pyro-tartrite de manganèfe. ;-. , . Pyro-tartris magnejîz, ■ Pyro-tartrite de merPyro-tartris kyirargiru ^ Pyro-rarentede molyb- L dèue. } ;,,.... ' Pyro-tartris molybdtmf * J o iij

The text on this page is estimated to be only 17.53% accurate

214 NomêNc Nèffts nouveaux. Pyro-tartrite de Nickel. Pyro-tartris Niccoti. Pyro-t imite d'or. fyro-tartris auri. Pyro-tartrite de platine, Pyro-tartris platini. jPyro-caruirc Je plomb, Pyro-tarf's plumbi. Pyro-iaunte ds potafle. Pyro-tartris potajft. Pyro-tartrite de foude. Pyro-tartris fo<U. Pyro-tartrite de tungfr tène. Pyro-tartris tunjleni. Pyro-tartrite de zinc. Pyro-tartris [inei. Platine. Platina. Plomb. Plumbujn. Potafle. Potajfa 9 t. Potafle fondue. ■ * Potajfa fufa. Potafle filicée en li-' ^ queur. Potajfa JUUca frida* utUre Noms anciens. Juan blanca. Platine. Platina del pinta. Plomb. Saturne. Alkali fixe végétal caitjr tique. Pierre à cauter. r Liqueur des cailloux^

The text on this page is estimated to be only 18.18% accurate

Pruffiates. J de Prufle , avec différentes Truffas , tis.f. m- . | bafes.
 Sels formés patlacombtinaifon de l'acide pcuflkjue » ou matière colorante
 dubleu v çi#me Nomenclature* Pruffiate d'alumine. Truffaf dUminofus.
 Pruffiate dammoniaPruffine d'antimoine. Truffas ftihii. Pruffiate d
 argentTruffas argtntU Pruffiate darfenic. Truffas arfinicalis. Pruffiate de
 baryte. Truffas baryticus, Pruffiate de bifmuth, . r Truffas biÇmuthu
 Pruffiate de chaux. (Pruffiate calcaire. Truffas tahartus. 1 Eau de chaux
 prujfienn t Pruffiate de cobalt. Truffas cobaltu Pruffiate de cuivre. . / Truffas
 cupri. Pruffiate d'étain. Truffas fianni. .

C H I M I Q U E .

215

Noms nouveaux.

Noms anciens.

pruffiates.

Pruffias , tis. f. m.

Sels formés par la combi-
 naifon de l'acide pruffique ,
 ou matière colorante dubleu
 de Pruffe , avec différentes
 bafes.

Ce genre de fels n'avoit
 point été nommé dans l'an-
 cienn Nomenclature.

The text on this page is estimated to be only 18.18% accurate

%\6 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens* Pruffiate de
fec. f BUu de PruJfePruffias fini. \ Bleu de Berlin. Pruffiare de magnéûe.
Pruffias magnéfît. Pruffiace q tmnganèfe. Prujjias magnejti. Pruffiace c e
mercure. Pruffias hydrargiri. Pruffiace de molybdène. ► PruJJtas
molybdeni, Pruffiace de Nickel. Pruffias Niccoli. § Pruffiace d'or. Pruffias
auri. Pruffiace de platine, PruJJtas platini. Pruffiace de plomb. PruJJtas
plumbi. Pruffiate de potafiè. PruJJtas potatfâ. Pruffiate de potafle
ferrugineux faturé. PruJJtas potajfs, ferruginofus faturatus. Liqueur, faturée
de la partie colorante, dp bleu de PruJfe. è Alkali Pruffien. •Digitizëd
byXiod

The text on this page is estimated to be only 13.77% accurate

■y Alkali phlogijliqiiéi C H I M I <2 U E, %lj Noms nouveaux.
Noms anciens. Pruflîate de potafTe , ferrugineux , non| faturé. Prufpas
potajfs ferruA gineus non faturatus. Prnlîâte de foude. Prujfias fod*.
Pyrophore de Homberg. Pyrophorum Hombergii Pyrophore de Homhergf
Résine*. RfJtnA. S ACCHO-LATES. Sacckolas , tis. f, m. R. | Réfines.
SSels formés par la comblnaifon de l'acide faccholactique avec différentes
bafes. Ce genre de fels n'avoit point été nommé dans l'ancien ne
Nomenclature, Saccho-îate d'alumine. Saccholas aluminofus. Saccho-late
d'ammoniaque, Saccholas ammoniaca* lis.

aiS Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. * - • Saccho-
 late d'antimoine. Sacckolas fliHi, y Saccho-late d'argent. Saccholas argentL
 , Saccho-late d'arfenic. Sacckolas arfenicalis. Saccho-late de baryte.
 Sacckolas baryticus. Saccho-late de bifmuth. Sacckolas bifmutkK Saccho-
 late de chaux. Saccholas calcareus. Saccho-late de cobalt. Saccholas cobaltu
 Saccho-late de cuivre. Saccholas cupru Saccho-late detain. Saccholas
 ftarini. Saccho-late de Fer. Saccolas ferri, . Saccho-late de mag- " néfie.
 Saccholas magncfis. , Saccho-late de manganèfe. Sacckolas magne fi.
 Saccho-late de mercure. 1 Saccholas hydrargiri.

The text on this page is estimated to be only 18.93% accurate

■' Chimique, 119 Jfoms nouveaux. Noms anciens. Saccho-late de molybdène. Sacckolas fnolihitni. Saccho-late de Nickel, Sacckolas Niccoli. Saccho-late d'or, Sacckolas aurl. Saccho-late de platine, Sacckolas platini. Saccho-late de plomb, Sacckolas plwrnbu Saccho-late de potafle. Sacckolas potafl*. Saccho-late de foude, Sacckolas fod&. Saccho-late de tungftène. é Sacckolas tunftenù Saccho-Lite de zinc. Savons • Savons acides* Saponés acidù Combiiaifons des huilés grades , ou fixes , avec ftkens acides.

The text on this page is estimated to be only 20.55% accurate

*io Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Savon ammoniacal. Sapo ammoniacalis. Savon de baryte. Sapo haryticus. Savon de chaux. Sapo cale are us. { { { Savon de magnésie. *f Sapo magnesiæ. ' (Savon de potalTe. Sapo potajft. Savon de foudre. Sapo fods. Savons métalliques. Saponés mttallhi. Savonules. Saponjtli. Savonules acides. Saponuli acidi, Savonules d'alumine. Saponulus aluminofus Sayon composé d'huile graffe , unie avec l'alkali volatil. Savon composé d'huile* graffe , unie avec la baryte. Savon composé d'huile« graffe , unie avec la chaux. Savon composé d'huile graffe , unie avec la magnésie. Savon composé d'huile graffe , unie avec l'alkali fixe végétal. SaVon composé d'huile graffe, unie avec l'alkali %e minéral. Combinaifons des huiles grafles, ou fixes, avec les fubftances métalliques, Combinaifons des huiles volatiles, ou effentielles , avec différentes bafes. Combinaifons des huiles volatiles , ou effentielles à avec les différens acides. Savon composé d'huile efunieavec la bafe { { { { i t Savon comp l fentielle, unû * de l'alun. Savonule ammoniacal. Saponulus ammonia-* eclis. . Savon composé d'ImUe effentielle , unie avec l'alkaii volatil.

The text on this page is estimated to be only 17.86% accurate

G ft I M I Q tJ Ë. lit Noms nouveaux. Noms anciens. Savonule de baryte. Saponulus baryu. Savonule de ebau. "Saponulus cale or tus. Savonule de porafle. Saponulus potajfœ. Savonule de foude. Saponulus fod*. Savonules métalliques. Saponuli metallicL Sébacés. Sebas , tis. f. m. Sébate d'alumine. Sebas aluminofus* Sébacé d'ammoniaque. Sebas ammoniac ails* Sébate d'antimoine, Sebas ftibii. Sébate d'argenu Sebas argentu C Savon compofé d'huile ef l fentielle , unie avec la baryte. C Savon compofé d'huile ef l fentielle , unie avec h chaux. Savori compofé d'huile effentielle , unie avec l'alk .IH fixe végétal , ou favon de Starkey- . . Savons compofés d'huile efentielle , unie avec l'alkalifixe minéral. Savon? compofés d'huilés elTentielles , unies aux fubftances métalliques. Sels formés par la combinaifon de l'acide de la graifle ou acide fébacique avec différentes bafes. * Ces fels n'avoient point de noms dans Tancienne Nomenclature. ■t < 9 . 4

The text on this page is estimated to be only 22.11% accurate

Ui Noit' BHCLÀT'tTSÈ Noms nouvtau*. Noms Sébate d'arfenic.
Sebas arfinicaUs. Sébate de baryte. S chas haryticuSé Sébate de biimuth*
Scias hifmuthL Sébate de chaux. Sebas calcarcus. Sébate de cobalt. Sebas
co&afei. ' Sébate de cuivre» \$ebas cupri* Sébacé d'étain. Sebas fiannn
Sébate de fer. Sebas ftrri. Sébate de magnéfie* Sebas magne/t*. Sébate de
manganèfe* Sebas magnejii. Sébate de mercure. Sebas kydrargirh Sébate de
molybdène* Stbas mvlybdcni. Sébate de Nickel. Sebas Ntccolié * Sébate
d'or. Sebas auri. Sébate de platine. Sebas platiaii Digitized by

The text on this page is estimated to be only 11.40% accurate

C H I M I q V S. it3 Noms nouveaux. Noms anciens. m \ Sébate
de plomb. Scbas plumbi. Sébate de potaflfe. i Sebâs potajfd. Sébate de
foude. Scbas foi*. Sébate de tungftène; Scbas tunftinL Sébate de zinc.
Scbas \incu Silice , ou terre filicée.) Tgm Silica , terra filieta. J «Soa<&
cauftique. Soda, Alkali minéral. • * * Soufre* Soufre. Soufre fublîmé. f ,
Succin. i (Karabé* ' Sdccinunu t \ Ambre jaune. M m Succin. Succinates. i
Se*s form^ Par Ia combiSuccinas, tis.f.m. \ naifon racide bernique * avec
différentes bâfra. Succinate d'alumine. Succinas aluminofus. Succinate
d'ammo -, niaque.

The text on this page is estimated to be only 20.23% accurate

> .■ 1 * - * »! ■ * * * ^ " 1 t n " - ♦ ■ 214 NOMEMXLAfURĚ
Noms nouveaux. Nonis ahciërisj Saccinate d'antimoine» Succinas flibiu ,
Succinate d'argent. Succinas argent L \yM Succinate dai finie. Succinas
arfenicalis. .1 Succin. te de baryte* • " Succinas baryticus. Succinate de
biimuth. ^ Succinas bifntuthU / ' * Succinate de chaux. (• • J Succinas
calcarcus. j Succinate de cobalc* \ Succinas obaltu % Succinate de cuivre^
Succinas cuprij Succinate d'étain* Succinas flânai. . * Succinate de fer.
Succinas ferrixJ Succinate de magnéfie. Succinas magnefu. ^ Succinate de
man. g*nèfe. Succinas magntfi. Succinate de mercure. Succinas hydrargirh
... , \ -, - - . ^ r < < » f» a> * a) * I * , ... • Succîfiat

The text on this page is estimated to be only 16.90% accurate

Chimique. ±if Noms nouveau*. Noms anciens, Succinate de molybdène; Succinas ntolybätnu Succinate de Nickel; Suce in a s Nztcoll Succinate d'or. Succinas auri. t. , Succinate de platine; Succinas platini. Succinate de plomb. Succinas plumbi. Succinate de potafle* Succinas potaffk. I Succinate de ïbude. Succinas fed*. t ï .. Succinate de tûngftène; j. Succinas tunfteni. Succinate de zinc» > , Succinas finci. Sucre. > c oacckarum. \ Sucre criftallifé. V Saccharum crifiallif*- \.Start candii tum. y :'"K') Sticre de lait. C Sucre de làiê] > Satcharum UHis. { Sel de hit, Sulfate. C Sel forme* par la combi* . \k naifon de l'jtoide. Arifariçu* Mfas, us. /. m. J; zytQ difRremes bafe\$t P

t%6 Nomenclature . Noms nouveaux* Noms anciens. Sulfate
 d'alumine. Suif as alumînofus. * Sulfate ammoniacal. Suif ai ammoniac
 ails. Sulfate d'antimoine. Suif as flibii. Sulfate d'argent. Sulfas argenti.
 Sulfate d'arfenic. Sulfas arfenicalis. Sulfate de baryte. Sulfas baryticus.
 Sulfate de bifmuth. Sulfas bifmuthi. Sulfate de chaux. Sulfas calcartus.
 Sulfate de cobalt. Sulfas cobalt i. Sulfate de cuivre. z . Sulfas' cupru \ Alun.
 Vitriol d'argile. Sel ammoniacal vitriolique. Sel ammoniacal fecrel d*
 Glauber. Vitriol ammoniacal. ^ Vitriol d'antimoine. C Vitriol d'argent. "S
 Vitriol de lune* ^ Vitriol d'arfenic. C Spath pefant. S Vitriol harotique. |.
 Vitriol de bifmuth. Vitriol de chaux. Vitriol calcaire. Sélénite. Gypfc >•■
 Vitriol de cobalt. Vitriol dè Chipre. ^Vitriol bleu* Vitriol de cuivre ou de m
 Vénus. Couperofc bleue.

The text on this page is estimated to be only 17.34% accurate

Chimique» %if Noms nouveaux. Noms anciens. Sulfate cTétain.)
rr . r \ , , . Sulfas fiann, \ TMnoU etatn. , / Vitriôl martial, Sulfate de fer. j
Vitriol vetd. Stlfas ferrt. \ Vitriol de fer. v Coupcrofe verte* ' Vitriol
magnifiant, Sel cathar tique amer* Sulfate de magtiéfié. 1 Sel d'epfom.
Sulfas magncfia.) Sel de canal. Sel de Stydjchuti. _ Sel de Sedlit^. Sulfate
de manganèfe.) Sut/as magnefii. \ P itriol de manganèfii Sulfate de mercure,
) . , _ € ,r L j C Vitriol de mercure» Suif as hydrargiri, \ Sulfate de
molybdène. Sulfas mêfyiétni. Sulfate de Nickel. Sulfas Niccoli. Sulfate dor.
Sulfas auri. Sulfate de platine» Sulfas platini. Sulfate de plomb. > _ . S*lf«
plumii. (rurutldt plombi .

The text on this page is estimated to be only 25.97% accurate

I I 1 \it NOMENC Noms nouveaux. Sulfate de potafTe. Sulfas potajfd. Sulfate de foude. Sulfas fodâ. Sulfate de tungftène. Sulfas tunfleni. Sulfate de zinc. Sulfas [inci. i i « Sulfite. Sulfis \$ lis. f m. Sulfite d'alumine. Sulfis aluminofus. Sulfite d'ammoniaque. Sulfis ammoniac alis. Sulfite d'antimoine. Sulfis fiibii. Sulfite d'argent. Sulfis argenti. Sulfite d arfenic. Sulfis arfenicalis. Sulfite de baryte. Sulfis baryticus. LATURE Noms anciens. Vitriol de potajfe. Sel de Duobus. Tartre vitriolé. Arcanum duplicatum. Selpolycrejle de Glafer. Sel de Glauber. Vitriol de soude. Vitriol de \inc. Vitriol blanc. Vitriol de Gojlard. Couperofe blanche. Sel formé par la combinajfon de X acide fulfureux avec différentes bdUs.

