

Cours privé de chimie (séance 11) 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 \(séance 10\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 12\) 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 11) de Chevreul, 1814-06-23

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

Consulté le 06/12/2025 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7370>

Présentation

Date 1814-06-23

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 4 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



Le soufre est le 4.^e Corps dans la
 série des combustibles. - il se liquéfie
 à 110^e Deg. du thermomètre centigrade.
 il se vaporise ^{vers 240^e, ou au delà} à 440^e - il cristallise en
 octaèdres. - les atomes du soufre qui subissent
 la vaporisation du soufre le corps
 a une forte température, pour en même
 temps s'octaédre. - quand on soumet
 le soufre à la liquéfaction, ce qu'on
 la parfaite réfrigération, on s'attache
 la partie encore liquide qui se
 trouve au centre du cylindre, on
 reconnoît ^{par sa forme et sa couleur} la forme et la couleur des
 aiguilles de cristallisation. ~~fixes~~ cela n'est
 chose bien remarquable, que la grande
 cristallisation, que la nature emploie
 dans la formation des corps inorganiques.

Le soufre soumis au feu recouvre des
 propriétés nouvelles. - il est susceptible de
 se détacher en filats rouges ~~et noirs~~
 et élastiques, qui conservent même
 refroidis, ce pendant quelque temps, une
 flexibilité remarquable. - Ces filats
 remis au feu reprennent leur première
 forme, ce dont on trouve le soufre dans
 son état commun. -

Le soufre se combine avec l'oxygène
 il y brûle avec vivacité, ce sont alors
 les mutations de la jolie flamme bleue
 qu'il y produit, en parlant des propriétés
 combustibles de l'oxygène. Le mystère
 de cette coloration, ne m'est pas encore
 expliqué. -

Le soufre forme avec la combinaison
 de l'oxygène, l'acide sulfureux, et l'acide
 sulfurique.

[illegible]

+ la fleur d'autre est un des
résultats de la vaporisation de l'eau

+ un fait affecté d'une j'ai été témoin
de l'arrêt de la fleur qui grandit dans
les chemins. — elle y agit en partie
comme leau, elle a donc pour effet
de calmer par la vaporisation,
elle produit le refroidissement. —
~~un long passage~~
~~mais~~ comme le calage se fait
à l'air, par le besoin de vaporiser
leau, on ^{trouve} la fleur d'autre plus
que l'augmentation de la fleur d'autre
enflammée qui se produit une, en
brûlant. — on peut répondre que c'est un effet
de la fleur d'autre. —
la fleur est un corps simple, qui
s'emploie à divers usages. — on l'a
des pyrites, qui se trouvent au sein
de la terre, en partie dans le cratère
des volcans. — on y a aussi des pyrites,
des pyrites d'acier comme des pyrites
affinités. — on l'a, en la liqueur
et enfin en la sublimation c'est à dire
en l'élevant à l'état de vapeur. —
généralement la fleur se trouve
dans tous les corps — c'est à dire que les
corps d'acier des pyrites animales,
dans le cadavre fétide qui les caractérise
et que la fleur domine aux yeux,
quand on trouve l'autre. — les fleurs
en continuant aussi, en différentes
proportions. — mais le chou, et les
choux se trouvent en continuant
manifestement la présence, plus que les
autres végétaux. — de quelle manière
s'entraînent-ils dans la constante
organisation? — que de belles
réponses à faire? —