

Cours privé de chimie (séance 2) 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 \(séance 1\) de Chevreul](#)

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 3\) 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 2) de Chevreul, 1814-05-16

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

Consulté le 12/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7361>

Présentation

Date 1814-05-16

Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation5 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



la Différence d'égale des quantités,
 dans les affinités, est le seul moyen
 pour la nature de former, à l'exception
 Chimiques, Cibles d'ins et l'analogue
 une la composition artificielle des
 corps. Cependant le tableau graphique
 des quantités d'affinités, établies
 plusieurs fois par différents Chimistes
 n'a pu être complètement fini, car
 rien n'est susceptible d'être jamais fini
 par toutes les modifications de la
 cette quantité, la masse, la cohésion,
 la force capillaire, qui appartient
 au calorique, et la solubilité. —
 ces influences ont des lois. —
 trois molécules agissent sur une
 seule d'une substance diverse, elles
 forment une seule, sans doute,
 mais non autant qu'il y en a trois
 une seule. — de l'effet de l'action, des
 masses, d'ailleurs, la ~~quantité~~ toujours sentir
 en raison combinée, mais ~~elles~~
 + en sont influencées par leur disproportion
 jusqu'à la ~~quantité~~ ^{les proportions} de la ~~quantité~~ ^{proportion}
 proportion, avec ~~la~~ ^{la} ~~quantité~~ ^{quantité} d'une quantité
 dans des corps relatifs.

la force de cohésion, c'est-à-dire
 l'attraction réciproque des molécules
 d'un même corps, ~~est~~ ^{est} un premier
 obstacle, à toute combinaison. — mais
 si le corps est composé, les molécules

Minérale (carbonate)
 Carbonate d'ammoniaque (nitrate)
 les deux sont dissimulés
 - on peut dire qu'ils sont
 dissimulés l'un dans l'autre
 d'ailleurs le carbonate
 d'ammoniaque est soluble dans l'eau.

+ j'ai vu le minéral de Chaux.
 Le carbonate d'ammoniaque,
 comme par les malaises on
 trouve leur combinaison dans
 l'eau, un principe qui n'est
 autre chose que le carbonate
 de Chaux. - ce minéral
 d'ammoniaque soluble dans l'eau.
 De sorte que des deux l'un
 qui a été été versé, ce qui est
 dans le vase, on voyait résulter
 une gelée compacte, nageant dans
 une eau blanchie. - cette
 expérience prouve grand
 encore, comme dans un corps
 composé de deux substances,
 échangeant la combinaison
 tous deux, dans de leurs parties
 constitutives, ce produisant
 deux nouvelles combinaisons
 finies. - le minéral de Chaux,
 composé d'acide muriatique,
 et de Chaux, se devient
 minéral d'ammoniaque,
 et le carbonate d'ammoniaque
 se devient composé d'acide carbonique,
 et d'ammoniaque, et de Chaux
 Carbonate de Chaux. -

intégrantes, sont susceptibles de céder
 à des forces différentes, différentes,
 la combinaison d'une substance
 d'ailleurs surmonter la Cohésion
 ce déterminer des résultats nouveaux
 en agissant sur l'une des deux parties constitutives.
 Du corps + j'ai vu - agit ce composé
 produire de la combinaison
 d'espèces de gelée compacte, en milieu
 dans l'eau même, dont l'action agit
 le produit. -

C'est par le même principe, que
 dans un corps, composé de deux substances
 échangeant, ce se combinant tous deux
 dans de leurs parties constitutives,
 ce produisant deux nouvelles combinaisons
 finies. -

l'action du Calorique est, dans toute,
 la plus puissante, de toutes qui peuvent
 modifier les corps - c'est surtout, en
 écartant les parties moléculaires qui les
 constituent, que le Calorique influence
 l'union. - il produit des combinaisons
 au moment, où il a vaincu
 leur force propre de Cohésion
 qui leur interdisait toute combinaison.
 Au delà de ce degré il reprend la
 faculté destructive, ou décomposante;
 et à force de le changer, il décompose
 l'union par son ouvrage. -

quatre effets, ou quatre substances
 manifestées dans les corps. - agissant
 d'une manière ou d'une autre, d'une manière
 que des effets, ou des modifications

Le l'organisation. D'autre est on
considère les phénomènes, comme
le résultat de l'action d'une
substance. — ils ont pour les corps
au moment de cette action, leur force
naturelle est augmentée, et ils ont
nommé. Ces substances, des substances
impondérables. —

inconsiderables. —
 par une autre lettre de la même
 les corps au moment où ils manifestent
 l'indifférence l'une de l'autre, ou
 ne parviennent pas à se réunir. — L'effet que
 le corps éprouve, est celui, d'un
 lui, comme le mouvement n'est
 qu'il a reçu. ^{l'effet} Une impulsion ~~est~~
 il est probable que si le corps d'un
 corps quelconque, ou les deux
 d'un ^{indifférence} ~~indifférence~~ ^{indifférence} ~~indifférence~~
 les corps ne sont pas liés, ce en
 perdant de la substance, qui les attire
 l'indifférence

Ces substances, ou les fluides qu'on appelle impondérables, sont le calorique, l'électricité, la magnétique et la lumière. — *à examiner.*

la lumière. — ^{conscience}
 la chaleur est l'effet de la lumière.
 Elle partons par rapport à nous, ce
 par rapport à nos impressions, que
 l'objet retourne l'origine sensible, ce
 le thermomètre a été inventé pour
 étendre, ce perfectionner la chaleur
 les impressions de nos sens. — l'homme

Donnée à la pesanteur de l'atmosphère
 pour fixer le point de la bulle d'air
 l'air, on le remplit du thermomètre
 il faut ensuite l'essayer, après
 l'ayant contenu dans le tube, ^{du} ~~un~~
~~thermomètre, ne~~ ^{thermomètre, ne} ~~pas~~ ^{pas} susceptible
 d'une plus ample dilatation, après
 elle aura été prise, quelques fois
 d'une chaleur croissante -- il n'agira
 après l'expérience, de l'intérieur en
 effet. -- les tubes simples de papier
 ont été comparés ^{avec un thermomètre} ~~à~~ ^{un} ~~thermomètre~~
 à leur marche à l'air -- on
 a partagé le thermomètre, en
 degrés justement égaux, mais on
 comprend qu'il seroit possible
 de construire des thermomètres
 avec des liquides différents, et de
 varier ainsi, selon une progression,
 la mesure de leurs degrés. --

l'effet du thermomètre, als on
toute entier à cette cause, que la
Chaleur tend partout à une égalité
partout; - en la conséquence de
ce principe, ainsi qu'on observe
sur de petites quantités, ou de petits
volumes de substances, le refroidissement
causé par le thermomètre qu'on y
plonge doit être en considération ---