The text on this page is estimated to be only 23.94% accurate

Chimique. 2 Noms nouveaux. Noms anciens. Sulfite de bismuth. Su/fis bismuthi. Sulfite de chaux. Suifs cale anus» Sulfite de cobalt. Sulfis cobalt/. Sulfite de cuivre. «. Sulfis cupri. Sulfite d'etaûi. Sulfis flanni. Sulfite de fer. Suffis ferru Sulfite de magnésie. Sulfis magnesit. f t Sulfite de manganèse. Sulfis magnesii. Sulfite de mercure. Sulfis hydrargiri. Sulfite de molybdène. v , Sulfis molibdni. Sulfite de Nickel. - • Sulfis Niccoli, Sulnite d'or. Sulfis au ri» v Sulfite de platine. Sulfis pUtiui. Sulfite de plomb. Sulfis plumbi.

The text on this page is estimated to be only 17.25% accurate

*3o Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Sulfite de
poutTe. \ Sdfulfunux de StM% Suifs potaf*. y Sulfite de soude. Suifs fott.
Sulfite de tungstène. Suifs tunfieni. / Sulfite de zinc. • Suifs \inci* Sulfures
alkalins. (F°ies de foufre Matins. Sulfureta alkalina. \ Hépars alkalins.
Sulfure d'alumine, Sulfuretum ûlumiru, C Liqueur fumante de Sulfure
ammoniacal. 1 Boile. foie de foufre alkalin volatil* Sulfure d antimoine, \
Anthnoint% Sulfuretum ftibii, J Sulfure d'antimoine î ' natiF. V Mine
d'antimoine, Sulfuretum ftibii nati-i vum< 1 Sulfure d argent. t Blanckmal.
Sulfuretum argenti, / Sulfure de baryte. \ Fûicdefoufre barytique*
Sulfuretum baryte) Sulfure de bismuth, Sulfuretum bismuthi. Sulfuretum
emmania* cale. Digitized by Google?

The text on this page is estimated to be only 22.16% accurate

Chimique. 131 Noms nouveaux. Noms anciens. Sulfure calcaire
Sulfurtum calcartum Sulfure de cobalt. Sulfurtum cobalti. Sulfure de
cuivre. Sulfurtum cuprL Sulfure d etain. Sulfurtum ftanni. Sulfure de fer. ^
pvritemariiale, Sulfurtum ftrri. Sulfure d'huile fixe. Sulfurtum olti fi xi. . \ .
w mm m wr r w - TM- — - - — - — " > Foie de foufre calcaire* 'cartum. J ^
Pyrite de cuivre. » ■ > Baume de foufre. y - ■ . .. > Sulfure d'huile volatile.
Sulfurtum oUi Baume deJ0Ufre- ... tilts. Sulfure de magnésie. Y FqU
dcfQUfrc magn*fien: Sulfurtum magnifié,. \ Sulfure de manganèse*
Sulfurtum magntfii. Sulfure de mercure. Sulfurtum hydrargin. Sulfures
métalliques. J Combinaisons du foufre Sulfuwttta mttallica. - \ avec les
métaux. Sulfure de molybdène. Sulfurtum molybdtni. Sulfure de Nickel.
Sulfurtum NUtoli. Sulfure d or. Sulfurtum auri* Piv

The text on this page is estimated to be only 18.86% accurate

/ € Foie defoufre à bafe d'aU i kali végétal* *ji Nomenclature ,
Noms nouveaux. Noms anciens, Sulfure de plarine, Sulfuretum potafff.
Sulfure de plomb. Sulfuretum plumbi. Sulfure de potafTe. Sulfuretum
potajfk. Sulfure de pocafTe an> Foie de foutre anamonie^ Sulfuretum.
pettajf* fti-\ Sulfure de foude. f Foie defoufre à bafefaU Sulfuretum focU. #
kali fixe minéral. Sulfure de foude antimonie. Sulfuretum fodé fiib tum. . r •
Sulfure de rungftène, Sulfuretum tunfienL Sulfure Jto, xinc. Sulfuretum l
'mcL Sulfures rerreux. Sulfureta terrea. Foie defoufre anûmoniey ^ Blende
oufauffe galcnè* C Foies defoufre terreux, \ Mépars terreux. ■■ -. f.-i

The text on this page is estimated to be only 20.99% accurate

Chimique. *33 T. î^oms anciens. 4 Tartre cmd. Uqïïis nouveaux.
Tartre. Tartarus. \$cl formé par la' naifon de l'acide tartareux avec différentes
bafes. Tartrite acidulé de po-? Tartre. Carence. Tartris , tîs.f. m. ta(Te.
Crème de tartre. Tartre ammoniacal. Sel ammoniacal tartamue. Tartris
acidulus po-\ ^ & g taf*. f J Tartrite d'alumine. Tartris aluminçfus. Tartrite
d'ammoniaque. Tartris ammoniac alis, Tartrite d'antimoiïie, Tartris ftibif.
Tartrite d'argent. Tartris argenti. Tartrite d arfenîc. Tartris arfenicalis,]
Tartrite de baryte. Tartris baryticus. Tartrite de bifmuth. Tartris bifmuthi.
Tartrite de chaux. Tartris calcarius. } Tartre calcaire*

The text on this page is estimated to be only 26.42% accurate

134 N 0 M EN c Noms nouveaux. Tartrite de cobalt. Tartris cobalti. Tartrite de cuivre, Tartris cupri. Tartrite d'étain. Tartris flanni. Tartrite de fer. Tartris ftrri. Tartrite de magnésie. m Tartris magnejtê. Tartrite de manganèse. Tartris magntfii. Tartrite de mercure. Tartris hydrargiri. Tartrite de molybdène. Tartris molidbêni. Tartrite de Nickel. Tartris Niccoli. Tartrite d'or. Tartris auri. Tartrite de platine. Tartris platini. Tartrite de plomb. J Tartris plumbi. LATURE Noms anciens. Tartrite de potafle. Tartris potaf*. Tartre fatutmn. Tartre folubU. Tartre tartarifié. Tartre de potajfe. Sel végétal.

The text on this page is estimated to be only 22.67% accurate

C H I M Noms nouveaux. Tartrite de potafTe an-l rimonié. Tartris potajfi, fiibia tus, Tartrite de potafle fcr-"^ rngineux. Tartris potajft, ferrugintus. Tartrite de poraffe , furcompofé d'antimoine. Tartris potajfé filhiatus, Tartrite de foude, Tartris fodéL, Tartrite de rungftène. Tartris tunfleni. V Tartrite de zinc, Tartris [inci. Tunftate. Tunfias , tis.f. m. Tunftate d'alumine. - Tunfias atuminofus. I Q U E. i 3 5 Noms anciens. Tartre Jlibie'. Tartre e'métique. Tartre antimonié. - ■ Emétique. Tartre chalibL Tartre martial foluble. Tartre tartariféj tenant antimoine. « Tartre defoude. m Sel polychrejle de la Rochelle. Sel de Seignctte. Sel formé parla combinaifon del'acide tunftique , avec différentes bafes. Ce genre de fel n'avoir point été nommé dans la Nomenclature anciepane.

The text on this page is estimated to be only 21.68% accurate

§§6 Nomenclature Noms nouveaux. Noms anciens. Tunftate dammo⁴ niaque. Tunjlas ammoniaca/is. Tunftate d'antimoine. Tunfias fiibii. Tunftate d'argent, Tunjlas argent t. Tunftate darfenic. Tunjlas arfenicalis. Tunftate de baryte, Tunjlas barytlcus. Tunftate de bifmuth. Tunfias bifmuthu. Tunftate de chaux. Tunjlas cale ar 'eus. Tunftate de cobalt. Tunfias cobaltl ' ' Tunftate de cuivre. Tunfias cupri. Tunftate d'étain. Tunfias fiannu Tunftate de fer. Tunjlas ferri. Tunftate de magnéfie. Tunfias magnejîd. Tunftate de manganèfe. Tunfias magnejîi. Tunftate de mercure. — Tunfias hydrargiri. ■

The text on this page is estimated to be only 26.89% accurate

Chimique. 15? Noms nouveaux. Noms anciens. * Tunftate de
raolyb-. dène. Tunfias motyhdtu Tunftate de Nickel. Tunfias Niccoli.
Tunftate d'or. Tunfias auri. Tunftate de platine. Tunfias piaeni. Tunftate de
plomb. Tunfias plumhi. Tunftate de potafle, Tunfias potajfs. Tunftate de
foude. Tunfias foda* Tunftate de tungftène. Tunfias tunfieni. Tunftate de
zinc. Tunfias [incu Zinc

The text on this page is estimated to be only 16.73% accurate

i3\$ Nomenclature RAPPORT Sur la nouvelle Nomenclature* - i .

• * r Extrait des registres de l'Académie Royale des Sciences, Du 1^{er} Juin
1787. Le tableau de la nouvelle nomenclature de chimie , qui nous a été
présenté par MM. de Morveau , Lavoisier , Berthollet et de Fourcroy , est
divisé en six colonnes. Première Colonne. Substances non-décomposées. La
première renferme les substances qui paroissent être les plus simples , ou se
rapprochent davantage de l'état de Simplicité ; telles sont la lumière , la
matière de la chaleur , ou le calorique , l'air vital ou l'oxygène & l'air
inflammable ou l'hydrogène , l'air phlogistique ou l'azote. Ensuite viennent
les bases acidifiables ou les radicaux acides : c'est-à-dire ces substances ,

The text on this page is estimated to be only 24.48% accurate

I Chimique. i5ji qui n'étant pas -acides elles - mêmes , forment pourtant les différens acides , par leur (impie combinaifon avec Toxigène , ou gaz déphlogiftiqué débarrafle du calorique, ou matière de la chaleur. A la tête de cette clafTe on a placé le foufre, qu'on y regarde comme un être (impie, ou du moins comme un être non-efécompofé & comme bafe de l'acide vitriolique. Suivent après les bafes moins connues des acides muriatique , boracique , fluorique , fuccinique , acétique \ en un mot, les bafes de tous les acides tirés fucceffivement des trois règnes. Ces bafes font défignées dans le tableau , par l'expreflion générique de radical : ainfi radical fulfurique , muriatique , acétique > phofpho^ rique , lattique , &c. On diftingue dans cette clafle , celles de ces ba&s qui font plus connues,, d'avec celles qu'on n'a pu jufqu ici décompofer , ou dont on n'a pas pu retenir les principes ; tels font l'azote , le carbone , le foufre et le phofphore. Dans cette première colonne , font encore^ placés les <lemi-raétaux cV les métaux, comme fubftances (impies ; les cinq terres défignées fous les noms de Jilice > \$ alumine , de baryte * de chaux & de magnéfe ; enfin les trou alkalis, la potaJje%\di foude & Y ammoniaque, ou alkaii volatil.

The text on this page is estimated to be only 22.54% accurate

140 tîOBtENCÊAfUREDeuxième Colonne. ■ « Les substances de la première colonne > mises à l'état de gaz par le calorique, La lumière ou le calorique combiné avec l'oxygène, avec l'hydrogène, l'azote & l'ammoniaque * concourent à les mettre en état de gaz, où forme ainsi l'air vital ^ l'air inflammable > l'air phlogistique & le gaz alkalin. C'est cette combinaison qui est représentée dans la seconde colonne. , Troisième Colonne. Les substances précédentes jointes à l'oxygène formant les acides. Les différentes substances contenues dans la première colonne % combinées avec l'oxygène > forment tous les acides , auxquels on a donné dans cet état un nom générique dont la terminaison est toujours la même jointe on dit acide vitriolique ou sulfurique 3 qu'on distingue de l'acide sulfureux , qui contient une moins grande quantité d'oxygène , & par conséquent une plus grande quantité de soufre ^ l'acide nitrique , l'acide muriatique > l'acétique , l'oxalique , le fébacique , Sec, Enfin viennent, les chaux métalliques jointes qu'on désigne par le nom générique, d'oxides jointes oxide d'arsenic ou chaux d'arsenic

The text on this page is estimated to be only 13.96% accurate

• " G h V m i q û é. - 141 cl arfenic , oxide d'antimoine , de bifmuth , d'argent , d'or , 8ct. & ccft d cet ordre , trèsétendu, de combinaifons y qu'on a confaqué là uoifième colonne. QuAfRilME Colonne, T ' J Cm mêmes fubflances oxi&nées & devenues ... gaievfés. . . :C: (Dans la quatrième, fjnt placées celles de ces hitmes fubflances ainli ox'génées c'eft-à-dire combinées avec loxigène ou bafe de Tair vital, devenues acides, & qui font paffées a l'état Je gaz; elles font en petit nombre , eu égard à la quantité d'acides , qui remplit la rroifième colonne : tels font le ga% nitreux j le ga^ mu* riatique> lê ga% acide carbonique bu l'air Jixe, le ga^fulfureux & le gaifluorique. Nous ferons obferver que , lorlqu'un acide ou une chaux métallique prennent un excès d'oxigène , on a joint à l'expreflîbn qui les défigne , Tépithète d'oxigène ; ainfi on dit acide muriatique oxigéné , oxide d'arfmic , ou chaux d'arfenic ; l'oxide d'arfenic oxigéné prendra le nom d'acide arfenique , 5c de même acide men iybdique , acide tunlHque*

The text on this page is estimated to be only 21.62% accurate

J4» N O MBKCLATVRE Cinquième Colonnĭ. > les mimes
substances oxigenées avec leurs bafes. ». Dans la cinquième colonne on a
rangé les combinaisons qui résultent de ces substances oxigenées ,
combinées avec diverses bafes , soit alkalines » soit terreuses , soit
métalliques , auxquelles on a donné des noms caractérisés par des
terminaisons différentes , mais communes aux substances de même espèce.
La terminaison «n aie indique 1| combinaison parfaite & complète ; ainsi
sulfate de potasse , de soude , de chaux , &c. désignent le tartre vitriolé , le
vitriol de soude , la felenite , &c. La terminaison eu ĩte au contraire , marque
ces mêmes combinaisons avec les acides dans un état moins oxigené ; ainsi
le nitrite de potasse fera la potasse saturée de gaz nitreux \ le sulfite de
potasse , la potasse saturée de gaz vitriolique ; facétite de potasse fera la terre
foliée ordinaire , & l'acétate , la combinaison de potasse avec le vinaigre
radical. D'après cette règle , on a fait aussi arseniate de potasse , de soude ,
pour exprimer l'acide arsenical , flué de ces deux bafes.

