

Cours privé de chimie (séance 27) 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 \(séance 26\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 28\) 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 27) de Chevreul,
1814-09-14

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/7386>

Copier

Présentation

Date 1814-09-14

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



les sulfates de l'isthingene, en fait solubles
 et insolubles. - les premiers précipitent
 la baryte, donc on y verse une dissolution
 les second mélangés en charbon, avec la
 potasse et soumis à l'action du feu, brûlent
 en sulfate, et cette poudre noire qu'ils
 contiennent, a la même substance. On les sépare
 on distingue les sulfates, entre les autres
 sels, en ce qu'ils ne laissent échapper aucun
 vapeur blanc, quand on y verse. Les
 acides sulfuriques. C'est une autre nature de sulfates
 Les sulfates combinés à des acides, brûlent
 de forme ou composés avec leurs sels, par ex.
 du gaz acide sulfurique
 et sont ^{solubles} insolubles -
 Dans les sulfates étrangers, les acides, etc
 et celui de la pyrite, dans le rapport de 2:1.
 Dans les sulfates, il est de 2:1 -
 on peut donc convertir un sulfate, en
 sulfate en présence d'un acide, d'une portion
 de son origine -
 en général, un acide plus fin, separe
 de ses combinaisons, un acide plus capotif.
 Les nitrates combinés à des corps combustibles,
 perdent leur origine, ils se portent sur les
 corps.
 L'acide sulfurique, separe exhaler des vapeurs
 blanches, au v. s. qui contiennent, un nitrate
 d'azote. - il enlève les vapeurs rouges, des
 nitrates. -
 Le nitrate de potasse, est le seul employé
 aux usages communs. - il entre pour
 70. Dans la poudre à canon, avec 11. parties
 de soufre, et 19. de charbon. - d'explosion.

explosion, et toujours en raison de
la quantité de gaz produite, et de la
rapidité de l'opération. —

Les phosphates sont solubles, on introduit
les premiers précipitent le nitrate d'argent
les cristallins qu'on obtient sont d'un blanc
lâche. L'action de la lamie ou du sodium
sur eux, ils se produisent de l'acide
phosphorique, de l'oxide d'argent, et de
l'acide de l'acide.

La température la plus élevée, est celle
capable d'enlever le phosphore au phosphore
qui le contient. — en general les phosphates
sont dans le cas de la vitrification; ils sont
decomposés par. —

Les phosphates donnent du phosphore, à la
distillation: ils précipitent l'argent en noir.
non en jaune comme les phosphates, parce que
les phosphates, contiennent plus de phosphore,
que ne le font les phosphates. —

Les borates sont décomposés par l'acide
nitrique. — ils tendent à la vitrification. —
l'acide boracique de l'oxide, sert à
à fondre les métaux. —

Les carbonates, sont affectés de la même
manière. — l'acide carbonique est dégagé par
une production de chaleur. — ce n'est qu'un
dégagement d'acide carbonique.

Les carbonates se décomposent, à une très
haute température à l'exception de la potasse
et de la soude. — les autres sont de l'acide carbonique, de
la potasse, de la soude, et de l'oxide.

* l'origine de l'acide, ce n'est pas de celui de
l'air, comme l'avait cru M. Berzelius.

ils concluent que quand le plomb métallique
se dissout dans une dissolution de nitrate de
potasse, il se dissout en petites portions, mais
en vérité l'on ne s'agit pas de modifications,
des modifications, que la combinaison
de quelques substances, que l'on ne
saurait appeler, mais la simplicité
de leur que les données ^{positives} ^{absolues} qui rappor-
tent le plomb, et les parcelles voisines
et les parties cristallines d'un blanc d'argent
que M. Ch. lui fait produire, et les
lames jaunes se composent par M.
Berzelius? — La question des états, les
uns sont les autres, les actifs, les contents
sont les autres, et par conséquent il n'y a que Dieu
et nos âmes, l'abbé! —