

Cours privé de chimie (séance 18) de Chevreul

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

3 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est une suite de :

[Cours privé de chimie \(séance 17\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 19\) 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 18) de Chevreul,
1814-07-21

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

Consulté le 17/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7377>

Copier

Présentation

Date 1814-07-21

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 3 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

18^e leçon de Chimie

+ l'électricité ne paraît pas
l'effet. - mais soumis à
l'action de la pile voltaïque,
le gaz se porte au pôle positif,
et semble ainsi être l'oxygène
que de l'air de résineux,
ou d'électricité négative -
étrange anomalie. l'électricité
qui, si l'on veut, produit les effets
du feu, elle ne les produit pas
toujours! -

Et puis, quand le phosphore est
saturé d'iode, ce que l'on
suppose ^{parfois} dans le
tube, on y voit se lever un
image du plus beau violet.

A. E. J. J. J. 1814.

l'iode, ainsi que nous l'avons dit, est
une substance d'une apparence
métallique - il se liquéfie, à une
température de 160. Deg. environ, et
se vaporise à 180. - c'est une substance
volatile, ^{comme presque toutes les substances}
volatiles, ~~comme presque toutes les substances~~
volatiles. x

Le gaz d'Iode, est soluble dans
l'eau, et aussi dans le mercure, et
ce gaz se combine difficilement
et aussi à soumettre aux divers
expériences. -

Le phosphore liquéfié, ^{par la}
saturé par libération de la température,
se combine avec l'iode, et prend une
belle couleur rouge - elle se dissout
plus dans l'iode, et ^{parfois} ~~quelques~~
ce le phosphore combiné, se vaporise
dans le tube de verre; mais la couleur
reste dans le tube, et même que le
refroidit. - si l'on verse
sur des charbons, quelques gouttes
de la liqueur formée par la combinaison
de l'iode et des vapeurs du violet le
plus riche, c'est le phosphore saturé, et
la combinaison de l'iode, et de
l'iode, forme ainsi, une belle couleur
rouge, et cette couleur, n'est pas seulement
l'effet de la liquéfaction du violet, elle
appartient à la combinaison, et le
refroidit. ne l'altère pas. -

et est un état de combinaison, ou
de combinaison acide. - et c'est la
raison pour laquelle. -

thorine?

Dans les plus violentes convulsions,
cette malheureuse qui se traîne après
à son action --

Les savants sont partagés sur le
principe de son existence -- Les uns
croient que les acides et les sels
sont combinés en l'origine, avec
un combustible inconnu -- Les autres
le considèrent, comme la combinaison
d'un combustible encore inconnu,
qu'ils appellent thorine, avec
on le trait du sulfate de chaux,
on le trouve dans la nature --

Plus combiné avec l'acide, ce sel
cristallin, il est dit acide sulfurique
que dans son état de pureté --

On pourrait l'employer à graver sur
le verre, à l'instar de la pierre qui
se trouve dans le monde, les matières vitreuses
on combine le verre avec une certaine
de terre, que l'on chauffe, l'acide sulfurique
pas, on trace les figures, selon
le procédé ordinaire --