The text on this page is estimated to be only 26.12% accurate

Chimique. \$45 Sixième Colonne. Les premières substances combinées dans leur premier état de simplicité. Enfin la sixième colonne représente les premières substances combinées dans leur premier état de simplicité, sans être portées à l'état d'acide \ ainsi le charbon combiné avec le fer r, ou la plombagine » se nomme carbure de fer ; l'union du soufre avec les différentes substances métalliques, est désignée par le mot de sulfure \$ sulfure de fer, de plomb, d'argent ; d'antimoine, exprimeront la pyrite martiale, la galène, la mine d'argent vitreuse, l'antimoine, &c. les sulfures de potasse, de soude, exprimeront les sels de soufre alcalins j le gaz hydrogène sulfuré, le gaz hépatique 3 &c. Il en fera de même du phosphore uni au fer, ce fera le phosphure de fer ou la fydérite 9 au cuivre, le phosphure de cuivre, au plomb., le phosphure de plomb j enfin le gaz hydrogène phosphorifié, désigne le gaz phosphorique. ,» On trouve à la fin un appendix, contenant les nouvelles dénominations appropriées à diverses substances plus composées, & qui se combinent sans décomposition j telles sont en

The text on this page is estimated to be only 19.92% accurate

x44 Nomenclature trautes , le muqueux pour le mucilage > le
gluçen pour la matière glutineufe , l'huile fixe & volatile pour l'huile gralê
& l'huile efTentielle, l'arôme pour la partie aromatique , & Talkool pour
l'efprit-de-vin. Nous n'entreprendrons point de difcuter le nombre infini
d'objets qui forment l'enfemble du tableau de la Nomenclature méthodique :
nous nous permettrons feulement quelques réflexions. Cette théorie
nouvelle , ce tableau j font Fouvrage de quatre hommes juftement célèbres
dans les fciences , ôc qui s'en occupent depuis long-temps } ils ne l'ont
formé qu après .avoir bien comparé fans doute , Les bafesdela théorie
ancienne avec les bafes de la théorie nouvelle * , ils fondent celles -ci fur
des expériences belles , impofantes * , mais quelle théorie chic jamais fa
nailTance à des hommes doués de plus de génie , à un travail plus foutenu ,
plus opiniâtre ? Quelle autre réunit jamais les (âvans par un concert de plus
belles expériences , par une matfe de faits plus brillans , que la doctrine du
phlogiftique ? Cet objet mérite donc la plus grande attention j il demande
également le concours du temps , des expériences ôc des réflexions calmes
& tranquilles des physiciens & des chimiftes, pour être bien difcuté , bien - .
Digitiz[^] bv (uflogle

The text on this page is estimated to be only 22.10% accurate

C H I M I ' Q U £. * 245 apprécié, bien jugé ^ & ce jugement n'est pas J affaire d'un jour , parce que ce n'est pas en un jour qu'on renverfera les idées reçues dans une science , qui marche déjà d'un pas si rapide, qui a déjà fait tant de progrès , qui s'est liée à la physique par des nœuds si ferrés > Se qui, telle qu'elle est , s'exprime depuis un demi-siècle, avec une merveilleuse clarté. Ce n'est pas encore en un jour qu'on réforme , qu'on anéantit presque une langue déjà entendue , déjà répandue , familière même dans toute l'Europe', & qu'on lui en substitue une nouvelle d'après des étimologies , ou étrangères à son génie :, ou prises souvent dans une langue ancienne * déjà presque ignorée des savans , & dans laquelle il ne peut y avoir ni trace , ni notion quelconque des choses , ni des idées qu'on doit leur faire signifier. .9 La théorie ancienne qu'on attaque aujourd'hui', est incomplète (sans doute ; mais celle qu'on lui substitue n'a-t-elle pas ses embarras , ses difficultés ? Dans l'ancienne , nombre de phénomènes s'expliquent comme on peut , à l'aide du phlogistique } c'est avec le concours de l'eau, de la terre , de l'air & du feu , suivant les ordres d'Éléments & abstraits de mixture , de composition , de surcomposition cV d'aggrégation ; que l

The text on this page is estimated to be only 18.90% accurate

itf Nomenclature se forment les acides , les alkalis , les substances
métalliques , &c. Dans la nouvelle , c'est l'oxygène réuni aux bases
acidifiables , qui forme ces mêmes acides ; mais qui nous dira ce que c'est
que Toxigène ? ce que c'est que le radical acide ? cDah\ l'ancienne , le soufre
est l'acide vitriolique transféré , neutralisé par le principe < ! e
Tin*flammabilité : dans la nouvelle au contraire le soufre est un être simple.
Dans la première \ lorsque le soufre brûle , c'est le phlogistique , -Ja matière
du feu , qui se dégage , & l'acide vitriolique absorbe l'eau de l'atmosphère.
Dans la nouvelle au contraire, c'est l'air qui brûle % c'est l'air pur qui se
décompose , son calorique se met en liberté , & se base , l'oxygène , s'unit *
*u soufre , matière Simple , pourtant absolument passive , & soudain il en
résulte un nouvel être éminemment caustique , l'acide vitriolique. Dans
l'ancienne la cause de l'acide est enchaînée par le phlogistique qui le
forme ; dans la nouvelle c'est l'oxygène , qui convertie en un acide pulvérulent
le soufre , auquel il est combiné. Est-il donc plus naturel , est-il moins
contraire l'ordre des choses , contre l'analogie , de regarder le soufre, le
phosphore, comme des êtres (impies, que l'air vital ? ou plutôt n'est-il pas
plus vrai qu'ils soient composés tous deux ? Et dans cette ■ Digitized by
Goo<;

The text on this page is estimated to be only 15.22% accurate

€ a s m i q<u-&~' ni cÎKonftancc-ci , lotfque le fourre & It
phofphore brûlent , qa'il fe dégage , nous nt dijfons pas de la lumière , nous
ne difon* pas de la chaleur , mais même du feu , quels font les élémens de
la ftâtftmè que ces êtres fimplés Jproduifen* ? l'oxigène êc l'hydrogène iy
trouventils réunis ? d'ofc : vient l'hydrogène ? êc d'où ¶ieht cette eau qui s'y
"montre après la cornbution, fi l'hydrogène n'y eft pour rien ? - Dans
l'ancienne théorie, l'tfcide fulfureux eft f acide vitriolique dégagé d'une
partie du phlôgiftique , qui lé confâctatit fbufté * mis dans un nouvel état de
combinaison avec ce même phlogiftique êc tetté l'eau de l'atmofphèreV
Dans 4a nouvelle théotfc tn'Mlttaire , Pacide fuh%«eux tt'eft que le foufft
Uni a une portion dV xigène. Mais eft-ce une combinaifon d'acide
vitriolique cV de foufte franche ? ou bien l'acide vitriolique n'y ««Vil
encore , s'il eft permis de le dire , que dans un état embrionné ? Dans le
premier cas, on -peut demander ce que ceftv qne le phlogiftique qui rend
concret, folide , inodore & infipide , l'acide vitriolique dans le fourre ,
tandis qu'en xhangeant de forme , en perdant de ù. quantité ôe avec le
concours de l'eau , il devient l'être le plus volatil , le plus foflbquant , dans
l'acide fujfuxeux ? Mais dans Qiv

The text on this page is estimated to be only 8.59% accurate

i4? N QtM,E K C U 4 mu « E Je fécond cas, qifest-ce que c'est
aui& que cet oxygène, feaf* de l'air vital, qui s'unuTant à u« ftre fiuipîe , le
fou&e.\$ fo»ae l'acide vituot|ique , tandis qu'une .trèstpetife portion Je x\$
même oxygène * uni* et, ^ifte foufre , en fait Un çtj£ galeux , un &re fi
vpjaç4 , en ua fnqç, encore l'acide fulfuroux,? / S^l n'ôft -pas aifé ,
de\rcftpn cet ainfi à tous les principes 4^?fpn éducation , ' il est plus diiv Me
en&tf* > jlaous ffcuible ^admettre, brufquement qu'une foule d cegs ^ffât
toutes an^r logie z çUi* J*0«4te plaque firmWe indique? comme étant, plus
ou . jfrrôs «tapota , doivent être; regardés déformais cornue des
fub(fc*n.c*s Mples» , .fens cornue/ tk nombre qu'on fer*
fovéri^>nrfimp)inei; ,rp<w< lestes , comme û Ton touwliojt encore i i J
o^gifte des -hofes : & aux ipremiers infans de 4a création, ht théorie
nouvelle , il ne faut pas le diffi* rouler , a .pourtant & , avantages fur
l'ancienne* Elle fuit- de plus près la marche des principes des corps ; par
exemple ce .principe vital , -cet aliment de la vie & de la flamme, qui
paffe^de l'air dans les acides , des acides dans les dt~ ▼erfes combinaifons
, Tare le retire encore de ces derniers & le fait reparaître fous fa forme
première d'air vital j elle doit ces grands avaa-s

The text on this page is estimated to be only 17.18% accurate

C H I M I Q U E . . 249 ttges a la préciïon.» au calcul enfin ^
auxquels la perfe&ion de . nos appareils ont fournis l'anal vfe. Quant à la
théorie de la décompo&ition & de la recompo&ition de l'eau , les expériences
qqi la fondent , font brillantes & capitales , fans doute y mais la
conféquence qu'on en tire , fc cécuit absolument du rapport du poids des
gnz avec le poids de l'eau, qu'ils ont produite ; jl nousparoît qu'on y a trop
peu d'égards k celui de la ma titre de la chaleui , parce que fon, poids ne
peut pas s'apprécier. Cependant ta cette quantité énorme de chaleur &c de
lumière > qui fe- dégagent dans la combuftion des deux airs> ne peut pas
être comptée pour rien. Pourquoi cette chaleur ainfi combinée dans deux
états très-diff^qa s dans l'air inflammable & dans Yû% vital , ji^^ut-elle pas
être regardée comme le diffolvant de l'eau , que leur combuftion a prpduite
?*Ce qu'on fait , ce quou apprend chaque jour de la matière de la chaleur ,
les états difrerens de glace , de fluidité , de vapeur viable , invifible , Se
d'expanfion aérifptme , où elle fait paftr fucceffivement & journallement
l'eau , ne nous mènent- ils pas par la main , à admettre cette diflolution & fa
précipitation ? Lorfcjue dans un grand orage d'été,

The text on this page is estimated to be only 21.21% accurate

I tyo Nomenclature le ciel déjà obfcurci par un amas de nuage* épais , fombres & entaiTés , une décharge fubite du tonnerre rompt tout- à-coup cette combinaifon , ioifqu'en un clin d'oeil cet immenfe nuage crève , fond & couvre la terre d'un déluge deau \ elt-ce donc là une génération ? N'eft-il pas auffi naturel de penfer que cetro eau , dilîbute d'abord Se volatilifée par les chaleurs de l été , mife ainfi dans un état d'expanfion dans l'atmofphère, à l'aidé de cette même chaleur & des différens états dans lefquels cette matière fi active, fi fubtile, fi légère, fi avide de combinaifon peut entrer , fe trouve précipitée de ces combinaifons diverfes par la forte décharge électrique qui fe fait dans le nuage , & que nous voyons fubitement produire cet effet? ,. Ji Nous n'irons pas plus loin ,*nous dirons feulement que lorfque nous nous fommes permis ces réflexions 9 nous n'avons pas plus prérendu combattre la théorie nouvelle que défendre l'ancienne. La fonction dont l'Académie nous a chargés , nous impofe la loi d'examiner fans pa filon , de lailTer à part tbute affection , tonte opinion particulière , & de nous mettre en garde autant contre le preftige de la nouveauté , que contre les préjugés qui naiffent fi naturellement Digitized by

The text on this page is estimated to be only 27.68% accurate

; Chimique.; xji tfun long fyftême d'étude ôc d'une vieille h*,
bitude de voir les objets. Nous penfons donc qu'il faut foumettre cette
théorie nouvelle f ainfi que fa nomenclature p à l'épreuve du temps , au
choc des expériences » au balancement des opinions qui en eft la fuite ;
enfin au jugement du public, comme au feul Tribunal d'où elles doivent &
puuTent reffoctir. ♦ « * Alors œ ne fera plus une théorie , cela deviendra
un enchaînement de vérités » ou une erreur. Dans le premier cas , elle
donnera une bafe folide de plus aux connoiffances humaines; dans le fécond
, elle rentrera dans l'oubli avec toutes les théories & les fyftêmes de
phyfique qui l'auront précédée. Et c'eft dans cette vue que nous croyons que
le tableau de Nomenclature nouvelle de Chimie , avec les Mémoires qui y f,
font joints , peuvent être imprimés & rendus publics fous le privilège de
l'Académie , de manière pourtant qu'on ne puhTe pas en inférer qu'elle
adopte ou qu'elle rejette la nouvelle théorie ; l'Académie doit par cette
impartialité qui a toujours fait la bafe de fa conduite, attendre l'épreuve du
remps & le jugement des phyficiens. Alors ce feta à elle à donner la
fan&ion à ce que l'un & l'autre auront prononcé ; à légitimer enfin dans
cecte nomenclature

The text on this page is estimated to be only 16.53% accurate

NOMENiCLATURE ture , ce^ qu'il plaira i lufage ; a l'oreille &
au génie de la langue d'en adopter. * • 2W nova faâaque nuper kabebunt
vtrba {idem : fi Grmco fonte cadant parce détona* Au Louvre le i 3 Juin
1787. Signé > Baume, Cadet , Darcet & Sage. ' Je certifie le préfént Extrait
conforme à fon original & au jugement de l'Académie. A Paris , ce 13 Juin
1787. , le Marquis de Condorcet. 't. . 1 •» '■•> té A • •* HT • • î - * - / • - _
— ,1 • ma •« 1» I 4} m m • • • < s i. ' < Digitized by Gacgle

The text on this page is estimated to be only 29.44% accurate

C H I M I Q U É. MÉMOIRE Sur de nouveaux Caractères a employer en Chimie. Par MM. Hassenfratz, Sous-Infpe&euc des Mines > & ADET fils, Do&eur-Régent de la Faculté de Médecine de. Paris. ♦ * Si depuis les découvertes des chimiftes modernes, l'ancienne nomenclature de » la chimie nous préfehtoit fouvent des erreurs" au lieu de vérités ; fi elle fe trouvoit trop circonférite pour rendre les nouvelles idées que nous avons acquies, fi en un mot elle exigeoit la réforme qu'y ont faite MM. de Morveau , Lavoifier , Bertholet , & de Fourcroy ; les caractères dont fe font fervis les chimiftes , nétoient pas plus exempts de reproches que la nomenclature, & méritoient les corrections que nous preferivoit l'état actuel de nos connoiffances. Les Académiciens dont nous venons de parler

The text on this page is estimated to be only 25.71% accurate

i j4 Nomenclature fenti dan9 leurs conférences . auxquelles ils nous avoient permis d'affifter, combien il ferait effentiel de corriger les cara&ères; ils ont bien voulu nous abandonner ce travail , & nous éclairer de leurs lumières. Ce n'eft qu'après avoir fournis à leur jugement ce que nous avons fait fur les caraâères que nous avons ofé préfenter à l'Académie le réfultat de nos travaux. En nous fervant de cara&ères ea chimie, nous ne devons pas nous propofer le même but que les anciens. Ceuxci cherchoient tous les moyens de dérober leur connoiffance aux yeux du vulgaire; nous devons faire au contraire tous nos efforts pour les répandre. Il dot* . en être des caraâères chimiques s'ils deviennent uniformes chez tous les chimiftes , comme de récriture de quelques peuples , tels que les habitans de la Chine, du Tongking & du Japon. Quoique dans leur langage ils fe fervent de fons différens pour rendre leurs idées, ils ont cependant Digitized by

The text on this page is estimated to be only 29.20% accurate

â i l I Chimique.» ^55 un signe commun pour les exprimer, de manière que la diversité de leur langage ne les empêche pas d'entendre ce qu'ils écrivent , & de se communiquer par ce moyen les nouvelles combinaisons d'idées qui leur surviennent. Il doit en être comme des caractères de l'algèbre, qui désignant les opérations de l'esprit, nécessaires dans cette science, facilitent aux géomètres de tous les pays les moyens de s'entendre. Cette considération suffit pour faire voir combien il est nécessaire d'avoir en chimie des caractères qui soient communs à tous les chimistes. Nous n'entrerons pas dans de plus longs détails pour le prouver, & nous nous contenterons de chercher de quelle manière doivent être faits les caractères chimiques , pour pouvoir toujours tenir à tous les besoins de la science , dans l'état où elle se trouve aujourd'hui. On peut considérer la chimie comme une science qui nous apprend quel est dans un composé , le nombre , la nature , le rapport des substances regardées comme i

