

Cours privé de chimie (séance 19) 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 \(séance 18\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 20\) 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 19) de Chevreul,
1814-07-28

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/7378>

Copier

Présentation

Date1814-07-28

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

les métaux en effet, se montrent
susceptibles d'oxydation, à une température
plus ou moins haute. - chez quelques
uns, la h. ^{te} température, en détruisant
la cohésion, après les avoir fait
former à l'oxygène, ^{en même temps} ^{usé} ^{la} ^{solidité} ^{de} ^{la} ^{matière}
qu'il n'est plus susceptible de solidifier
en se combinant ^{avec} l'oxygène.
Le mercure par exemple s'oxyde, à
un degré commun de température. - une
température plus élevée ralentit
son oxydation, ce rend le mercure plus
dur à la pénétration.

Certains métaux, s'oxydent même à
froid, la combinaison ^{induite} ^{par} ^{l'oxygène} -
on en fait la série des six classes
de métaux, d'après leurs affinités
avec l'oxygène.

Dans ces six classes, il arrive à quelques
que plusieurs substances marchent,
quand ^{elles} ^{se} ^{comportent}
parallèlement l'une à l'autre.

La 1^{re} classe comprend les métaux,
dont la base, s'ils en ont une, ne se
peut être décomposée. - nous ne les considérons
que dans leur état oxydé, ce bon n'est pas
suffisant pour servir à les remettre
à l'état de pureté.

On y compte le tellurium, l'antimoine,
le glycime, l'yttrium le ferrocène.

La 2^e classe comprend les métaux
que la nature nous présente à l'état
oxydé, mais que l'art du chimiste
peut décomposer. - ils se décomposent
en ^{deux} ^{parties} ^{distinctes} ^{l'une} ^{est} ^{le} ^{métal} ^{qui} ^{se} ^{trouve} ^à ^{l'état} ^{oxydé} ^{et} ^{l'autre} ^{est} ^{l'oxygène}
on y compte le magnésium, le
calcium, le barium, le cobalt, le manganèse, le
le cadmium, le stannum.

