

Cours privé de chimie (séance 15) 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 \(séance 14\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 16\) 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 15) de Chevreul, 1814-07-12

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

Consulté le 29/12/2025 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7374>

Présentation

Date 1814-07-12

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



liens pensés - Considérés comme
bâtes, relat. aux acides anhydres
elles se unies. - elles ne changent
ni la nature ni les propriétés. -

les acides pensés quoiqu'ils en fassent
la combinaison à des bâtes solides. -

Ils ont avec les différentes substances
qui pensent en terre, divers degrés
d'affinité, ce tient à cette différence
de degrés, que l'on doit se garder
les extrêmes. - ainsi l'acide sulfurique
agira plus qu'un autre par exemple
l'acide nitrique qui lui est
ici combiné, quand on lui présente
l'acide sulfurique pour lequel elle
a plus d'affinité. -

cette opération selective dans la
matière inorganique, est toujours
pour moi, un sujet insaisissable
d'indétermination. - je pense qu'il est
possible d'en déterminer mathémat.
les lois mécaniques. - je pense qu'elle
doit résulter des réactions réciproques
des pesanteurs, des divers degrés de
dilataction, de cohésion; de l'attraction
des tubes capillaires, des formes, géométr.
ou selon toute apparence, de la cristallisation
des substances. - mais c'est l'effort moyen
de ces causes diverses, et de tous leurs
mappements encore, qu'il s'agit de saisir pour
la nature de l'air, - ce qui donne des
résultats fixes. -

on pour extraire l'acide nitrique
de la potasse, et en général changer
toutes les combinaisons. Après les degrés
d'affinité, au moyen de toutes ces
substances que les acides - ainsi la
terre argilleuse, l'azote l'acide nitrique
de la potasse, parce que la potasse l'emporte
par préférence sur la terre argilleuse -
mais l'acide nitrique l'emporte sur l'azote
affaibli, parce que l'eau qui domine
en combinaison dans l'azote, l'acide
ou se combine par préférence avec
le degré d'acide nitrique, et
rapide, au moyen de l'acide sulfurique
le bon usage de l'acide nitrique, l'acide
nitrique de la potasse, on voit une
vapeur blanche, s'élever au dessus du
vase, et il y a l'azote en production
de chaleur. car l'acide sulfurique
est plus pesant, et plus concentré que
l'acide nitrique -

l'acide nitrique, l'Alcool le carbone
ce qui suggère tout d'un coup, un degré
de combinaison absolu. la réaction
liquide qui en résulte, est la zone
astringente, et se combine par quelques
faibles lavages, et se dissout
comme la gomme, et sert
la base de l'ambroisie - ne seroit
ce pas une indication, qui pourroit
devenir utile, dans l'étude chimique
de la formation des végétaux? -

+ on comprend qu'en combinant
un liq. avec un métal quelconque
mais non trop oxydable, avec
un acide au maximum, les résultats
seront de même nature & genres.
C'est le métal en solution, c'est-à-dire
à l'état d'acide, une partie de son
origine; de même les degrés de
combinaison des acides sont
différents, l'acide obtenu au degré
inférieur, est le degré inférieur au
maximum d'oxygène.

en général, un acide en liqueur
c'est-à-dire au maximum d'oxygène
est susceptible de passer à l'état d'acide
d'un degré de combinaison au-dessous.
C'est ce qu'on appelle ^{en chimie} un ^{acide} ^{oxygène}
d'oxygène, la libération de l'oxygène
de l'acide liq. qui ^{est} ^{un} ^{acide} ^{oxygène} ^{co}
finir par évaporer son hydropène. +
les produits mêmes de l'oxygène
sont susceptibles de degrés d'oxygène
de décomposition, ou de modification
selon que le degré de la température
s'élève, & que le degré même des divers
éléments des substances qui lui sont
soumises, change, ou modifie, les
rapports des éléments qui existent
plus longtemps, ou en plus grand
volume, & son action - ainsi
en chauffant l'acide sulfurique
un à l'eau, avec l'acide nitrique
un à la potasse - le premier produit
donne ^{une} ^{portion} ^{de} ^{l'acide} ^{nitrique} ^{plus} ^{grande} ^{portion}
d'oxygène - le second, une quantité
d'eau, plus une autre portion d'oxygène
le 3^e enfin, une dernière portion
d'oxygène, une nouvelle quantité
d'eau, & du gaz nitreux.

C'est d'après les mêmes principes
qu'on se liquéfie, auquel tend
toujours la nature, qu'on retire du
gaz nitreux, & l'acide nitrique, ou

le résidu en gaz acide nitreux —
le contenu range, on plutot on
qui se prend alors sous apparence en
gaz nitreux, auquel l'air atmosphérique
la forme. —

plus la dose de l'acide est faible
dans l'acide nitrique, et plus d'abord
il est expansible. — il ne se concentre
de l'acide, que la portion qui ne
peut pas se volatiliser de l'eau;
après il n'en est pas le même de
l'acide sulfurique; son affinité pour
l'eau est plus grande, et l'absorbe
de plus en plus, et ne laisse échapper
que peu à peu, une partie. —