The text on this page is estimated to be only 26.83% accurate

1\$6 N O M B N f c L À T U r f E (impies > & quelle est l'action
réciproque qu'exercent les uns sur les autres les substances simples ou
composées. Il faut dire que les caractères chimiques devraient exprimer le
nombre de la nature, le rapport de quantité des substances simples qui
forment un mixte par leur réunion, & indiquer en même-temps de quelle
manière ces diverses substances agissent les uns sur les autres; mais nous ne
pouvons pas espérer de donner encore aux caractères chimiques ce dernier
degré de perfection. Nous n'avons pas assez de lumière sur l'action
réciproque des différents corps, pour peindre les effets de cette action des
corps à l'égard de nos caractères; d'après cela nous sommes obligés de
nous borner à la solution du problème suivant: étant donné le nombre des
substances simples connues, & en outre les rapports principaux qu'elles ont
entr'elles > quelle sorte de caractères leur donnera-t-on, afin que combinés
les uns avec les autres ils puissent former des caractères*

The text on this page is estimated to be only 21.84% accurate

Chimique. 241 Caractères composés qui indiquent le nombre & la nature des substances simples qui entreraient dans un mixte ? Et quel doit être l'arrangement des caractères /simples qui forment le caractère composé de matière que les chimistes puissent à l'inspection du caractère d'un mixte y déterminer le rapport de quantité des substances simples qui le constituent ? Avant d'indiquer la manière dont nous avons résolu ce problème nous croyons qu'il ne fera pas inutile de rappeler à l'Académie les lignes dont se font servir les anciens chimistes, afin de lui faire voir de quel usage ils pouvoient être. Il paroît qu'on ignore dans quel temps les chimistes ont commencé à se servir de caractères. Les recherches que nous avons entreprises pour cet objet se font réduites à nous faire connoître d'après quelles vues les anciens avoient ordonné les signes des substances métalliques, dans la persuasion où ils étoient que les corps célestes avoient une influence sensible sur R. / ' Digitized by Google

142 Nomenclature tous les corps animés & inanimés du globe terrestre ; ils avoient distingué les métaux, en métaux folaires ou colorés, en métaux lunaires ou blancs. Les métaux de ces deux classes se subdivisoient ensuite en métaux parfaits & demi-parfaits ; imparfaits ; la perfection étoit exprimée par un cercle, fig. I ; la demi-perfection J ii nous pouvons nous servir de ce terme > par un demi-cercle fig. i , & l'imperfection par une croix ou par un dard , fig. 3 % Ainsi l'or qui étoit le métal folaire par excellence, étoit représenté par un cercle seul , fig. 4 ; cette figure étoit commune aux métaux de la même classe, tels que le cuivre , fig. j , le fer , fig. 6 , & l'antimoine , fig. 7 ; mais elle se trouvoit combinée avec le signe de l'imperfection. L'argent qu'ils regardoient comme un métal lunaire demi-parfait étoit indiqué par un demi-cercle, ^ . x ; l'étain, ^ . ^ & le plomb, fig. 9, avoient aussi le demi-cercle pour signe, comme appartenant à la même classe ; mais ils étoient dif-

The text on this page is estimated to be only 27.69% accurate

G H I M Iv Q U Ë. tingüés de l'argent, par la croix ou par Je dard. Enfin le mercure qui étoit un métal imparfait , tout-à-la- fois folaire 8C lunairê , portoit les marques diftin&ives de çes deux claffes , & étoit défigné par un cercle furmonté d'un demi-cercle auxquels on ajoutoit une croix >jig. ib. Cet ordre que les anciens chimiftes avoientmis dans leurs caractères, 6c qu'on remarque avec plaifir, quoiqu'il foit dérivé d'idées purement chimiques, fut bientôt oublié. Amefure que les chimiftes découvrirent de nouvelles fubftances , ils leur aflignérenc^ de nouveaux cara&ères , & ne confultèrent'que leurs caprices, ou que des loix qu'ils émanoient de leur hypothèfe favorite. Mais en introduifant de nouveaux caractères, déterminés d'après des, vues différentes de celles des anciens chimiftes,, ils laiflTèrent fubfifter ceux donc ces derniers a voient fait ufage, de ma^cière qu'il régna dans les cara&ères chimiques une confufion & une incohérence dont on peut avoir l'idée en voyant les

The text on this page is estimated to be only 18.28% accurate

i44" Nomenclature tables de caractères qu'on a employés depuis Geoffroy jusqu'à Bergman qui s'en sont servis pour leurs tables d'affinités. Ce feroit fatiguer l'Académie de détails superflus que de lui présenter les inconféquences qu'on remarque dans les différentes tables de caractères; au lieu nous nous bornerons à faire voir celles qui sont répandues dans les tables de signes chimiques, les plus nouvelles, c'est-à-dire dans celle* de Bergman. Ce /avant chimiste a employé, comme caractères généraux, un triangle, un cercle > une espèce de couronne & une croix. La figure triangulaire modifiée de différentes manières, est le signe des quatre élémens & des substances inflammables, telles que le phosphore & le soufre; l'espèce de couronne désigne les substances métalliques; le cercle appartient aux fels 9 &c avec quelques modifications, sert aussi de caractères aux alkalis; la croix enfin n'a d'autre objet que de désigner les substances qui sont acides* fig. 11. " • -

The text on this page is estimated to be only 18.34% accurate

Chimique. 245 Nous ne nous permettrons aucune réflexion sur ces signes généraux * & nous passerons rapidement à l'examen des caractères • que Bergman a employés pour défigurer les différentes substances, dont les caractères que nous venons d'énoncer indiquent les classes. On croiroit d'après ce que nous avons dit y que le caractère de la terre, en général, qui est Un triangle renversé > traversé d'une ligne horizontale, doit servir, avec quelques modifications, à toutes les terres* Bergman, néanmoins, n'a employé la figure triangulaire, que pour représenter la terre (iliceuse &: la terre argilleuse; k chaux y fig. 1 2, la magnésie, fig. x 3, & la terre pesante, fig. 1 4, qui ont cependant toutes les propriétés des terres dans un degré éminent 9 sont représentées chacune par un signe, qui n'a aucune analogie avec celui qu'il avoit affecté à la terre en général. La croix qui dans son système caractérise spécialement les acides* trouve combinée avec les signes d'une infinité de substances Riiij

I 246 Nomenclature qui font bien éloignées d'avoir les propriétés acides, tels que la chaux jSgv 11 5 le cuivre , fig. 5 , ^étain , fig. 8 , le plomb le soufre , fig. 15 x 1 antimoine,/^ 7, la gomme 9fig. 16 Le mercure,y^ 10. Bergman n'a point fait usage, en outre pour désigner les substances métalliques, du caractère qu'il avoit employé pour les représenter en général. 11 leur a donné pour signes caractéristiques, des croix, des cercles & des demi-cercles ; mais le cercle étoit réservé à la classe des fels. Avoit-il l'intention de rapprocher les métaux des substances salines? Ce feroit faire injure à la mémoire du savant professeur d'Upfal , que de supposer qu'il ait pu avoir une idée aussi bizarre. On feroit tenté de croire , en poursuivant l'examen de son tableau y qu'il existe une analogie entre la chaux & les oxides ; en effet lorsqu'il a voulu représenter un métal à l'état d'oxide , il a toujours joint à son caractère celui de la chaux. s •

Chimique. 147 Il est aisé de voir d'après ce court examen des caractères modernes, qu'il y avoit entr'eux trop d'incohérence & de confusion , pour que nous puissions nous en fervir; aulî avons-nous pris le parti d'en former de nouveaux. Les corps dont l'examen est l'objet de la chimie 9 peuvent être divisés en deux grandes classes , en simples & en composés : on entend par le mot de corps simples , ceux , sur qui l'analyse n'a pu . encore avoir de prise ; les corps composés au contraire sont ceux dont l'art peut unir ou défunir les principes constituans. D'après cela on voit qu'il doit exister deux grandes classes de caractères, les uns destinés à représenter les corps simples , les autres les corps composés ; mais comme ce sont les corps simples 3 qui forment les corps composés par leur diverses combinaisons , ces corps exigent des caractères qui fussent simples, & à l'aide desquels on pût rendre les caractères des corps composés. Nous esRiv

The text on this page is estimated to be only 24.61% accurate

448 Nomenclature pérons réunir ce double avantage dans les caractères que nous avons l'honneur de présenter à l'Académie. Les travaux des chimistes modernes nous ont appris que la classe des 54 substances (impies connues jusqu'à présent pouvoit se diviser en six genres ; 1°. en substances qui paroissent entrer dans la composition du plus grand nombre des corps ; 2°. en substances alkales & terreuses ; 3°. en substances inflammables } 4°. en substances métalliques , qui par leurs propriétés se rapprochent du genre précédent ; 5°. en substances acidifiables , qu'on a tout lieu de soupçonner formées de plusieurs principes , & dont la décomposition peut déjà se prévoir ; telles sont , par exemple , les bases des acides végétaux ; 6°. enfin en substances composées, dont on ne connoît pas encore les composants. Chacun de ces genres se divise ensuite en un nombre d'espèces plus ou moins considérable. Cette division des corps (impies exi

The text on this page is estimated to be only 26.79% accurate

Chimique. 249 geoïc que chaque genre eue un Ggne qui lui fût propre , & qui pût avec quelques modifications, être employé à défigner les efpèces de ce genre; auffi nous ne nous fommes point écartés de ce plan. Nous avons affe&é au premier genre des corps (impies, une ligne droite, au deuxième un triangle, au troilème un demi-cerçle, au quatrième un cercle, au cinquième un quarré , 6c au fixième enfin un quarré la pointe en haut. Une fois ces lignes déterminés, il ne s'agiflbit plus que de les varier , de manière qu'appliqués à chaque efpèce ils pufllent aifément la diftinguer des autres. Cest ce que nous a?ons fait de la manière fuivante. La ligne droite qui eflle caractère du premier genre, peut avoir quatre polirions bien diftincfces ; elle peut être verticale, hcrifontale , ' inclinée de droite à gauche , ou de gauche à droite. Mais en ondant la ligne droite , & plaçant cette ligne dans les mêmes polirions où peut fe trouve^ la ligne droite , en obtient

150 Nomenclature à l'aide de cette ligne seulement huit caractères parfaitement distincts, / ^ . 17, les uns des autres : or comme - nous n'avons que quatre espèces du premier genre de connues; savoir la lumière, le calorique, l'oxygène & l'azote, il reste quatre signes que les chimistes pourroient employer, s'il arrivoit qu'ils découvrirent quelques nouvelles espèces de corps du premier genre des substances simples. Le demi-cercle qui sert à désigner les substances inflammables, a de même que la ligne droite, quatre portions absolument différentes. Il peut être ouvert en haut ou en bas, & à droite ou à gauche ^fig, 18; ces quatre positions du demi-cercle, nous ont fourni des caractères pour les quatre espèces de corps du fécond genre; mais comme on peut doubler ce demi-cercle, & former par ce moyen un caractère assez simple ^, le placer dans des positions semblables à celles du demi-cercle, fig. 19, il s'enfuit qu'il reste encore quatre caractères, dont on

Chimique. 151 pourra faire usage , s'il se présente des corps du genre des substances inflammables. Le triangle que nous avons employé pour servir de signe caractéristique aux substances alkales & terreuses, ne nous présentait que deux positions différentes ; il ne peut avoir Ça. pointe qu'en haut ou en bas ; il falloit donc trouver un moyen de former des caractères pour toutes les substances terreuses à l'aide de ces deux positions de triangle : c'est ce que nous avons fait en affectant le triangle dont la pointe est en haut , aux alkalis , & le triangle renversé , aux terres , & en inscrivant dans ce triangle , qui doit indiquer chaque espèce d'alkali ou de terre, la première lettre du nom latin de cette substance. Ainsi , par exemple, la potasse est représentée par un triangle dont la pointe est en haut , au milieu duquel se trouve un P ; ainsi la chaux est désignée par un triangle renversé , qui renferme un C entre ses côtés.

Nomenclature La figure circulaire que nous avons prise pour distinguer les substances métalliques , ou le quatrième genre , [^]>réfentoit pour les modifications les mêmes difficultés que le triangle. Nous les avons vaincues de la même manière , en inférant dans chacun des cercles destinés à désigner chacune des espèces de ce genre , la lettre initiale du nom latin de ces substances métalliques, ayant soin cependant de représenter l'or par un cercle au milieu duquel se trouve un point, afin de conserver l'ancien caractère ; nous nous sommes servis de la lettre initiale latine, parce que les noms latins sont connus de tous les savans. Nous avons modifié de la même manière le carré que nous avons adopté pour le cinquième genre , ou celui qui renferme les substances acidifiables, qu'on soupçonne formées de plusieurs principes, & dont la décomposition peut déjà se prévoir ; chaque carré porte entre ses côtés la première lettre du nom latin de

The text on this page is estimated to be only 27.04% accurate

Chimique. 153 la substance qu'il doit désigner. Il en est de même du carré la pointe en haut, employé pour désigner les mixtes non décomposés. Avant de distinguer nos triangles par des lettres, nous nous étions servis de lignes & de points. Les lignes ayant déjà une signification déterminée, les caractères où il s'en trouvoit avoient l'air de composés; les points étoient une distinction trop minutieuse, & difficile à retenir; ces deux inconvéniens nous ont fait adopter les lettres, d'autant plus qu'en servant de lettres, on n'éprouve aucun embarras. Il s'est trouvé dans l'exécution de notre projet à l'aide des lettres, un léger obstacle que nous avons surmonté aisément; il arrive souvent que deux substances d'un même genre se trouvent avoir la même lettre initiale. On les distingue aisément l'une de l'autre, en inscrivant dans la figure qui doit servir à désigner une substance, la lettre initiale du nom de cette substance, &c dans l'autre figure, la lettre initiale du nom de la se

ij4 Nomenclature conde fubftance unie à la confonne, qui établit le plus de différence entre les deux noms. Ainfi, par exemple, l'argent qui commence par un A, comme larfenic, eft représenté par un cercle , au milieu duquel eft un A, tandis que le figne de larfenic eft un cercle qui renferme un A & une S liés enfemble. Nous terminerons ce premier Mémoire par le tableau des cara&ères des fubftances fimples que nous avons l'honneur de préfenter à l'Académie. Nous nous propofons de déterminer dans un fécond la manière donc on peut parvenir à la folution du problème que nous avons énoncé dan\$ ce Mémoire.

