

Traité élémentaire de chimie de Lavoisier

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

En passant la souris sur une vignette, le titre de l'image apparaît.

6 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Traité élémentaire de chimie de Lavoisier, 1803-02-24

Lémonon, Isabelle

Consulté le 12/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/8169>

Présentation

Date1803-02-24

Date (calendrier révolutionnaire)5 ventose an 11

Information générales

Languefr.

SourceFRADCO_ESUP378_4_008

Nature du documentmanuscrit autographe

Collation6 p.

Informations éditoriales

PublicationInédit

Notice créée par [Richard Walter](#) Notice créée le 22/10/2025 Dernière modification le 31/10/2025

je suis le traité chimique de Chimie de la chimie,
on l'appelle chimie de la nouvelle nomenclature chimique.
de la chimie. Selon Condillac, c'est la chimie, c'est la chimie
bien faite... on ne peut voir sans attendrissement, combien,
ce malheur infortuné, a fait pour les sciences, et les arts, - quel
emploi de la fortune, il consacrerait à la perfection. J'ai vu bien souvent
en des machines, qu'elle lui a fait, long cours à la création de la
repandre sur la partie qui l'occupe plus que toute autre.
son livre de chimie avec Chartier, avec Chabaud. - on peut voir
connaissance préliminaire, y jointe. J'ai approuvé un grand grand
mais quand on ne peut pas se débarrasser d'un flacon de chimie,
ce qu'on ne peut pas voir bien mieux d'un corbeau, il
échappe beaucoup de choses. -

échapper beaucoup de choses. —
je vais renvoyer quelques uns des observations de l'antiquaire,
il me suffira de ramasser les bases de la mythologie.
= la tendance que nous avons à voir tout les corps de la
nature ou les phénomènes que de trois, ou quatre éléments, nous diviser
philosophes grecs = l'antiquaire de la philosophie moderne,
l'antiquaire sortit. —

[illegible]

la force qui rapproche les molécules du corps, ou l'attraction.
tous les corps sont solides, élastiques, acides, bases, salons, végétaux.
Chacun a sa propre loi de son existence. —

on a vu l'effet de la chaleur, la fluidité, la communication
élastique qui la procure, qui s'insinue entre les molécules du
corps, et les accorde, par le nom de Calorique. —

le Calorique, ou le Calorique, ou la qualité qui leur donne la communication
le Calorique pénètre à travers les pores de toutes les substances
communes, et s'échappe de tous les vides. —

la fusion de l'atmosphère, modifie les effets du Calorique; c'est
pourquoi on ne voit pas de l'eau liquide, qu'il y a dans
elle, l'eau se transforme, s'élève, s'élève, s'élève, et l'eau se conserve.

Comme nous vivons en milieu d'un système de corps, avec lesquels
Calorique, et de l'atmosphère, nous obtenons journalièrement le principe de
l'eau de la vie et de la vie. —

L'atmosphère se compose de toutes les substances susceptibles de
se vaporiser, ou de se dissoudre dans l'eau, et de se transformer
en une substance qui se transforme en une substance qui se transforme
en de toutes les substances qui se transforment. —

Les gaz, plus légers, se trouvent en couches au-dessus de
notre atmosphère. —

Les gaz de l'atmosphère, ou en général les gaz que l'on connaît, ont la
propriété de se dissoudre dans l'eau. — un pied cube d'air pèse d'environ 12 grains
dans l'eau, et cette eau contient dans quelques fluides se transformant pour modifier
les expériences. —

La convertibilité de l'eau en substance combustible, ou en acide
par l'addition de l'oxygène, est une propriété commune à un grand
nombre de corps. — l'oxygène, est un principe commun à tous les acides;
c'est lui qui constitue les acides. — Mais nous avons vu des différences

les uns des autres, par la nature de la substance acidifiable. — il faut donc distinguer dans tous acides, la base acidifiable appelée radical ou le principe acidifiable l'oxygène. —

L'oxygénation d'un Corps, est la Combustion, ou l'altération... les Corps qui se transforment en acides, sont susceptibles de différents degrés de saturation. — C'est pour cette raison, que la nouvelle nomenclature les distingue par les terminaisons Comparatives, en oxyde, en oxygène.

