

Cours privé de chimie (séance 16) 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 \(séance 15\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 17\) de Chevreul](#) est une suite de ce document

[Cours privé de chimie de Chevreul \(Résumé des leçons 1 à 18 \)](#) 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 16) de Chevreul, 1814-07-14

Projet Chastenay ; projet EMAN, Thalim (CNRS-ENS-Sorbonne nouvelle)

Consulté le 28/12/2025 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7375>

Présentation

Date 1814-07-14

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

16. ~~leçon~~ leçon 1^{re} Chimie

le 14. Juillet 1812

+ mais qu'il n'a pas l'action sur
le carbone --



le Chlore est un corps combustible
dont l'état se présente avec tous
le signe d'intensité qu'il appartient à
la nouveauté de produire. --

le Chlore est un gaz coloré. il doit
son nom à la teinte d'une vive jaunâtre.
considère quelqu'un, comme corps
composé, il est composé maintenant
au nombre des corps simples

ce gaz combustible, ne réunir pourtant
pas, à faire brûler une bougie. -- il
ne sert pas à la respiration. -- mais il
acidifie les substances auxquelles on
l'unit, en lui-même qu'il ^{l'air} oxygène --

Il se combine à l'oxygène; -- ce leur
combinaison, est la qu'on nomme
l'acide chloré. -- la proportion est de 10.
de Chlore, contre 20. d'oxygène, c'est
à dire de deux contre un. mais il
y a contraction, de sorte que les 30.
Vol. de gaz, ne forment plus que 20.
l'élévation de la température produit
une dilatation, qui rend aux gaz,
leurs 30. Vol. -- il y a, alors dilatation
et dégagement de lumière, ce de chaleur
est opposé à celui que toutes les choses
indiquent, ce que les expériences montrent
le plus ordinairement quand elles
portent sur d'autres substances. --
en effet la dilatation pour elle-même
se comprend. mais comment la dilatation
produit-elle chaleur, et lumière? --

+ l'enchlorure fait bruler le
phosphore, l'oxyde de fer, &c. &c.
l'hydrogène se combine avec l'oxygène
de même se combine avec le
soufre; &c. &c. le soufre des faits

l'hydrogène se combine avec le chlore
à volume égal; - le chlore se combine
en forme d'acide le gaz acide muriatique
le soufre, son combine, 80. mesures
d'hydrogène, avec 40. d'enchlorure
les 40. mes. de chlore qui s'y trouvent
finissent, & 40. de l'hydrogène, pour
en former 80. de gaz acide muriatique
les 40. mesures d'hydrogène restant
finissent aux vingt mes. d'oxygène
en formant le lien, car c'est ainsi
dans la proportion de combinaison.

Le lien de 80. mesures d'hydrog.
on ne combine en tout que 40.
de l'oxygène d'origine d'elles l'hydrogène
de l'enchlorure le lien d'oxygène -

le carbone combine avec l'enchlorure
dans son origine, pour en former
un volume égal d'acide carbonique,
ce le chlore se trouve avec +

le chlore de cette nature, ne s'est
pas encore trouvé à l'état pur
on le obtient de l'étranger. - le sel
marin, nous en donne la mesure. car
il se compose de soude, & d'acide
muriatique. on peut très bien le
nommer muriate de soude, & l'acide
muriatique ainsi que nous l'avons
dit, se compose d'hydrogène, & de chlore

la pesanteur spécifique de l'hydrogène
en prenant celle de l'air pour unité,
est 0,07321. celle du chlore de
2,4700. celle du gaz acide muriatique
de 1,278. - il est ainsi de voir que le

+ on plus exactement 1, 27160.

résultats, et j'ai tenté de les expliquer par
 la diffusion de l'oxygène, et de l'hydrogène
 dans l'eau, et de l'hydrogène dans l'oxygène
 par l'intermédiaire de l'eau. Je n'ai pu
 qu'en conclure, que l'oxygène et l'hydrogène
 200. Je n'ai pu conclure que l'oxygène
 la combinaison de l'hydrogène, et
 de l'oxygène. - l'oxygène électrique
 produit un semblable effet. Les
 preuves, que l'oxygène, du moins
 par la régénération, et 200. Je n'ai pu
 conclure que l'oxygène et l'hydrogène
 la lumière seule. Mais directe, produi-
 ces effets singuliers, et la détonation
 est alors très violente. ^{l'oxygène} l'oxygène
 action produit une très forte dilatation
 momentané ^{l'oxygène} l'oxygène. Mais les volumes ne
 sont plus altérés, après cette vive explosion
 la lumière diffuse produit une
 combinaison, ^{non} non brillante; ^{elle} elle
^{l'oxygène} l'oxygène et l'hydrogène
 se combinent de nouveau. -
 La chlorine se combine de l'hydrogène
 et de l'oxygène par l'intermédiaire de l'eau.
 La propriété astringente, précipite les
 matières animales. - phénomène
 reconnu par M. Chevreul. -
 L'eau absorbe le chlorure; c'est-à-dire
 deux parties de chlorure de chlore, et
 une d'eau, sont susceptibles de combinaison
 l'action de la bromine. Le chlorure
 ou le change. - ce lien que le gaz
 chlorure perd alors toute sa couleur -
 je ne trouve nulle pareille combinaison
 chimique plus marquée, que dans les
 relations avec le chlorure. - le chlorure
 de produit par elle, d'un volume d'oxygène
 d'un carbone, et d'un de chlorure, qui par

l'action de la lumière, en produisant
un de l'origine, car il y a contraction
car ^{entier} effet de la lumière reconnu par
M. Lavoisier, l'homme qui a été
pour l'appareil, et véritablement cela
fait de la pierre. Si toutefois, on
y combine, une partie volume d'eau,
d'acide ^{de l'acide} et l'on a un volume d'hydrogène
et 1 demi d'origine; le demi vol. d'origine
et le volume d'oxide de carbone,
donneront un volume, d'acide d'hydrogène
le vol. d'hydrogène, et le vol. de chlorure,
en donneront 2. Pages murmurées.

Ce résultat, nous nous tenons
à établir ici, une considération.
Une extrême importance dans l'étude
de la chimie, c'est celle des équivalents
dans l'exemple cité, une partie de
chlorure, représente affectivement une demi
partie d'origine. - une partie d'origine
donne à peu d'intermédiaire un tableau
que Wollaston a composé, et où
toutes les quantités ^{comparables} des substances
sont données, ^{comme par} l'effet de
cet homme pour marquer ^{une échelle} les rapports, de
l'innombrable pour les poids, et pour l'on voit
combien l'un peut, soit avoir l'intention
et pour les poids, quand on
en possède bien toutes les ^{quantités} expressions.