Chimique. 255 II' MÉMOIRE h Sur de nouveaux Cardclères à employer en chimie % & l'arrangement que doivent avoir ces nouveaux Caractères > afin de leur faire exprimer le rapport de quantité des fubfiances Jimples contenues dans les mixtes. Par MM. Hassinfratz , Sous-Inspecteur des Mines , Se Àdet , Do&eur- Régent de la Faculté de Médecine, à Paris. N ous avons déterminé dans notre premier Mémoire les cara&ères des fubfiances fimples, il ne s'agit ,plus que d'indiquer les loix d'après lefquelles on doit former les caradtèjres des mixtes ^ pour parvenir à la folution complete du problème que nous nous étions propofé. Les compofés réfultans de la combinaifon des fubfiances fimples y leurs caractères , comme nous lavons déjà dît , doivent auflî réfulter de la réunion des

The text on this page is estimated to be only 28.58% accurate

ij6 Nomenclature lignes de ces mêmes substances simples. Ainsi la première loi qu'il faudra suivre pour former les caractères des mixtes , est de lier ensemble les caractères des substances simples, deux à deux pour représenter des composés de deux substances , trois à trois pour représenter un mixte que produit la réunion de trois substances simples, quatre à quatre pour exprimer les substances qui résultent de la combinaison de quatre substances simples j d'où Ton voit que les caractères des mixtes feront d'autant plus composés y qu'il y aura plus de principes qui concourront à les former. On n'aurait point pour la formation des caractères composés d'autres lois à suivre que celles que nous venons d'indiquer , si le rapport de quantité étoit toujours le même entre les principes d'un mixte, & si par conséquent ce mixte se présentoit constamment dans le même état & avec les mêmes propriétés ; mais nous savons que quoique deux substances puissent avoir

The text on this page is estimated to be only 18.73% accurate

Chimique. » 7. L'avoirdupois a un point de saturation réciproque, il existe cependant pour elles des combinaisons en diverses proportions, où elles forment des composés finement différenciés de celui qui résulte de leur réunion après leur saturation réciproque, ainsi une masse considérable de soufre, par exemple, vaporisée dans une petite quantité de gaz oxygène, produit un oxyde de soufre, ou une combinaison de soufre & d'oxygène, qui n'a aucun caractère des acides (1). Si à cette combinaison on ajoute une nouvelle quantité d'oxygène, il a un composé acide qui n'est autre chose que de l'acide sulfureux & ce même acide sulfureux se change bientôt en acide sulfurique si on lui fournit tout l'oxygène qui lui est nécessaire pour passer à ce dernier état. On voit donc déjà que le soufre & l'oxygène unis ensemble, ont des manières d'être bien différentes suivant leurs diverses proportions de combinaisons* où il faut (x) fois l'oxygène, l'hydrogène & l'azote.

i74 Nomenclature ; qu'à l'aide des deux caractères qui , liés ensemble , représentent la combinaison de l'oxigène & du soufre , il faut exprimer les trois états dans lesquels cette combinaison peut se trouver. On y parvient en faisant varier les positions respectives des signes de Toxigène & du soufre. Deux caractères liés ensemble (il est nécessaire que les caractères des composés le soient, pour qu'on ne confonde pas les caractères des deux composés qui feroient voisins), deux caractères liés ensemble peuvent avoir huit positions différentes: savoir deux horizontales , deux verticales & deux obliques à droite , & deux obliques à gauche. Ainsi ces deux caractères, j[^]. 10, peuvent être combinés comme on le voit fig. 11. Mais les positions obliques ne présentent point de débilités assez frappantes, & pourroient souvent occasionner quelque confusion dans une suite de caractères, s'ils n'étoient pas bien faits. Nous avons donc rejeté ces quatre positions

The text on this page is estimated to be only 24.06% accurate

C H t M t Q U E. 27J obliques; il ne nous reftoit plus que quatre polirions donp nous puflions faire ufage ; favoir deux horifontales & deux verticales ; mais daos les compofés de deux fubftances, peu importe qu'une des deux fubf. tances foit placée à droite ou à gauche { i). Ainfi les deux pofitions horifontales fe ré» duifent donc à une feule ; d'où il fuit que les deux cara&ères dont il eft qiieftion n'auront que trois pofitions ; favoit une horifontale & deux verticales ; fa pofition des deux caractères fur une même Jigne horifontale indiquera que la fatu.(i) Il n'cnfcroit pas de même dans les cOmpofés de pliu ficurs corps, car fi les affinités des corps les uns pour les autres, étoienr bien déterminées, on pourroic représenter dans un compofé où il y auroit plufieurs principes , l» degré de tendance qu'auroit un de fes principes pour les autres, en avançant les caractères de ceux-ci d'autant plus fur fa gauche , qu'ils auroient moins d'affinké pour le principe mentionné. Si , par exemple , on avoir un» combinaifon d'acide fulfurique, de potafie & de fer, telle qu'il exiftât une faturation réciproque entre ces corps , On pourroit indiquer que l'acide fulfurique a plus d'attrao» tion pour la potaile que pour le fer^ en écrivant la combinaifon dont il eft quefUon , comme il eft repréfenté, fg. il. • Si)

Nomenclature ration est réciproque , qu'il y a égalité de proportions entre les principes du mixte qu'ils représentent ; les positions verticales au contraire exprimeront qu'il n'existe point de saturation réciproque ou d'égalité de proportions entre les composants du mixte, de manière que le caractère qui sera inférieur nous fera connaître que la substance qu'il désigne est en excès sur l'autre. Expliquons ceci par un exemple. Supposons que nous ayons une combinaison de soufre & de potasse ou alkali végétal; il peut arriver que dans un cas, le soufre & la potasse soient réciproquement saturés, & que dans un autre cas, un des deux principes de l'acide ou du sulfure de potasse se trouve en excès sur l'autre, il est aisé d'après nos lois de déterminer ces trois états. En effet le signe de la potasse étant fig. 13, celui du soufre fig 14 ; on exprimera la combinaison du soufre & de la potasse où il y a saturation réciproque fig. 25 ; la combinaison de soufre & de potasse où le

The text on this page is estimated to be only 22.46% accurate

Chimique. 177 l'hydrogène est en excès , sera indiquée par la fig. 16y & enfin la combinaison de soufre & de potasse, où cette dernière substance prédomine , aura le caractère représenté fig- *7 Cette loi sera la même pour tous les mixtes 3 quelle que soit leur nature. Nous ferons cependant obligés d'y déroger dans les deux cas que nous allons exposer. La chaleur est suivant son degré d'intensité , fait varier l'état des corps : on voit qu'en raison de la quantité de chaleur, avec laquelle les corps sont combinés ; ils sont ou solides , ou liquides , ou aériens formes. On peut donc considérer la combinaison du calorique avec les différents corps dans trois états bien distincts ; mais comme tous les corps de la nature sont toujours unis avec une portion quelconque de calorique, nous sommes convenus pour ne pas trop répéter le signe qui indique le calorique 9 de l'exclure toutes les fois que nous voudrions indiquer un corps à l'état solide , & de ne l'employer que pour S. •
» u

The text on this page is estimated to be only 21.74% accurate

17S Nomenclature désigner la liquidité ou la fluidité élastique j
ayant soin , d'après la loi que nous avons posée plus haut, de mettre le signe
du calorique au-dessus du signe des corps, quand nous voudrons
représenter l'état de liquidité, & au-dessous quand nous voudrons indiquer la
fluidité élastique. Ainsi , par exemple, le signe du plomb étant fig. 28, Se
celui du calorique fig. 19, le plomb à l'état solide fera fig. 18 , à l'état
liquide fig. 30, & à l'état de fluide élastique fig. 31 , le calorique fera donc
exception à la loi générale, & n'aura dans ses combinaisons que deux
positions au lieu de trois, voyez le deuxième Tableau, . • L'oxygène dans son
union avec les substances acidifiables, peut former la seule exception à
la loi générale. En effet, l'oxygène uni aux diverses substances acidifiables
en différentes proportions , donne naissance à des composés dont les
propriétés sont trop marquées pour qu'on puisse les confondre, On le voit
produire Dig(tized by Google

Chimique. 17^e § 1^{er}. des oxides, 1^{er}. des acides où la base acidifiable prédomine, 3^e, des acides où il y a saturation réciproque; 40. enfin s'il se combine de nouveau avec un acide dont les deux principes sont réciproquement saturés, il produit un composé qui ne paraît plus jouir des propriétés caractéristiques des acides, mais alors les liens qui le retiennent dans cette nouvelle combinaison sont si faibles que l'action de quelques rayons de lumière suffit pour le mettre en liberté & lui rendre la forme élastique. Ce dernier produit des combinaisons de Toxigène, n'est bien connu que dans l'acide muriatique oxygéné, tandis que l'oxide de soufre, - l'acide sulfureux & l'acide sulfurique nous présentent des exemples. Les autres composés dont nous venons de parler, L'oxygène, néanmoins dans ses combinaisons avec l'azote, paraît offrir les quatre composés dont il vient d'être question. Le gaz nitreux, ou l'oxide falote est la combinaison de Toxigène & de l'azote où les propriétés acides ne sont si

The text on this page is estimated to be only 21.24% accurate

zio Nomenclature point encore développées. L'acide nitreux qu'il se dégager du gaz nitreux, est la combinaison de l'oxygène & du gaz azotique, où la base acidifiable est en surabondance. L'acide nitrique qui est blanc & qui ne se fait point dégager de gaz nitreux, quand on l'unit avec l'eau, est la combinaison d'azote & d'oxygène, où il y a figuration réciproque ; & c'est l'acide nitrique, que M. Monge nous a dit avoir obtenu paraît être l'acide azotique oxygéné. Or, puisque l'oxygène uni à une substance acidifiable, peut former dans quelques cas quatre composés bien distincts, le caractère de l'oxygène doit donc avoir quatre positions différentes; nous lui avons donné ces quatre positions en plaçant au haut du signe de la base acidifiable, le caractère de l'oxygène, pour indiquer la combinaison qui n'est point acide ; au milieu du caractère de la base acidifiable # pour exprimer la combinaison où la base acidifiable prédomine ; au bas du caractère de la base, acidifiable, pour indiquer

The text on this page is estimated to be only 17.85% accurate

Chimique, x8i la combinaifon où il y a faturation réciproque entre les deux principes &c enfin en le plaçant au bas du cara&ère de 1\$ bafe acidifiable, & en le détachant un peu , pour faire voir que Toxigène eft en Surabondance dans le compofé dont il eft queftion, & qu'il faut peu de forces pour l'en dégager. Ainfi , fi on vouloit défigner les combinaifons de l'oxigène &c de l'afcote , le cara&ère de l'afcote étant fig 31 , celui de l'oxigène fig. 33 > la bafe du gaz nitreux fera[^].34, celle de Tatide nitfeux fig. 35, celle de Pacide nitrique fig. 36 , & celle de l'acide nitriqtie oxigénéfig. J7. il eft probable queplufieurs des acides végétaux que l'on n'a pu encore décompofer d'une manière aflîz exa&e pourcbrn nôtre les rapports de leurs principes , ont une même bafe, & doivent leurs propriétés acides à Toxigènef 1) ; mais comme ■ ■ 1 - - » . (1) Cette théorie qui n'a encore été développée dans aucun Ouvrage» fe trouve appuyée par des expériences qui nous font particulière» , & donc nous efpérons rendre compte inceflammenc.

The text on this page is estimated to be only 28.84% accurate

tti Nomenclature ■ il paxoît que la différence que présentent , ces acides , dépend des différences proportions qui existent entre les composants de la base acidifiable & l'oxygène , & que les proportions de l'oxygène & des principes de la base acidifiable varieront dans chacun de ces acides; il suit de là qu'il faut pour indiquer ces diverses espèces d'acides, trouver des moyens différents de ceux que nous avons déjà mis en usage , puisqu'ils ne pourroient dans ce cas-ci servir à nos besoins. Or, comme ces acides paroissent avoir pour principes du carbone, de l'hydrogène & de l'oxygène > on pourra les représenter aisément en unifiant ensemble les lignes de ces trois substances de la manière qui sera indiquée par leur rapport de quantité, & écrivant au-dessus du chiffre de l'oxygène, la lettre initiale du nom latin de l'acide. Soient* par exemple, l'acide tartareux & l'acide oxalique dont il faille donner les lignes. Supposons que dans le premier il y ait dix parties de carbone, cinq d'hydrogène - .

Chimique. 183 & dix d'oxygène , de que dans le fécond il y ai t
neu f parties de carbon ne, fix d h ydrogène , de dix d'oxygène , il fuivroit
d'après nos principes que ces deux acides doivent être écrits de même,
puisque dans les deux cas, le carbone se trouve en excès sur l'hydrogène, de
manière que l'acide tartareux feroit fig. 38 , & l'acide oxalique fig. 39. On
ne pourroit donc pas indiquer que l'hydrogène d'après notre supposition se
trouve en plus grande quantité , dans l'acide oxalique que dans l'acide
tartareux, & que par conséquent on doit avoir deux acides- différens; mais il
est aisé de prévenir l'équivoque en écrivant , d'après ce que nous venons de
dire 3 l'acide tartareux de la manière qu'il est représenté fig, 40, & l'acide
oxalique figé 41. Cet exemple suffit pour faire voir que si on a un jour un
grand nombre d'acides dont les bases soient composées de même^ on pourra
par ce moyen exprimer les différentes espèces d'acides qui pourront résulter
des combinaisons de ces principes ,

I 2S4 Nomenclature dans des propositions trop petites pour qu'il
 soit facile de les représenter d'après les lois générales que nous avons
 posées. Le tableau des matières (impies nous offre six caractères généraux.
 A l'aide des cinq premiers, nous avons fait cinquantequatre caractères
 particuliers; nous ne parlerons pas de ceux de la sixième espèce[^] parce que
 les substances qu'ils représentent sont déjà trop composées. Ces
 cinquantequatre caractères combinés deux à deux doivent former $54 \times 53 = 2862$
 combinaisons; ce nombre multiplié par trois, car nous pouvons
 exprimer trois états de combinaisons, donne 8586 combinaisons deux à
 deux, sans y comprendre les combinaisons de l'oxygène qui peut se trouver
 sous quatre états. Si d'après nos lois, deux caractères peuvent avoir trois
 positions, trois caractères liés ensemble sont susceptibles de treize
 combinaisons bien distinctes, fig. 42. En effets on peut avoir une
 combinaison de trois caractères sur une ligne Digitized by G(

Chimique. i8j horifontale 3 trois combinaifons Je deux caractères unis placés ai^-deflus du 3e ; \$C enfin fix combinaifons de trois caractères fur une ligne verticale. Ainfi nos cinquante-quatre caraûères combinés trois à trois produifent ; $4^3 = 24,804$ combinaifons; le nombre multiplié par treize qui exprime le nombre de pofitions que peuvent prendre ces trois caractères, donne 311, 451 combinaifons différentes que peuvent donner les cinquante-quatre caraûères combinés trois à trois. Nous ne poufferons pas plus loin ce calcul , que tout le monde peut faire ; cest affez d avoir prouvé que le fyftême de nos cara&ères fuffit à toutes les combinaifons connues, & à celles que nous pouvons e/pérer de découvrir par l'analyfe. Nous terminerons ce Mémoire en faifant un court réfumé de notre travail. Nous avons employé fix cara&ères généraux pour les fix claffes des corps

The text on this page is estimated to be only 29.45% accurate

iS6 NOMENCLATURE (simples, ou non-décomposés ; la ligne droite sert à désigner la première classe ou les substances qui paroissent entrer dans la composition du plus grand nombre des corps ; le triangle, les terres & les alkalis ; le demi-cercle , les substances inflammables ; le cercle, les substances métalliques ; le carré enfin les radicaux acides qui nous sont encore inconnus ; & dont on espère découvrir la nature & : le carré la pointe en haut, les substances composées non acidifiables & donc on ne connoît point encore les composés. En combinant ces caractères deux à deux & trois à trois , nous avons trouvé le moyen d'indiquer d'une manière constante & uniforme tous les composés que nous connoissons , & de donner d'après nos loix générales la facilité de faire les signes des mixtes que l'art nous mettra un jour à portée de connoître. Enfin , par la position respective des caractères d'un mixte, nous sommes par

Chimique. 187 venus à faire connoître les rapports de quantité des substances qui concourent à sa formation. Telle est la marche que nous avons suivie pour résoudre le problème qui se présente naturellement dans la formation des caractères chimiques. Etant donné la somme des substances /simples > & en outre les rapports qu'elles ont entr'elles, quelle sorte de caractères leur assignera-t-on afin que combinés les uns avec les autres, ils puissent former des caractères composés qui indiquent le nombre & la nature des substances simples qui entrent dans un mixte, & doit être l'arrangement des caractères /simples qui forment le caractère composé, de manière que les chimistes puissent à l'inspection du caractère d'un mixte, déterminer le rapport de quantité des substances /simples qui constituent ce mixte. Nous ferons trop heureux si l'Académie juge que nos efforts n'ont pas été tout-à-fait infructueux.