Acide vitriolique, est l'acide du soufre. — L'acide du phosphate, dans la nouvelle nomenclature est la Combinaison du Carbone, avec l'oxygène. C'est l'acide Carbonique. —

L'élément appelé Carbone, ou Charbon pur, est une substance qu'on croit simple, ce qu'on croit. toute formée dans les matières végétales, ce animal; il ne faut point l'oublier, que les grains chauffés à un degré d'ardeur susceptible de décomposer les principes qui tiennent l'union de ces éléments. —

On commence la nomenclature plusieurs acides, dont on indique l'origine la base; tel l'acide qu'on extrait du Sulfate de soufre, dont on a nommé la base, base sulfurique, ou radical sulfurique. —

Lorsque les substances métalliques sont chauffées à une certaine degré de température, l'oxygène, se plus d'affinité avec elles, qu'avec la Calorique. — toutes les substances métalliques, sous cet, l'argente, et la platine, ont la propriété de décomposer la gaz oxygène, de séparer la base, et d'en dégager la Calorique. — On s'en est employé pour le Chalcul dans cette opération, C'est pour diminuer l'affinité de l'oxygène avec les autres les molécules du métal. — cette attraction d'oxygène est dans les métaux une opération qui n'est pas encore un acide, mais qui les rapproche de l'état saline. C'est l'oxide, ou la chaux métallique.

la Calorique qu'on se dirige vers de l'oxygène pendant la combustion
de la graisse produisant la chaleur ou le feu. —

On se sera comparativement oxidé, acide... etc. acide... igne. —
acide... igne oxygène... quatre degrés de comparaison. —

l'acide métallique se trouve en l'air, mais non degré de saturation
leur être plus ou moins. — 100 parties d'air, sous compo-
sition de 89. l'oxygène, et de 11. l'azote inflammable. — on a appelé cette
base, ou radical de l'air, l'hydrogène, azote, hydrogène, la combinaison
de cette base, avec la Calorique. — +

La propriété de brûler, ou de s'inflammer, n'est pas la même pour
les autres combustibles que celle de se composer d'air, ou d'hydrogène, ou
Calorique, il en peut brûler avec le secours de l'air, ou de l'oxygène. —

et brûler sous compo-^{de la base}sition d'hydrogène, ou de Carbone, ainsi qu'on le
voit. — les proportions de ces deux substances forment la volatilité des brûlés.

Les principes d'air nous constituent dans tous les végétaux, sous
l'hydrogène, l'oxygène, ou le Carbone. — Les deux premiers ont une grande
tendance, pour la Calorique, ou pour se combiner en gaz. Le Carbone, au
contraire, est un principe fixe, qui se diffinit avec la Calorique.

La combinaison de l'air, ou de l'hydrogène, forme l'alkali volatil, ou
ammoniaque. — en général la putréfaction des végétaux, n'est que
l'analyse complète des substances végétales, dans laquelle, la totalité
des leurs principes constitutifs se dirige sous la forme d'azote, et
ne reste que la terre. —

Les vinaigres se composent d'hydrogène, et de Carbone, combinés, ou
portés à l'état d'acidogène l'oxygène. — Le vinaigre se forme par l'oxydation
de la substance de l'air, ou de la substance formée par l'oxydation.

Les sels neutres, se composent, d'acide, ou principes salifères, avec
des bases salifiables. —

8. la terre, ou cendre, qui reste des végétaux après la combustion
n'est pas la 20^e partie de leur poids. — la présence de l'air
ajoute trois ingrédients nouveaux, et la combustion des végétaux
longjume, la fote, et la calorique de l'air. —

Cela dans la cendre végétale, que l'on trouve l'alcali végétal
ou potasse. — la potasse se dissout dans l'eau qu'on fait passer
l'autre pour l'obtenir. —

La motte, ou la gale, ou la cendre, la combinaison de
calorique, et de l'air. — aucun degré de compression ou de
pression n'a pu encore condenser l'air, et l'air de l'air. —
la volume de l'air est de 21 degrés, et la cendre est de 17
poids, l'air il se comprime. —

Si un corps refroidi, jusqu'à 200 degrés thermomètre, est exposé à
une atmosphère de 25. degrés. en dessous, il se refroidira insensiblement,
et se refroidira de la surface à son centre. —

Une masse de glace placée dans la même atmosphère se refroidira
à l'extérieur, et la glace fondra jusqu'à ce que la dernière partie
de la glace soit fondue. —

La solution par l'eau s'opère pour les sels, et aussi la solution
par la calorique. — elles peuvent se combiner. —

La distillation, et la sublimation, en vaillances claires. —

Les métaux, en général, se dissolvent avec effervescence dans les acides.
L'effervescence n'est qu'un mouvement excité dans la liqueur dissolvante
par le dégagement d'un grand nombre de bulles d'air, ou d'hydrogène
qui partent de la surface du métal, et l'entraînent de la liqueur.

L'état actuel où nous voyons la nature est un état d'équilibre, appelé
équilibre, après que toutes les combinaisons possibles, au degré
de température auquel nous vivons, toutes les organisations possibles, ont
eu lieu. — il faut donc savoir la température de l'air qu'on veut examiner.

mettre en Combustion. —

il ne paraît y avoir point non. Le Corps Combustible, quel qu'il soit
non inflammable, en l'absence de température dans lequel nous sommes
On a donc la Croix, pour la suite, et un des principaux constituants
des alcalis en général. —