

Cours privé de chimie (séance 26) 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 \(séance 25\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 27\) 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 26) de Chevreul,
1814-08-31

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/7385>

Copier

Présentation

Date 1814-08-31

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 combinaisons acides, sont déterminées
 le 1. par les propriétés de la base, le 2. par les
 propriétés de l'acide, le 3. par les propriétés
 des deux. Les combinaisons acides, sont
 toujours, si l'acide est solide, si l'acide est
 liquide, ou si l'acide est gazeux. Les
 principes colorants, qui sont
 agissant sur les bases, comme
 acides, ou comme alkalis, en qui
 trouvez-vous l'observation.

ou reconnaître l'acide, les éléments
 et les propriétés, et l'acide, et la base
 base, - pour bien juger de la base et de l'acide.

Les sels sont formés par la combinaison
 d'un acide et d'une base salifiable. Cette
 base est toujours, au seul exemple, par
 exemple pour l'acide sulfurique, la base est
 un alkali, ou un oxide.

Cette combinaison peut se faire de
 deux manières. Soit par l'acide, soit par la base.
 Les acides, les terminaisons en -ate, en
 -ite, selon les degrés de l'acide, sont
 par le degré de l'acidité de l'acide
 qui forme la base, ainsi l'on dit
 un sulfate, ou un nitrate, ou un
 phosphate, ou un phosphite.

La combinaison de l'acide et de
 la base, peut se faire à trois degrés.
 avec excès d'acide, avec excès de base, ou
 dans un équilibre absolu, qui est le plus
 commun. Les propriétés de l'acide, et de la base,
 sont les propriétés de la base. Les propriétés
 distinguent les deux combinaisons. Les
 l'entre-composé des sels, selon les quantités.
 + trois lois générales. Première loi
 formation des sels.

La première est celle de la progression
 de l'acide, dans les bases, quand les
 bases qui modifient l'acide. Elle
 est la même que celle de l'oxidation
 des substances. 1. 2. 3. 4.

La 2. est que l'acide, dans la base,
 est toujours multiple, ou divisible, de
 celui de la base, ou de son équivalent.

La 3. est que l'acide, dans la base, est toujours

+ la 3^e espèce qui dans quelques cas pose
qu'un acide qui se décompose avec un base
pour former un sel neutre, toutes
les neutres du même genre, se combinent
avec leurs bases respectives, dans
un rapport égal. —

+ la composition, forme et ton des sels
selon les neutres. —

La 1^{re} partie de la chimie, de la base, de l'acide
qui sont susceptibles d'une autre démonstration,
que de celle des faits. —

La 2^e partie de la chimie, d'après les
principes ^{général} nous donneront potest la base.
Celle qui dans quelques cas pose qu'un
acide qui se décompose avec une base, pour
former un sel, tous les sels du même
genre, se combinent avec leurs bases
respectives, dans un rapport égal. —

La 3^e partie de la chimie, d'après les
principes ^{général} nous donneront potest la base.
Celle qui dans quelques cas pose qu'un
acide qui se décompose avec une base, pour
former un sel, tous les sels du même
genre, se combinent avec leurs bases
respectives, dans un rapport égal. —

La 4^e partie de la chimie, d'après les
principes ^{général} nous donneront potest la base.
Celle qui dans quelques cas pose qu'un
acide qui se décompose avec une base, pour
former un sel, tous les sels du même
genre, se combinent avec leurs bases
respectives, dans un rapport égal. —

La 5^e partie de la chimie, d'après les
principes ^{général} nous donneront potest la base.
Celle qui dans quelques cas pose qu'un
acide qui se décompose avec une base, pour
former un sel, tous les sels du même
genre, se combinent avec leurs bases
respectives, dans un rapport égal. —

+ les seuls neutres sont les acides
de formation des sels doubles, qu'ils
combinaison. ils se combinent
non pas ^{légèrement} essentiellement, mais par
spécies comme deux composés binaires,
chacun d'eux composé ou principal
par exemple de sulfate de potasse,
et de sulfate d'alumine. -

Les sels du même genre, avec
même degré d'acidité, sont les acides
seuls de formation des sels doubles. -

+ le protoxyde est toujours l'acide, on
les sels de formation aux acides pour la
formation des sels. - mais le protoxyde
était un sous-oxide, l'acide d'oxyde
se combine avec un acide, et l'acide
combine le protoxyde. -

le chlorure entre comme l'oxygène dans
la composition des sels. - le principe
acidifiant, ne peut pas être mis avec
l'oxygène dans un rapport avec l'acide
combine à l'hydrogène, et l'oxygène
il compose un acide. - l'oxygène, est
vraiment dans la proportion simple contre
double, ne compose que l'acide, ou
le l'oxide d'hydrogène. - mais dans
l'autre cas, l'oxygène qui se trouve dans les
sels, est la proportion de l'acide. -
on peut compter entre les genres
des sels, qu'il y a des acides connus. on
conçoit que le nombre des sels doit
être immense. -

on nomme caractères généraux
ceux qui distinguent un genre.
Caractères essentiels ceux qui se trouvent
dans l'ensemble des différents caractères
généralisés. -