The text on this page is estimated to be only 20.73% accurate

i88 , . = • 1 . 1 1 1 1 5 I * RAPPORT Sur les nouveaux Caraâères
chimiques. E X T R A I T , des Regijires de l'Académie Royale des
Sciences. Pu 17 Juin 1787. XvAcai>£mib notis a chargés , M. Bertholet »
M- de Fourcroy & moi , de lui rendre compte de deux mémoires qui ont été
lus dans fes féances par MM. Haffènfratz & Adet , fur un nouveau fyftême
de caractères chimiques. Le plan qu'ils fe font formé & qui nous a paru très-
ingénieux , confifte à exprimer par des lignes droites , toutes les fubftances
qu'on peut ^ dans l'érat acquêt de nos connoifTances , regarder comme
élémentaires %y à exprimer par des demicereles les fubftances
combuftibles acidinables, telles que le foufre , le charbon 6c le phofphore ;
par des quairés les fubftances plus compofées qui -combinées avec
Foxîgène forment des acides ; par des triangles , les alkalis & les terres ; par
des lozanges , les fubftances compofées , dont lanalyfe n'eft point connue &
qui ne font point acidinables} enfin par des cercles Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 15.81% accurate

CHIMIQUE; 189 cercles les substances métalliques. Toutes les substances premières * ainsi classées 6c distinguées par des caractères d'une forme très-différente 9 & qui ne peuvent se confondre ; il ne s'agit plus que de distinguer les espèces > cV ils y (ont parvenus ; pour les substances élémentaires , en faisant varier la position de la ligne droite j pour les substances combustibles (impies ^ telles que le charbon* le soufre , le phosphore, par les différentes positions du demi- cercle , m l'ouvrant en haut ou en bas 4 à droite ou ~4 gauche; enfin pour les terres , les alkalis , les métaux & les principes acidifiables , en mettant dans l'intérieur du caractère la première lettre du nom latin de chaque substance; * • Le nombre des caractères primitifs que MM* Haffenratz & Adet ont été obligés d'employer n'est de cinquante-cinq 4 & ce nombre répond exactement à celui des substances présentées * non pas comme (Impies , mais comme premières relativement à l'état actuel de nos connaissances Dans le tableau de la nouvelle nomenclature \$ toutes ces substances se combinent dans la nature deux à deux , trois trois , quatre: à quatre^ etc. Elles se combinent dans des proportions qui varient j & ceft de «s différentes combinaisons que résultent trois T

The text on this page is estimated to be only 10.70% accurate

*5>0 N QLM E^NICIL M TtfR E lègues , même les corps vrans
ôc animés. Cest de même par la réunion des signes caractéristiques des.
substances (Impies que MM. Haffen-» fracz & Adec /compofent Jes signes
caractéristiques d# substances composées ; en forte que la réunion de leurs
caractères représente fore exactement l'ordre des combinaisons connues. Si
MM. Haffenfratz ôc Adec n'ont pas pu? indiquer avec précision dans le plan
qu'ils se font, formé , la proportion des substances qui entrent dans les
combinaisons , ils font parvenus, au moins à en donner une notion allez
exacte par la disposition de leurs caractères. De»x substances font-elles
combinées dans une proportion égale ou à-peu-près égale ? Ips deux
caractères qui les expriment , font rangés sur Une même ligne horizontale.
L'une ' des deux dft-elle en excès sur l'autre > les deux caractères font au-
dessus l'un de l'autre , & la plus grande abondance occupe le
bas. .Nous ne pouvons pas MM. Haffenfratz Ôc Adec dans le détail de leur
travail , nous nous contenterons de rapporter un exemple : nous le
représentons du. fouffle & de* ses combinaisons. i .-lie fouffle dans leurs
stables est exprimé par un -demi-cercle ouvert en haut. Veulement ex-
primer que cette substance est fondue ? ik f %

The text on this page is estimated to be only 14.21% accurate

Chimique* 191 Joignent le caractère du calorique & le placent au milieu du corps du caractère. Veulent-ils exprimer que le foufre est dans l'état de vapeurs ou de gaz ? le même caractère du calorique , placé plus bas , répond à cette indication. Ils peuvent ensuite représenter le fourra acidifié , eu le combinant avec le caractère de foxigène ; & suivant la position de ce dernier 3 ils peuvent désigner l'acide, sulfureux , l'acide sulfurique ou vitriolique , & même l'acide sulfurique oxygéné , Ci toutefois cette dernière combinaison existe* , De la réunion des caractères des acides sulfureux ou sulfuriques avec différents (bafes , se composent les caractères de tous les feU neutres , alcalins , terreux & métalliques , ôi MM. Haffenrat;^ &: Adtt expriment^ même l'excès de l'acide. ou de la bafe , <par h poûtiot* Jfêfpe&ive des Caractères. - ri MM. HaffTe^fez^ Addec se font ;act*chésj dans leur travail > à n'exprimer que des, faits , 6c à repousser toute hypothèse ; ils n'ont point admis en conséquence" le pîiôgîtlqîe , "cîdnc l'exigence ne leur a pas paru prouvée 4 & sans lequel dYilleuts* Oh peut expliquer les phénol rrîèhés de la chhtfie ,; Se II* se font trouvés coti duits par la force même des choses , à adopter T ij t ' t — hy Google

The text on this page is estimated to be only 20.60% accurate

2<>i Nomenclature ce qu'on nomme la théorie nouvelle. Comme cette doctrine est devenue la notre , celle de quelques chimistes très-célèbres , ôc celle même d'une partie de l'Académie , nous espérons quelle voudra bien permettre que nous profitons de cette circonstance pour la justifier à ses yeux & pour répondre aux objections par lesquelles on a prétendu la combattre. Cette difeudion est d'autant plus nécessaire , elle est d'autant moins étrangère à l'objet de ce rapport , que le fort du travail de MM. Haffenfratz & Adet se trouve étroitement lié avec celui de la doctrine nouvelle. Si l'on prend un corps solide , de la glace , par exemple , Se qu'on l'échauffe , elle se convertira en eau , & cette eau prendra la forme de Vapeurs ou de gaz si on l'expose à une chaleur de 80 degrés. On peut dire la même chose de presque tous les corps de la nature, ils ont fondus j liquides ou aériformes > suivant le degré de chaleur auquel on les expose (a). La « ' * r 9 (a) Voyez le mémoire sur la combinaison de la matière du feu avec les fluides évaporables » & sur la formation des fluides élastiques aériformes. Mém. acad. des Sciences » année 1777 , pag. 410. Voyez aussi même volume , pag% 595 * fin**. — • H

The text on this page is estimated to be only 22.63% accurate

Chimique. %9) physique moderne a même trouvé des méthodes pour mesurer avec exactitude , le rapport des quantités de chaleur nécessaire pour convertir une partie des corps solides en liquides > & ceux-ci en fluides aériformes (a). En empruntant j pour exprimer ces faits , la nouvelle nomenclature que nous avons adoptée, nous dirons qu'un éaz ou fluide aériforme , est une combinaison du calorique avec une substance quelconque ; Or en effet toutes les fois qu'il y a formation de gaz , il y, a emploi de calorique; & réciproquement toutes les fois qu'un gaz passe à l'état solide ou fluide ^ la portion de calorique nécessaire pour le constituer dans l'état de gaz > reparoît & devient libre (b)• Cet énoncé est rigoureusement vrai , quelque idée qu'on attache au mot calorique , soit qu'on le considère comme un fluide élastique très-subtil , soit qu'on le regarde comme une modification (c)• (a) Voyez mémoire sur la chaleur, Acad. des Sciences > année 1780, pag. j. (b) Mém. acad. 1777 , pag. 414. (c) Nous ne distinguons point ici le calorique de la lumière , quoique cette distinction fut cependant nécessaire } mais nous avons craint d'interrompre le fil du raisonnement par de trop longues digressions.

The text on this page is estimated to be only 17.35% accurate

%94 N QMENCLATUR E Nous ne nions pas qu'il ri exiite du caloiiquç dans les corps folides (a) j prétendre le corw traire , ce feroic aller contre l'évidence. Mais nous difons que le rnême corps contient plus de calorique dans l état liquide , qu'il n'en contenoit dans d'état folide , & plus encore lorfqu'il eft porté à l'état aériforme. Nous ne connoiflons point encore d'exception à ce principe général* Il cil donc néceftaire de diftinguer dans routç efpèce de gaz , le calorique qui fait office de dhToîvant , & la fubftance qui lui eft unie & qui lui fert de bafe (b). Lair vital a donc fa bafe , Se c'eft à cette bafe que nous donnons le nom d'oxigène. Nous diftinguons également la bafe du gaz inflammable , & c'eft elle que nous déflgnons par le mot d'hydrogène. Nous ne dirons donc pas que l'air vital fe combine avec les métaux > pour former les chaux mét talliques ; cette manière de nous énoncer ne feroit pas fuffifamment exacte j mais nous dirons que lorfqu'un méwl eft élevé à un certain degré (le température j lorfque fes molécules- ont été ♦ (a) Mém. acad. des Sciences s année 1783 , p. 514 fie fuir. (£) Mém. acad. des Sciences , année 17771 p» S9t & fuiv. > . Digitizêd by G(

The text on this page is estimated to be only 18.89% accurate

* « ♦ C H I M I Q U S. %9y écartées jufqu'à un certain point les unes des autres par la chaleur , & que leur attraction a été fuffifamment diminuée , il devient fufceptible de décompofer l'air étal , d'enlever l'air baiffé , c'eft-à-dire , l'oxygène , au calorique , & qu'alors ce dernier devient libre. Cette explication de ce qui fe paffe dans la calcination n'eft point une hypothèfe , c'eft le réfultat des faits. Il y a plus de douze ans que les preuves en ont été mifes , par l'un de nous , fous les yeux de l'Académie > & qu'elles ont été vérifiées #par une commiffion nombreufe (a). Il fut couda té alors que lorfqu'on opéroit la calcination des métaux , foit fous des cloches de verre , foit , dans des vaiffeaux fermés & dans des quantités connues d'air j il y avoit décompofition de l'air Se que le métal fe trouvoit augmenté en poids d'une quantité rigoureufement la même que celle de l'air abforbé. Depuis il a été reconnu que lorfqu'on opéroit dans de l'air vital très pur , on pouvoit l'abforber en entier ; que lorfqu'on opéroit dans des vaiffeaux fcellés hermétiquement , la calcination étoit limitée par la quantité d'air contenu dans les vaiffeaux, mais i (< i) voyez Opufcules chimiques de M. Lavoifier , chap. V & VI , deuxième partie. Tiv

The text on this page is estimated to be only 20.31% accurate

§§g NOMENCLITtTRE que le vaifTeau lui-même n'augmentait , ni no diminuait de poids pendant l'opération (. a } , Enfin on a obfervé q<te plus la calcination du mitai écoit rapide , plus le dégagement du ca-? lorique étoit prompt , & que la calcination du fer , par exemple , devenoit une, véritable com^ buftion , iorfqu'on Topéroit dans l'air vital. Il y a de même abforption totale de l'air vital, ou plutôt de foxigène qui forme fa bafe, dans la combuftion du phofphore , & le poids de l'acide phofphorique qu'on obtient , fe trouve rigoureufement égal au poids du phofphore , plus à celui de l'air vital , employé dans la combustion (b). Le même rapport des poids s'obiervê dans la çombuftion du gaz inflammable a & de 1 air vital ,4}ans celle du charbon (c) > &c. Dans toutes ces opérations , le calorique & la lumière , qui tenoient l'oxigène en expanfion * deviennent libres , avec cette circonftance remarquable cependant , qu'il y a plus de calorique dégagé dans la çombuftion du gaz inflammable , (a) Méra. acad. année 1774 , pag. 351 & fuiv. (b) Voyt[Opufcules chimiques de M. Lavoifier ^ chap. IX , pag. 317 , &Mém. acad. année 1777 , p. 6% Se fuiv. (c) MémT acad. des Sciences , année 178 1 , pag. 448 # 4*8. Digitized b

The text on this page is estimated to be only 23.18% accurate

i Chimique. i 97 que dans celle du phosphore , par la raison que les deux airs eu fourniTent , tandis qu'au contraire il y en a moins de dégagé dans la combustion du charbon ^ parce que le résultat de cette combustion étant de l'acide carbonique ou air fixe , il y a emploi de calorique pour le maintenir dans l'état aériforme. Rien n'est supposé dans ces explications , tout est prouvé , le poids & la mesure à la main. Qu'est-il donc besoin de recourir à un principe hypothétique qu'on suppose toujours , & qu'on ne prouve jamais ; qu'on est obligé de regarder tantôt comme pesant , tantôt comme exempt de pesanteur , 6V auquel on est quelquefois forcé de supposer même une pesanteur négative j qui tantôt pèse > & tantôt ne pèse point à travers les vailières , qu'on n'ose définir rigoureusement , parce que son mérite ôc sa commodité consiste dans le vague même des définitions qu'on lui donne. C'est un beau fait sans doute , observé par Sralh , que la propriété de brûler peut se transporter d'un corps dans un autre , suivant de certaines loix & de certaines affinités j mais aujourd'hui que nous reconnaitons que la propriété de brûler n'est autre chose que la propriété qu'ont quelques substances de décom-

The text on this page is estimated to be only 20.26% accurate

« Nomenclature pofer laie vital , la grande affinité quellès ont pour l'oxigène } Tobfervation générale de Stalh le réduit à ce (impie énoncé : qu'un corps ceffe d'être combuftible dès que fon affinité pour foxigène eft faùsfaitc * dès qu'il en eft fatufé ; mais qu'il redevient combufiible , des que foxigène lui a été enlevé par un autre corps qui a plus d'affinité avec ce principe. Un des points delà docVmc moderne, qui paroît le plus folidemeht établi , eft la formation, la décompoficion & la recompoftion de tfe'aû \ & comment feroit-il poffible d'en douter , quand on voit qu'en brûlant enfcmble i 5 grains de gaz inflammable 6c 8 5 d'air vital , on obtient exa&ement 100 grain? d'eau j qu'on peut par voie de décompofion , retrouver ces deux mêmes principes & dans les [mêmes proportions (a) ? Si on doutoit d'une vérité établie par des expériences fi fimples , fi palpables , il n'y auroit plus rien de certain en phyfique y il Faudroit mettre en queftion , fi le tartre vitriolé eft réellement compofé d'acide vitriolique & d'alkali fixe \ le fel ammoniac , d'acide maria & d'alkali volatil , &c. Ôcc. Car les preuves (a) Voyez Mém. acad. année 1781, p. i*?& fuiY# 46S & fuiy,

The text on this page is estimated to be only 18.86% accurate

It » G 4i I M ! Q U E. 1\$) que nous avons, de la composition de ces fels font du même genre , & elles ne font pas plu* rigoureuses que celles qui établi ient la composition de -l'eau. Rien peut-être ne prouve mieux l'infirmité de la théorie ancienne , que les explications forcées qu'on a cherché à donner de ces expériences. L'eau , dit-on , qu'on obtient , étoit dans les deux airs > dans les deux gaz qui ont servi à la combustion (a). Mais 100 grains d'air ne peuvent pas contenir 100 grains d'eau , autrement il faudroit dire que le gaz inflammable est de feu , que l'air vital est de l'eau & que ces deux fluides dérivent d'une même chose , ce qui est contraire à l'évidence > puisqu'il est de principe que deux corps qui ont des propriétés très-différentes , ne font pas une seule & même chose. • v Il est d'ailleurs un autre genre d'expériences qui détruit tout ce système d'explication c'est la revivification des chaux métalliques dans le gaz inflammable, à l'aide du verre ardent. Si on fait passer sous une cloche ou jarre remplie de mercure \$c plongée dans du mercure une {fi) Vpuez ci-dessus pages 14? & iro.

