

Cours privé de chimie (séance 24) de Chevreul

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](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est une suite de :

[Cours privé de chimie \(séance 23\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 25\) de Chevreul](#) est une suite de ce document

[Cours privé de chimie de Chevreul \(Résumé des leçons 19 à 27\)](#) 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 24) de Chevreul,
1814-08-19

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/7383>

Copier

Présentation

Date 1814-08-19

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 6 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

Non plus le même semble les deux
acteurs de leur balance, et établit
un partage.

+ L'humidité agit quelquefois sur
les corps, d'une façon différente de
leur, par exemple l'impression de l'air
sur certains cas, nécessaire à son
action.

Il est remarquable, que l'air de l'atmosphère
de l'antimoine, et du soufre, qui se réunissent
M. Proust les a combinés en proportions
différentes. En vain on lui présente
au feu, une suite de mélanges,
où le soufre entre en toutes proportions
il se distingue, la combinaison, de
la fusion des quantités de soufre combinées
avec l'antimoine en degré suffisant
de chaleur.

Le soufre néanmoins s'élève pour
l'origine, une affinité plus forte que
pour l'antimoine, et quand on le chauffe
une substance d'antimoine à l'origine,
il se forme une ^{de l'air} substance d'antimoine,
ce se décide par l'analyse.

La ^{de l'air} substance d'antimoine est une combinaison
de l'antimoine et du soufre. - L'antimoine
est aussi une combinaison de l'antimoine
de l'air, et d'antimoine. - on le
nomme tartre stibien.

L'arsenic est un métal susceptible
de se sublimer. - et se calcine
brillante.

Arsenic se combine de quatre
manières avec l'arsenic, et dans cette
proportion 2 6 8 10. - ^{antimoine} L'antimoine
partiel d'arsenic, en arsénure.

L'arsénure pour les quatre degrés de
l'oxydation. - Au premier de l'arsénure
prend une couleur noirâtre. - et
l'action de l'air ^{humidité} qui se fait sur elle.

+ et elle est remarquable que l'air
d'arsenic, sous charge de la petite quantité
de même nature, et que les substances
comme des hydrates. - et de l'air.

E 373



selon le volume mis en
le chlorure se combine avec le
soufre, ou le Phosphore. - et chlorure
certainement.

Le chlorure est une substance à l'usage
nouvelle pour la chimie, et on en a vu
l'usage. Elle a l'usage métallique. C'est
une substance volatile extraite des
craie marais, ou les salpêtres, ou les sels
de l'eau - on le met avec le rang des

combustibles. Son action n'est pas possible
sur tous les corps. en général, elle ne
passe que par le bismuth, et l'antimoine.

Elle se liquéfie, à 180. - et se
répand à 180. - Elle est des plus riches
contenus la combinaison du phosphore liquide
ou celle du soufre. - et les acides
combinaison à l'azote. Son action est
faible. Elle se combine à l'hydrogène pour
conserver la décomposition.

Le chlorure fluorique est une substance
de l'eau, et plus commune que les autres. Elle
est la plus commune, et les effets sont

un philosophe ne demande
s'il est possible de tirer la morale
considération morale. Est-ce possible
à la science? - j'y trouve je l'ai vu,
un vaste champ de moralité.

tout démontre l'insuffisance de l'homme
en science. tout qu'on a collecté de
théorie, mais je connais une partie

de l'intermédiaire de la vérité, et de la plus
belles applications. - on apprend à la
fin des plus précises conclusions de la science
la science. Combien on peut en tirer
l'homme des corps. Donc on en tire la
quantité de la science inapplicable, et non l'usage

