

Cours privé de chimie (séance 7) de Chevreul

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

4 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est une suite de :

[Cours privé de chimie \(séance 6\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 8\) de Chevreul](#) est une suite de ce document

[Cours privé de chimie de Chevreul \(Résumé des leçons 1 à 18 \)](#) est un résumé de ce document

[Afficher la visualisation des relations de la notice.](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Cours privé de chimie (séance 7) de Chevreul, 1814-06-09

Projet Chastenay ; projet EMAN, Thalim (CNRS-ENS-Sorbonne nouvelle)

Consulté le 10/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7366>

Présentation

Date1814-06-09

Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation4 p.

Description & Analyse

Contributeur(s)Lémonon Waxin, Isabelle (responsable scientifique)

Notice créée par [Isabelle Lemonon](#) Notice créée le 01/06/2025 Dernière modification le 01/11/2025

7.^e Leon Pichinin

Aug. June 1814.



le bore est une substance qui se place au 2^e rang, dans la série des Combustibles. - elle combine avec l'oxygène, l'acide borique, ou boracique. L'acide n'est pas très actif: ce comme celui de l'hydrogène - par sa combinaison avec l'oxygène qui donne l'eau, elle tend à être instable il n'est venu dans l'idée qu'on pourroit essayer d'en faire, croissante la décroissance, entre les degrés de combustibilité, ce dans l'acidification des divers substances. -

Des diversos substances. —
 la base la présente comme
 une poudre verdâtre, non soluble dans
 l'eau, à la température de l'atmosphère.
 On ne la trouve mêlée avec l'eau,
 à la plus haute température. — elle est
 soluble dans l'alcool. — elle est
 dans le cas de ces substances, qui
 se combinent avec une flamme verte.

+ la différence qui résulte par
une seconde opération entre le
poids du corps dans l'air & le
poids qu'il perd dans l'eau, ^{qui ne pèsent pas}
est mise en rapport avec
l'unité prise pour mesure de
la pesanteur d'un égal volume
d'eau, d'où l'on appelle
la pesanteur spécifique...

La substance du Diamant, élevée à son
point... la pesanteur spécifique est de
trois fois en pesanteur pour unité, la
poids d'un volume d'eau, égal au
volume du Diamant, car la pesanteur
spécifique se calcule toujours ainsi:
en genre se prenant comme on voit
d'une manière toute à fait absolue.
Même si l'on se livre, en pesant
le corps dans l'eau, car ce qu'il perd
de son poids, est justement égal
au volume d'eau qu'il déplace, cela
à dire, à son propre volume, qui
déplace un égal volume d'eau.
on prendra pour unité la différence
de pesanteur entre l'air & l'eau, +
correspondra à la pesanteur d'un
volume d'eau, d'où l'on appelle
la pesanteur spécifique de tous les corps.
mais en général la pesanteur
spécifique des corps, se trouve
exactement exprimée, par la quotient
de la masse divisée par le volume.

Le carbone est une des substances
constitutives des corps organisés. — les
végétaux sont composés d'origine
d'hydrogène, et de carbone, qui
à ce qui parait en eux susceptible
de la vie. — il s'y trouve d'ailleurs
une faible partie inorganique,
ou terreuse. — il en est de même
pour des corps animés. — on trouve
dans leur composition d'azote —
mais la portion végétale animée des végétaux
en contiendrait une plus grande.

on plote le tour de l'ourneau, on
y mèle, les grains de mine; & on
^{place}
le feu par dessous, ce qui fait
cette, au moyen d'un soufflet, qui
correspond au dessus du foyer. — C'est
par couches que la matière s'établit
mais les couches supérieures, ne sont
longtemps attardées, et enflammées que
par l'origine progressive, ce qui
se dirige par l'élévation de la
température. — La mine est si décomposée
^{la mine est si décomposée}
et ces germes minéraux, qui se
brûlent la nuit, au dessus des
tours de l'ourneau? sont produites
par l'hydrogène qui se trouve dans
dans le charbon. — plus léger que
l'air, il traverse les couches d'autant
les matières ^{partielles} oxydées, et il continue
avec lui des parcelles qui retombent
enflammées, et ^{engendrent} ^{des} ^{germes}
affordés germes. —