The text on this page is estimated to be only 26.78% accurate

300 Nomenclature pinte , c est-à-dire deux grains de gaz inflammable (a) , si on y introduit et effuie une chaux métallique , & qu'on fait tomber dedus le foyer d'un verre ardent , le gaz inflammable est absorbé en totalité , en même-temps le métal se ré vivifie j & il se dépose une quantité assez considérable d'eau , tant sur les parois de la cloche ou jarre , que sur la surface du mercure. On n'a point encore déterminé, par des expériences exactes , la quantité d'eau qu'on obtient dans cette opération y mais il est au moins prouvé qu'elle excède de beaucoup le poids du gaz inflammable qu'on a employé ; elle ne pouvant donc être contenue dans ce gaz , & il feroit absurde de supposer que deux grains de gaz inflammable puissent tenir huit ou dix grains, & même plus , d'eau en dissolution. On a déduit des phénomènes qui ont lieu dans l'atmosphère un autre argument , qui n'est pas plus concluant (b) : on a observé « que » lorsque dans un orage d'été , le ciel déjà » obscurci par un amas de nuages épais , formés & entassés , une décharge subite du » tonnerre rompt tout -à- coup cette combinaison

^Expériences du docteur Priesley. (£) Voyez ci-deiTus , page xjo. Digitized b)

The text on this page is estimated to be only 21.99% accurate

Chimique, 301 » naifon, lorfqu'en un clin-d'œil cet immeiife » nuage crève , fond ôc couvre la terre d'un » déluge d'eau , ce n'eft point là une généra» tion. N'eft-il pas plus naturel de penfer que »> cette eau difioute d'abord ôc volatilifée par » les chaleurs de Tété , mife ainfi dans un •> état d'expanfion dans l'atmofphère à l'aide » de cette même chaleur & des différens états » dans lefquels cette matière fi active , fi fu^ » bite , fi légère , fi avide de combinaifon , » peut entrer , fe trouve précipitée de ces com» binaifons diverfes'par la forte décharge élec» trique , qui fe fait dans le nuage ôc que nous » voyons fubitement produire cet effet ! ». On infère de ces réflexions que l'eau qu'on obtient dans la, combuftiôn du gaz inflammable ôc de Fair vital , pourrait bien n'être , de même , que le dégagement de l'eau tenue en dûTolution dans les deux airs. - : C'eft ici le cas de nier la conféquence ôc U parité. Dans les expériences fur la formation de l'eau par la combuftiôn des deux airs , on obtient de l'eau poids pour poids. Il s'en faut bien qu'il en foit ainfi dans l'exemple que l'on cite ; à peine dans les plus violens orages * tombe-t~il un pouce d'eau , Ôc quand on fuppoferoit même qu'il pûx en tomber- beaucoup

The text on this page is estimated to be only 14.41% accurate

JOI NOMEHCLÀTUftÈ davantage ; qoand on fuppoferoit que
Pair de latmofphère peut fe dépouiller de la totalité de l'eau qu'il contient ;
cette quantité , d'après les expériences de M. de Sauiûre , ne feroit qu'encore
que d'un cinquantième de fon poids. Il s'enfuit donc dans le réfultat de
cette grande expérience* un réfidu de quatorze*neuf parties fur cinquante t
tandis que dans la cornbustion des deux airs il n'y a point de réfidu > au
moins s'ils font purs , & que le poids de l'eau x comme nous l'avons dit , eft
exactement égal à celui des deux airs. On peut donc raifonnablement
fuppofer que l'eau qui fe dégage dans les orages , étoit tenue en diffofution
dans l'air , & qu'une caufe quelconque en a opéré la précipitation ; mais on
ne peut pas-fu^pô&r la même chofe dans le fécond cas , parce qu'une
diffofution ne peut s'opérer fans un diffofuant , ôc que la fubftance
diffoute , qui eft l'eau y égalant la totalité du poids , il faudroit fuppofer
qu'il y a dans le gaz inflammable & dans l'air vttal deux diffofivans de
l'eau, chacun de nature différente y que tous deux fuffent exempts de
poids j fuppoferoit purement gratuite: qui ne cadre point avec les autres
faits que nous connoiffons & qu'il feroit plus difficile que de fi compô&ion
de l'eau elie-nw Digitized b

The text on this page is estimated to be only 14.66% accurate

C H I M I Q V E. foy Ce n'enY point au furplus pat- voie de
recomposition feulement , qu'on e-ft parvenu à *reconnoître que l'eau eft
une fubftance compofée , Se à déterminer la nature des pincipes qui entrent
dans fa combihaion. On les retrouve par voie d'analyfe ou de
décomposition eir fprte qu'on eft parvenitAr ce point au rom* piéménr . de
la preuve» chimique. Il fuffic de préfênter à l'eau un corps qui ait une
grande affinité j foit avec l'hydrogène ou bafe d\$*gaz inflammable , foit
avec l'oxigène ou bafe de l'air vital* pour opérer la féparation des partie*
cortftitutives de leait f ellô f* décompofe Si celui de fes deux principes , qui
n*a point' été engagé dans la nouvelle combinaifon , s'unit avec le calorique
& fe montre fous la forme de gaz (Les grands phénomèriei de là. nutrition
& de Faccroiffement des animafex Se des végétaux ^ ceux des divetfes
efpèce* de fermentations, Sec. nous fournirent des exemples multipliés de
ces décémpofitioUs. ■ i M. Cavendish, M. Kirvan Se quelques autre* ne
s'accordent point entièrement avec noté far la nature des principes
confitutifs de Keau * ils ont imaginé différentes hypothèfes fur là r • » . ' ' t
(«) Mém. acad. des Sciences t ainnét 178,1 , pi' 468.

The text on this page is estimated to be only 16.03% accurate

304 NomesclatuAe nature & la compofition du gaz inflammable *
& de l'air vital. Quant à nous qui nous fommes fait une loi de ne rien
conclure au-delà de* faits , nous nous contentons de dire que , l'eatf oft un
compofé de la bafe de l'air vital Se de celle du gaz inflammable , d'oxigène
& d'hydrogène , & en nous tenant dans ces termes * nous fommes affurés
de ne point commettre une erreur* N<*s partons à la théorie de
l'acidification 9 fi toutefois on peut donner le nom de théorie à une vérité de
fait & : d obfervation qui , par généralité ,r peut être regardée comme une
loi confiante de la nature. Nous ne fommes pas encore parvenus, a
décompofer & i recon* pofer tous les acides;; mais au moins nous ibmmes
aflurés qiie Toxigoue éft uri principe1 commun , & née&md la formation
de tous ceux dont nous CQhnoifTotts U compe^tioru Ainfi il eft dé fait , &
des .expériences rigoureufes le prouvent , que le foufte nê pe#r fé, convenir
en acide füifttfique ou, vicrioJique , qu'autant qu'on lui combine une fois &
demie ion poids de bafe dç l'air vitaj ou d'oxigène ^ que de même le
phoiphore ne devient acide phofphbrique & le charbon acide carbonique ou
air fixe, qu'autant qu'on les combine , avec deux

The text on this page is estimated to be only 18.17% accurate

Chimique. 305 deux parties ôc demie d'oxigène , fltc. JufquesJà la doctrine nouvelle de l'acidification n'eft , comme l'on voit , que l'expofuion d'un fait j mais lorfque de ces faits particuliers , elle tire la confequence générale que l'oxigène efl: un principe commun à tous les acides , elle eft déterminée a cette conféquence par l'analogie , Se c'eft alors que commence la théorie ; mais les expériences qui fe multiplient to is les jours, lui donnent une probabilité de plus en plus grande , & nous ne croyons pas que ce foit une des parties des moins importantes de la nouvelle doctrine (a). f. . ^ On nous oppofe que nous n'expliquons pas dans la théorie de l'acidification , comment » l'oxigène , bafe de l'air vital , en s'unifiant * > à un être fimple , le foufre > forme l'acide » vitriolique, tandis qu'une très-petite portion » de ce même oxigène , uni au foufre , en fait » un être gazeux , un être fi volatil , en un mot y » l'acide fulfureux Mais explique-t-on mieux dans l'ancienne ihéorie comment le même phlogiftique qui , dans le foufre , rend l'acide (a) Voyei Opufcules phyfiques & chimiques, ch. IX* Mém. Acad. année 177* , p. 6fi , année 1777, p. 4\$ êc j94, année i77% , p. 555. (t >) Voyez ci-dallus page 148. V.

The text on this page is estimated to be only 20.19% accurate

306 Nomenclature vicriolique concret folide , inodore & iniïpiJe ; rend ce mêmemefoufre éminemment volatil Se d'une odeur furToquante dans l'acide fulfureux ? D'ailleurs dans la formation des acides fulfureux 5c fulfuriques , ainfi que de tous ceux qui font le réfulcat de la combuftion , ou pour parier plus exactement , de la combinaifon avec loxigène , nous n'expliquons pas & nous n'en avons bas la prétention^ nous prouvons que cela eft ainfi , 5c nous le prouvons par des expériences publiées il y a plus de douze ans , répétées par un grand nombre de phyficiens, & qui n'ont point été contredites. Les partifons au contraire de l'ancienne théorie ne prouvent pas , mais , pour nous fervir de leurs propres expreffions > ils expliquent comme ils peuvent à l'aide du phlogijlique (a) ; puis ils ajoutent , & ce font encore leurs propres paroles : « La théorie nou» velte , il ne faut point le diflimuler , a pour»> tant fes avantages fur l'ancienne, elle fuit de » plus près la marché des principes des corps j m par exemple , le principe vital, cet aliment » de la vie & de la flamme , qui pafTe de l'air » dans les acides , des acides dans les diffÉren tes » combinaifons , l'art le retire encore de ces in » (a) Voyez ci-defTus page 245,

The text on this page is estimated to be only 20.35% accurate

Chimique. 307 » dernières & le fait reparoître sous sa forme »»
première d'air vital ; elle doit ses grands avan» cées à la précision , au
calcul enfin auquel » la perfection de nos appareils ont fournis » l'analyse ».
Après un aveu si formel , si propre à flatter notre amour-propre, nous
ferions tentés de ne rien ajouter : cependant qu'il nous soit encore permis
d'observer que la doctrine du phlogistique , qu'on qualifie de théorie
ancienne , est plus moderne que ce qu'on appelle théorie nouvelle. Ce n'est
plus la théorie de Beccher Se de Sthal qu'on enseigne aujourd'hui , les
découvertes modernes ont obligé de la modifier , de la changer , en sorte
qu'il ne reste presque plus rien de cet antique édifice '> de courtes réflexions
vont le faire sentir. Le principe introduit dans la chimie sous le nom de-
principe inflammable , de phlogiston * de phlogistique étoit un principe fixe
si pesant , une véritable terre. M. Macquer dans ses derniers ouvrages , a
abandonné absolument ce système si c'est un principe subtil , qui n'a point de
pesanteur sensible, en un mot, c'est la lumière qu'il a désignée sous le nom
de phlogistique. Ainsi M. Macquer a conservé le nom , sans conserver la
chose # & on voit qu'il est un Vif

The text on this page is estimated to be only 22.47% accurate

1 308 Nomenclature des premiers qui ait abandonné la doctrine de Beccher & de Stahl. M. Baume a adopté une autre opinion oit plutôt une autre hypothèse , en quelque façon moyenne entre celles de Stahl & de Marquer. Il regarde le phlogistique comme «ne combinaison du feu avec une substance terreuse. Cette combinaison peut exister suivant lui dans une infinité de proportions , & il en résulte différentes espèces de phlogistiques depuis le feu pur, qui est entièrement exempt de pesanteur , jusqu'au phlogistique le plus terreux qui est en même temps le plus pesant. Cette doctrine est encore fort différente de celle de Beccher & de Stahl ; mais on conçoit en même- temps, combien un principe, qui se prête ainsi à* tout, est commode pour expliquer tout ; c est un Protée qui se présente sous toutes les formes , & qui échappe au raisonnement comme à l'expérience , au moment où l'on croit être prêt de le saisir. M. Kirwan & quelques autres ont cru voir dans le gaz inflammable toutes les propriétés qu'on avoit attribuées avant eux au phlogistique. Ils ont , comme M. Macquer , conservé le nom sans conserver la chose ; mais comme le gaz inflammable est une substance réelle , dont les propriétés sont bien connues , qui a une pesanteur

The text on this page is estimated to be only 18.72% accurate

Chimique. 309 leur déterminée , qui entre dans un grand nombre de combinaisons , cette hypothèse ne présentera pas les mêmes réflexions à ses défenseurs j & il ne nous fera pas difficile de prouver qu'il n'existe pas de gaz inflammable ni dans le soufre , ni dans le phosphore j ni dans le charbon pur , ni dans les métaux ; que l'air inflammable ne s'y rencontre qu'accidentellement & en raison de l'affinité qu'ont les substances combustibles les uns avec les autres , mais qu'elle n'est point essentielle à leur existence , & qu'on peut l'en séparer sans altérer leurs propriétés constitutives. Il est évident que toutes ces théories n'ont de commun entre elles que le mot de phlogistique qu'elles ont conservé , Se qui est en quelque façon leur terme de ralliement ; que le phlogistique des François n'est point celui des -Allemands moins encore celui des Anglois ; & que ces différentes théories , loin de pouvoir être appelées anciennes , sont au contraire plus modernes même que la doctrine que l'on caractérise sous le nom de théorie nouvelle. Nous n'inférons point de tout ce que nous venons d'exposer , que l'Académie doive adopter ou rejeter , ni la doctrine du phlogistique ni celle qu'on y a substituée ; nous ne croyons pas

The text on this page is estimated to be only 21.55% accurate

3io Nomenclature même qu'elle doive adopter nos propres réflexions. Si l'Académie se rendoit responsable de tout ce que contiennent les rapports qui lui ont été faits , il en faudrait conclure qu'elle est continuellement errante d'opinions en opinions , successivement Carthésienne & Newtonienne , persuadée avec Lémery que le feu pur est pur , Se que c'est lui qui augmente le poids des chaux métalliques , persuadée au contraire avec les disciples de Stahl , que les métaux en se calcinant , perdent de la matière du feu ou du phlogistique ; on la verrait adopter avec M. l'abbé Nollet , les deux courans électriques, & avec MM. Franklin & Je Roy, l'électricité positive & négative ; bien plus , il faudrait en conclure que dès 1773 , elle avoir adopté la doctrine que nous défendons , parce que MM. Macquer , le Roy , de Montigny & de Trudaine voulurent bien faire un rapport favorable de l'ouvrage de l'un de nous , dans lequel il en posoit les premiers fondemens. Enfin il faudrait conclure que l'Académie parle tantôt un langage & tantôt un autre j qu'elle croit à l'existence de ces forces à l'existence du phlogistique , Se qu'elle n'y croit pas à une autre ; qu'elle adopte la nouvelle nomenclature & qu'elle la rejette , puisqu'elle depuis plusieurs années il lui est fait Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 21.31% accurate

