

Cours privé de chimie (séance 20) 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 \(séance 19\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 21\) 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 20) de Chevreul,
1814-08-01

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/7379>

Copier

Présentation

Date1814-08-01

Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation4 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



nous avons reconnu que ^{qualité de} l'acide
 mutans, dans les deux 1^{ers} et 2^{es} moments,
 simplifiant la nomenclature, il fallut
 considérer le métal propre comme
 l'acide ^{absolu} - le calcium, et donc
 l'acide ^{absolu} - la chaux l'acide ^{absolu}
 composé, et comme dans on ne peut
 extraire le calcium ou l'acide ^{absolu}
 par une complication d'opérations

la chaux elle-même, l'opération
 a nous, dans ces états ^{absolus} -
 quelquefois les volcans, en découvrant
 quelques amas. - en général, nous
 le trouvons à l'état de Carbonate de
 Chaux, autrement à l'état d'acide
 a chaux. - C'est là où on le trouve
 pour le soumettre à l'action du feu
 le carbone, se combine, et le produit
 de chaux, le calcium l'acide ^{absolu}
 est le résultat de cette première
 opération. -

l'affinité de la chaux, avec l'eau
 la facilité avec laquelle, elle s'unit
 à la décomposition de l'air ^{l'air} ^{l'oxygène}
 pour les substances végétales, ou animales
 qui se continuent toujours quelque
 temps ^{de chaux} - l'acide ^{absolu} de l'air
 l'oxygène pour les substances végétales, ou animales
 l'acide ^{absolu} pour les substances végétales, ou animales
 l'acide ^{absolu} pour les substances végétales, ou animales

beaucoup de principes y sont
 une quantité considérable, de l'acide
 (acide) l'acide carbonique des substances végétales, ou animales

le peroxyde de Strontite, combiné,
au soufre comme un combustible
dans la portion d'oxygène qu'il en
la Strontite a cristallisé, n'y tiens que
par une affinité légère; elle se
porte sur le soufre, par affinité
supérieure, et c'est la une combustion
la Strontine pour ne se présenter
qu'à l'état de Strontine, c'est à dire
en oxydation. — ^{la propriété de se transformer}
^{quelque de Strontite cristallisé sur tout l'oxyde}
^{les propriétés de la Strontine cristalline}
cristalline, par exemple; la Strontite en
lamelles hexaédres, d'un beau blanc.
La cristallisation considérée sous des
rapports géométriques, offre l'élaboration
d'admirables phénomènes, mais à part
les figures ^{des cristallisations} géométriques, n'est-ce pas
chose admirable, que chaque substance
inorganique, envoie une qui lui
soit propre. Dans un état qu'on appelle
volontiers, celui de la transformation
de la cristallisation pour être? — quelques
substances végétales cristallisent aussi
selon de certaines lois, mais ne
le suivent-elles pas à la présence de
quelques substances minérales? —
on peut faire d'illusions, dans la
la Strontite, et la Strontine. on
croirait que de la même limpidité
qu'on y voit quelques gouttes d'acide
sulfurique, ^{limpide} ^{la Strontite} ^{la Strontine}
la présence du métal de l'acide de l'acide
n'est pas précipité. — ^{mais il faut}
avoir plus de temps pour précipiter la Strontine

ministère ce qui ^{trouve} semble d'attraits vertus.
on peut en bien se contenter sans une
effort ^{plus ou moins} volontaire? -

Il est fort amusant de voir bruler
le strobilisme, et la baryte sont blanches
ou elles sont d'un rouge d'acier.
la flamme de baryte est jaune. Celle
de stront. d'un rouge nacré, et
d'une teinte verdâtre jolies. - Je
remarquai d'une opération, que
la flamme ne semble visible, et
colorée qu'à une certaine distance
du vase, mais cela tenait, sans doute
à quelques effets de jour: - la flamme
vraie se distingue quelque peu au
niveau de la liqueur. -

Le potassium gave le dégazage de
la potasse, en passant par un tube.
chauffé avec violence. - le fait avec
lequel on traite la potasse, en absorbant
tous les gaz, ^{au moyen du potassium} ~~la potasse~~
trouve une réaction, et produit
une flamme d'un plus beau rouge. -
on dégaze aussi le potassium. Dans
la potasse et les liqueurs, par le moyen
du mercure, et de l'électricité. -