

Cours privé de chimie (séance 13) 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 \(séance 12\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 14\) 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 13) de Chevreul, 1814-07-01

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

Consulté le 13/11/2025 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7372>

Présentation

Date1814-07-01

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

Cant. ^e Quiller 1814.

l'air est le dernier des corps
corps combustibles non métalliques.
il entre dans le mélange de l'air
atmosphérique dans la proportion
de 78 $\frac{1}{2}$ contre 21 $\frac{1}{2}$ d'oxygène. -

on ne le connaît qu'indirectement
depuis 1771. un docteur anglais, lue
l'air de la respiration des animaux
dans une machine exactement fermée
l'air vitriolique dont l'air est la
base, étoit connu depuis longtemps
mais considéré comme corps simple.

l'air vitriolique, a les mêmes
éléments que l'air atmosphérique,
l'oxygène, et l'azote. - mais, dans l'air
il se trouve mélangé. Dans l'air
vitriolique, ils se trouvent combinés,
et dans la proportion fixe, de
70. contre 30. - C'est ce qu'on dit, que
cette découverte; mais pour opérer
la combinaison, il faut faire traverser
le mélange de gaz, par feu, ou par
plusieurs étincelles électriques. -

le mélange de ces gaz dans l'air
a été constaté par l'analyse ^{de l'air}
de l'air atmosphérique qui rapporte une partie de
l'oxygène sur quatre parties d'azote.

Combiné avec l'hydrogène, l'air
produit l'ammoniac. - mais ces deux
substances à l'état gazeux, ne peuvent
se combiner sans un concours étranger
il faut pour obtenir l'ammoniac, l'intermédiaire

+ 2. parties d'Ammoniac, suggées
la combinaison de 5. parties
d'hydrogène, et d'un d'azote.
On décompose les deux
éléments de l'Ammoniac, en
l'expérimentant dans un tube
chauffé au rouge. -

que l'azote puille saisir l'hydrogène
à l'état mixte, c'est-à-dire, en moyen
qui précède son expansion à l'état
de gaz, dans la décomposition de
l'eau, après, par l'action des vapeurs
d'acide qu'on y plonge, ~~de l'azote~~
~~hydrogène~~. L'Ammoniac est une opération très lente.
La flamme bleue d'un d'azote
pur. - Elle s'étend dans l'air d'un
l'Ammoniac, mais en laissant à la
gaz, le contact de l'air, il arrive
que la chaleur produite par la
flamme, détruit l'affinité de l'hydrogène
pour l'azote. On a vu la portion de
ce hydrogène ~~de l'azote~~ se combiner
l'origine produisant l'eau, de sorte
de l'hydrogène se flamme, brûlant
en l'extinguant. ~~l'opération est rapide~~

L'Ammoniac est susceptible de
se mélanger avec l'eau, dans la
proportion de 800. volumes contre un.
L'eau ~~de l'azote~~ d'Ammoniac est affaiblie
par son ~~de l'azote~~ d'Ammoniac, qui se trouble
au contact de l'air, et se décompose plus
tôt. -

L'eau trouble d'un d'azote, après
la portion d'azote environ, contre $\frac{1}{2}$
d'hydrogène. - Cette dissolution d'azote,
se retrouve quelquefois dans les
opérations, on l'a négligé
l'emploi de l'eau distillée.

L'azote se combine avec le carbone,
c'est-à-dire qu'il en est absorbé comme
tous les gaz. - Si l'on réunie l'hydrogène
à ces deux éléments, on obtient l'acide

par la vertu du phosphore et de
l'acide qu'il se trouve avec
l'eau de l'atmosphère. -

par la vertu du phosphore. on en compose un phos-
phore, et on en extrait les sels
de l'acide.

la vertu de l'animalité est la même
on peut l'attribuer sans recourir
aux décompositions animales. -
Mais l'existence de la vertu, ce qui
conserve de l'animalité, s'explique
avec facilité. - Chauffer un tube
rempli d'une substance végétale
quelconque, le papier bleu se
tourne en rouge en peu d'instants.
Chauffer un tube qui contient
quelques parcelles d'une substance
animale, le papier rouge, y touché,
bleu. - c'est un effet bien singulier,
mais bien remarquable. - la matière
végétale décomposée par le chalumeau,
donne un acide et du rouge le papier
bleu. - la matière animale décomposée
par le chalumeau, donne un alkali,
ce qui rend bleu le papier rouge. -

la vertu de la combinaison peut avec
le soufre, ce qui est alors qu'on a vu
l'azote et les certains acides minéraux
en offrir la combinaison. -

Le phosphore et la combinaison avec le
soufre, ce qui est alors qu'on a vu
les phénomènes de cette combinaison.

Le minéral d'ammoniac, l'extrême
de la carbonate d'ammoniac. la
substance qu'il offre, est semblable à un
bloc de glace. - en le broyant avec

l'acide, on lui fait exhaler, on
l'écume forte, et peu agréable.
C'est pourquoi, les substances, avec
une telle affinité, les dissolvant de
l'eau, qu'on peut l'instiller, il s'y
tient droit, sans qu'il y ait de humidité,
et toute la poussière s'y dissout,
on s'y fonde -

L'acide carbonique abandonné
à l'air, antérieur à la congélation.
L'acide sulfurique se concentre dans
la glace. L'ammoniac se dissout,
on empêche la congélation, même
jusqu'à 40. Deg. alors même l'eau
se présente avec une apparence particulière.