Chimique. 311 journallement des rapports dans chacune de* deux doctrines , dans chacune des deux nomenclatures , & que ces rapports ont été approuvés. Quelqu agréable , quelque honorable même qu'il fut pour nous de voir adopter par l'Académie la doctrine que nous professons , nous ne nous flattons pas qu'elle ait obtenu son suffrage & nous n'avons pas eu même l'ambition de le demander. Nous savons qu'elle est un juge impartial , impassible ; qu'elle applaudit aux efforts qui se font sous ses yeux , pour détruire les erreurs & les préjugés , pour étendre le domaine de la vérité ; mais qu'elle est lente à prononcer. C'est dans la confiance que nous avons dans la sagesse de ses principes , que nous espérons qu'elle continuera de voir avec quelque bienveillance , une doctrine nouvelle élevée & formée dans son sein , qui a déjà coûté près de vingt ans de travaux , que la force du raisonnement & des faits a obligé plusieurs célèbres chimistes d'adopter, en faveur de laquelle un beaucoup plus grand nombre paroissent au moment de se décider. <t Nous ne pouvons donc désapprouver MM. Berzelius & Adet , d'avoir adapté les nouvelles lignes à la nouvelle nomenclature ; nous n'examinerons point ici jusqu'à quel point lu

The text on this page is estimated to be only 19.83% accurate

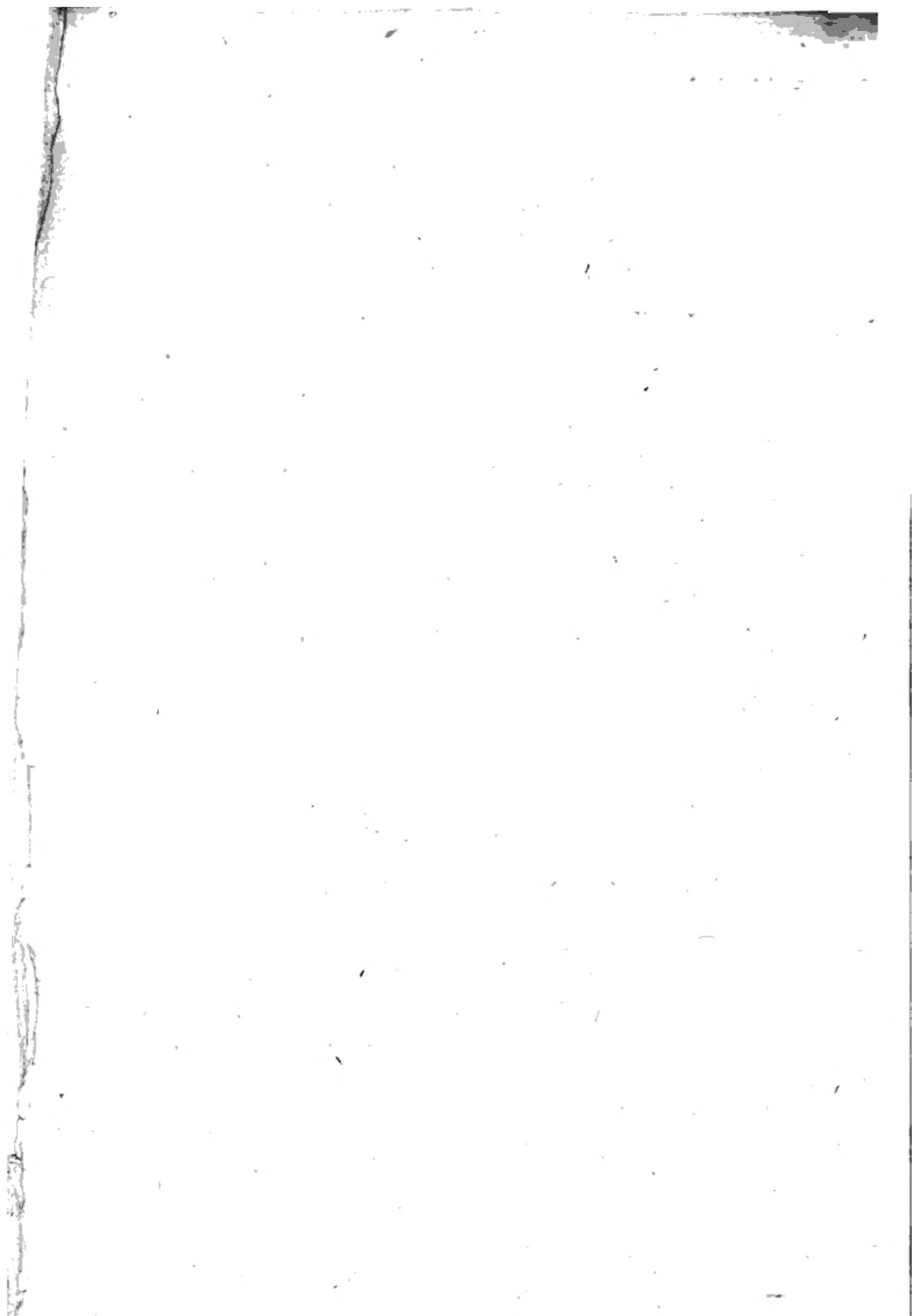
I à I I I f 3 I X N O M E N C h A T U H E , & C. fâge des
cara&èrcs ôc des fignes peut être util* dans la chimie ; mais nous croyons
que ceux que MM. HafTunfratz & Adet ptopofent d'a*dopter ^ font
beaucoup préférables aux anciens ,, qu'ils ont le grand mérite de peindre aux
yeux, non des mots , mais des faits j & de donner des idées juftes des
combinaifons qu'ils ivpréfentent. Leur méthode nous paroît avoir encore un
aval*, tage ; elle fixera d'avance les caractères qui devront représenter les
fubftances qui feront découvertes , en forte qu'il n'y aura plus d'arbitraire
dans la formation des fignes , ôc qu'une table complete de ces caractères ,
présentera en même-temps ce qui eft fait en chimie Ôc ce qui refte à faire.
Nous croyons donc que le travail de MM. HalTenfratz Ôc Adet , mérite
l'approbation d* l'Académie , Ôc d'être imprimé fous fon privilège. Fait à
l'Académie , le 17 Juin 1787. Signé \ L.AVOISIER , BeRTHOLET j DE
FoURCROy. • * * * Je certifie cet extrait conforme à l'original & au
jugement de l'Académie. Ce 27 Juin 1787. Signé , le Marquis de Condorcet.
FIN,

The text on this page is estimated to be only 5.71% accurate

>' sant ens\ Ch font ûn a <t>rir /a ni i \ le Muqucux Alkalis Terres
} Substances Ci whistiMs » Cuâstances Meta tt ta lies lus { fïases.
tciiti/ia/'fot \>mf>esci vr.J .1 Substances Camp es ce à ' 1 /?«'// AciJi/iabtes

DES VER Enfratz et Adet.

Lu	>	Ether
Ca		
Oxi	>	Alko ol <i>ou Esprit de Vin</i>
Az		
Car de n Sim que	>	Huile <i>fixe</i>
	>	Huile <i>volatile</i>
Pot	>	Bitume
Sol	>	le Muqueux
Ba		
<i>sont enc</i>		
Ch	>	Alkalis
<i>sont on a e</i>		



The text on this page is estimated to be only 8.87% accurate

Planche te p Zip. 3o 3i. / Fiy. 3a. AH ■ y3 ed by Google

The text on this page is estimated to be only 12.20% accurate

'■A V nauonJ ccVere/iù/ Corpct J. ♦ . XcideJfurùitùju * de
Mercure . .\Jfurìaàfueû* d'Arpent - - - > \ eAturùiaàue Oxf d'Or \ |
'Jtcrclaue c#/Uf de Platine Acidej2uori/jui te Juccemque c | de Tartareuoe
ti<? de Thrtareea: con ide Pyrû - tartarà ideAct'teur liai\ Acide Ace'teajâ
cide Acétique liçu \cide Oxa/iaue cok ^cide (jallique liqÂ, 'ci de Citrique
lia\ 1cide Maliaue liqt ^4cide Bentoicue c\ dctde Pyroàpnoux ' Acide
Pyronuufueu*. Acide "ïïï", Acide Lactique // 0" 0" 0~

The text on this page is estimated to be only 4.00% accurate

«S. - \

The text on this page is estimated to be only 16.42% accurate

S 2 A 2 DE 'W ///{'</ 4 1 Sulfure Sul/ùre \ Sul/ùre SuJ/ure
SuJ/ure Sul/ùre Sul/ùre Sul/ùre Sulfure Sul/ùre à M/iage d Je d't Google

CI

hile

er e

er e

er e

o.

o

o

th

an

an

to

to

to

to

to

to

to

to

The text on this page is estimated to be only 21.89% accurate

CI FORMENT J ■ (A mm on lacatùi \ ■s < A r\ Sulfite dArnmoni
SulfateAcidtile dJjû \ Sulfate dAmmeniaat f.ivAr de /xio't* ... Suffi te
J}ari/t7*/ue . Sulfite de Chatuv . , Suffi te Acidulé dA/i, F Sujfitv dAlttmine
. . r/A Sulfate il Alumine av de l>a*ee !/A Sulfite dejfaanesii 7j Sut/li te
d!draent. . . Sulfite de Mercure . Sulfate J'JStatn . . . Sulfite de Cuivre. /A 1
Sulfate de J>loml> . . Sulfate deJPer " Sulfate de 2 me . . y ùilfàte de
Jfa/u/a/te,> \Suffite delVictel. . ASulfatv de Bismuth /Sulfite d Antimoine

The text on this page is estimated to be only 15.50% accurate

II



TABLE. Mémoire sur la nécessité de réformer & de perfectionner la Nomenclature de la Chimie , lu à l'Assemblée publique de l'Académie des Sciences du 18 Avril par M. Lavoisier , page 1 MÉMOIRE sur le développement des principes de la Nomenclature méthodique , lu à l'Académie le 1 Mai 1787; par M. de Morveau ' 1 16 APPENDICE contenant la Nomenclature de quelques substances composées & qui se combinent quelquefois à la manière des corps simples y 70 MÉMOIRE pour servir à l'explication du Tableau de Nomenclature ; par A/, de Fourcroy ^ \ 75 Avertissement sur les deux Synonymies > 10 1 SYNONYMIE ancienne & nouvelle , par ordre alphabétique r 1 07

The text on this page is estimated to be only 26.54% accurate

3 t 4 TABLE Dictionnaire pour la nouvelle Nomenclature chimique , 1 44 RAPPORT sur la nouvelle Nomenclature , MÉMOIRE sur de nouveaux Caractères à employer en Chimie , par MM. Haffenrat { , Sous-Inspecteur des Mines , 6 Adels% Docteur-Régent de la Faculté de Médecine de Paris , . 1J3 77e. MÉMOIRE sur de nouveaux Caractères à employer en Chimie , à l'arrangement que doivent avoir ces nouveaux Caractères^ afin de leur faire exprimer les rapports de quantité des substances simples contenues dans les mixtes ; par MM. Haffenrat% & 4det, . - xji Rapport sur les nouveaux Caractères chimiques % 20 5 ;' Fin de la Table. .y •- * «

The text on this page is estimated to be only 8.33% accurate

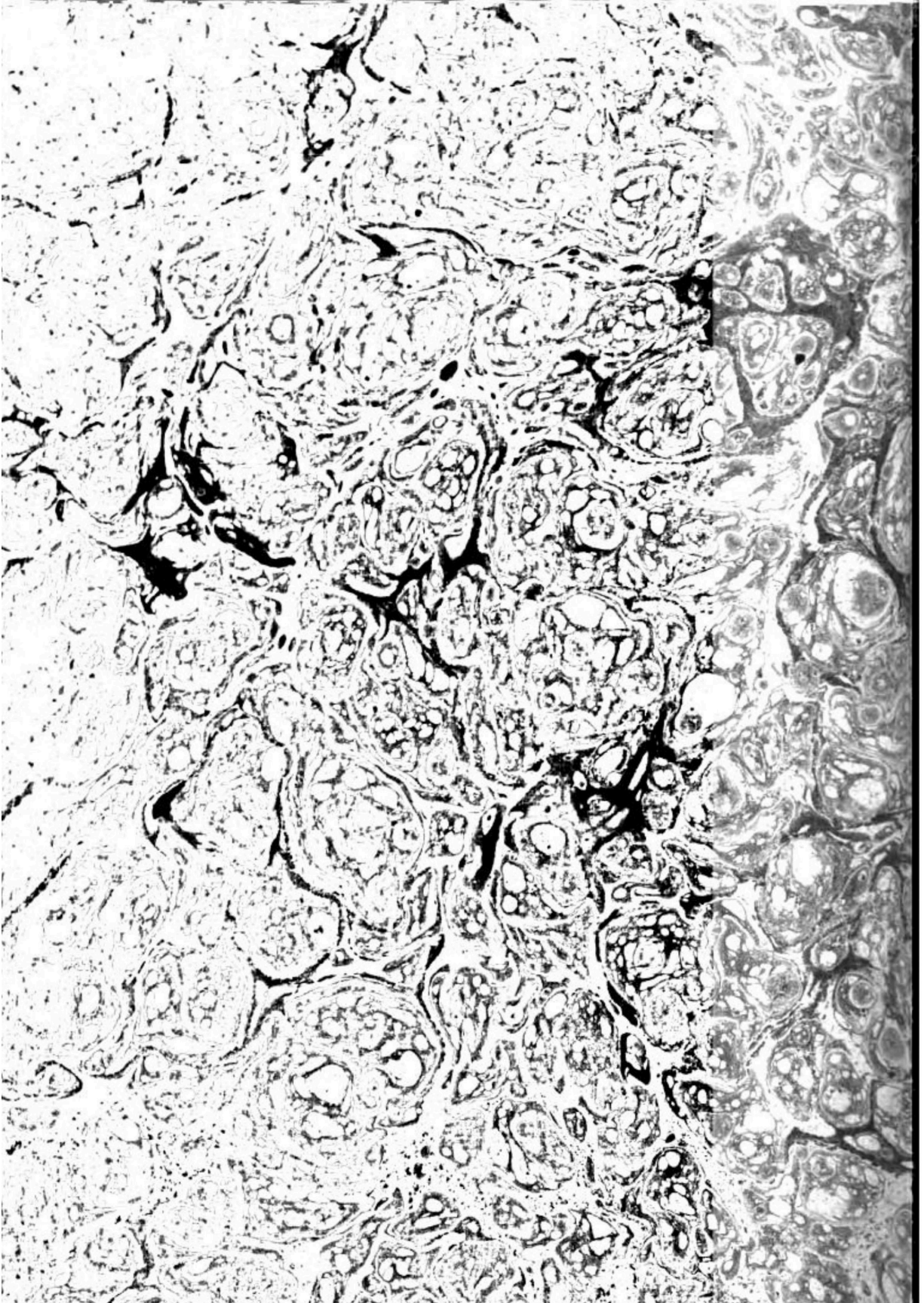
■ ;dby Google

« : i * Digftiz^isy-C^e^le

Digitized by Google

The text on this page is estimated to be only 0.50% accurate

edbyGoc j[le



The text on this page is estimated to be only 14.80% accurate

1 ,5 Digitized by Google

