

Cours privé de chimie (séance 8) de Chevreul

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

5 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est une suite de :

[Cours privé de chimie \(séance 7\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 9\) 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 8) de Chevreul, 1814-06-13

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/7367>

Présentation

Date 1814-06-13

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 5 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

[illegible]

a. indéterminé. Page -
 Il faut que le charbon soit chauffe
 jusqu'au rouge, pour provoquer la
 combustion - Si l'on l'a étalé on le
 plonge dans un ^{flacon} d'oxygène et
 brûle avec le plus brillant éclat, et
 se dissout entièrement. - L'acide carbonique
 remplit alors tout le flacon. et on le
 range la teneur de l'air. - On le
 dans l'air de charbon, il le régénère,
 c'est-à-dire qu'il fournit ^{le même} pour le
 qu'on nomme le charbon de charbon, c'est-à-dire l'oxygène
 qui se peut magiquement transformer
 que ~~les~~ ces flacons perdent une grande
 et qui contiennent généralement de véritables
 substances, pour l'essai de tous les
 promus - on s'aperçoit l'effet de la présence
 de l'air pour qu'on se l'incruste.

[illegible]

