

Cours privé de chimie de Chevreul (Résumé des leçons 19 à 27)

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 un résumé de :

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

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

[Cours privé de chimie \(séance 21\) de Chevreul](#)

[Cours privé de chimie \(séance 22\) de Chevreul](#)

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

[Cours privé de chimie \(séance 24\) de Chevreul](#)

[Cours privé de chimie \(séance 25\) de Chevreul](#)

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

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

[Afficher la visualisation des relations de la notice.](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Cours privé de chimie de Chevreul (Résumé des leçons 19 à 27), 1814-09-15

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/7395>

Copier

Présentation

Sous-titreRésumé

Date1814-09-15

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

Séances des leçons de Chimie.
De la 19^e à la 27^e inclus.

15.7.1814.

E 378



les métaux sont des corps combustibles
dont l'un est métallique. —
on les classe, selon leurs rapports
plus intimes avec l'oxygène, et la
manière dont ces rapports s'exercent.
on en fait six classes. —

la 1^{re} comprend ceux, que la
nature ne nous présente qu'à l'état
d'oxyde, et dont on n'a pas pu séparer
l'oxygène. — le bismuth, l'antimoine
en deux parties. — on ne les possède
encore qu'à l'état de bismuth, et d'antimoine.

la 2^e comprend les métaux que la
nature ne nous présente encore qu'à
l'état d'oxyde, mais que l'on a pu séparer
à l'état de pureté. le magnésium,
le calcium, le barium, le strontium,
le sodium, sont de ce nombre. —

l'électricité employée au moyen de
la pile de Volta, contribue surtout
à séparer ces métaux de leur oxygène.
ils se décomposent dans l'eau. —

les oxydes qu'ils forment sont blancs.
ceux que les chimistes nomment blancs.

la 3^e comprend les métaux qui
se décomposent dans l'eau, qui ont une température
rouge. — on y compte, le manganèse
le fer, le cobalt. —

la 4^e comprend une seule substance
entre autres le cuivre, et le plomb, qui
ne se décomposent dans l'eau qu'à une température

La 1^{re} comprend les mutans, qui
comme le mercure, cadent à un certain
degré de température. L'origine qui
les oxide.

La 2^e comprend les mutans, qui ne
paraissent même être oxides par le seul
effet de la température, ce qui perdure
au dessous de la chaleur rouge,
l'origine de leur oxidation. De la
forme, de la couleur, de l'état, et de

le nombre des mutans communs
porté à 27. leur classification, sous
les principes, sous une provision, dans
leur ordre, et les subdivisions.

Les mutans des deux premières classes
peuvent jusqu'à ces derniers temps, avoir
été compris sous le nom de terres. —
Maintenant ils sont analysés.

Les mutans cristallins, de leur part
loin constants. — cette opération se place
dans le 2^e rang, de celles que les mutans
déterminent ou germent, car la substance
qui cristallise, se forme par l'opération
et l'affinité des les molécules plus pures.

Les mutans sont susceptibles d'oxydation.
— quelques uns
même, mais en petit nombre, reçoivent
de l'origine une propriété acide.

Les végétaux reculent dans leurs centres
ou dans leurs fibres, des parcelles de divers
mutans, ce sont ceux de ceux qui forment
les alkalis. — la potasse, le tartre, dans
quelques uns. et M. Chuv. a constaté plusieurs
substances minérales, entre les 28^e qu'il
a trouvées dans les sels de l'urine. —

+ Cependant le fer, combiné au carbone
dans la proportion de 10. à 50. donne
le Plombagineux; ce dans celle de 38.
à 2. lient. —

plusieurs parties continues des
portions de métaux

Le Venise est une production entièrement
métallique il se compose de silice,
de potasse —

Les métaux sont tous susceptibles de
plusieurs degrés d'oxydation. mais les uns
qu'ils sont le plus multipliés, le second
degré en forme le type, et c'est celui
que les modifications subies par les métaux
oxydés, ramènent presque toujours à l'état
des oxydes à différents degrés, ou même
de colorations différentes. — Les fleurs

les flammes que produisent en brûlant
les différents métaux qui en sont susceptibles,
comme aussi des couleurs diverses, et
la pyrothécnie font usage de cette propriété

les métaux se liquéfient à des degrés
différents — le Chalcure rouge, est au
même degré pour tout, mais plusieurs
se vaporisent avant d'être pursifiés. —

Le soufre est de tous les combustibles
non métalliques, comme celui qui se combine
les métaux, et de la manière la plus importante
avec les métaux. —

On donne le nom d'alliage à la
combinaison de plusieurs métaux entre eux
cette combinaison, mélangée, donne le nom de métal
le fer, le nickel, et le cobalt sont
susceptibles de propriétés magnétiques.

Les sels sont formés par la combinaison
l'acide avec une base salifiable. et cette
base a l'exception celle qui donne naissance
à un oxyde, et le plus souvent à un acide.

Cette combinaison forme la base d'une partie
selon celui qui est combiné avec l'acide dans la

engagés par les terminaisons, on en a été
sûr en cela.

La combinaison de l'acide avec les bases
pour former le sel. - avec l'acide
l'acide, avec l'acide de la base. Pour reconnaître
absolument qui détermine les propriétés de la
base, et celle de l'acide. - le langage -
distinguer les deux genres par les propriétés
théor. et prax., et le 3^e par la dénomination
de sel neutre. -

trois lois générales président à la
formation des sels. -

La 1^{re} celle de la progression l'origine
des sels bases, quand on s'en est occupé
modifie l'acide. - elle est la même que
celle de l'oxydation des substances. 1. 1/2. 2. 4.

La 2^e celle qui fait de l'origine de
l'acide, la multiple ou la division, de
celui de la base, est fréquemment.

La 3^e celle qui établit, entre l'acide
des sels neutres d'un même genre, et ceux
bases divers, un même rapport d'origine.

Cela prouve de cette loi, que dans
les sels neutres qui se décomposent forment
toujours deux autres sels neutres.

Cela a lieu de protoxide, mais non
de sous-oxide, que les bases faibles
aux acides sont formés les sels.

le chlorure entre comme l'origine
dans la composition des sels. -

on peut compter autant de genres de
sels, qu'il y a d'acides connus. -

Les sels neutres sont susceptibles de se
combinaison avec les bases, et comme des composés
binaires. -

Les sels de décomposition de divers manières
et l'acide l'autre, agit progressivement. -

enfin, on a vu que les sels sont susceptibles de se combiner