

Cours privé de chimie (séance 3) de Chevreul

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

En passant la souris sur une vignette, le titre de l'image apparaît.

6 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est une suite de :

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

Collection ** Hors collections **

[Cours privé de chimie \(séance 4\) 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 3) de Chevreul, 1814-05-20

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

Consulté le 11/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7362>

Présentation

Date 1814-05-20

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 6 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



Le calorique rayonne de tout les
corps. ce litade de ses effets, est une
des plus curieuses, que l'observation
puisse donner. — les expériences que
les ~~physiciens~~ ^{physiciens} pour saisir, ont tenté
quelques chose d'ingenieuses, et la nature
seu etre interrogée, avec une sorte
d'adresse. —

Le calorique a la propriete de
traverser les gaz, sans les chauffer.
la temperature des lieux closis, en
~~raison~~ ^{raison} seule donner la preuve. —
mais en atteignant un corps quelconque
le calorique se trouve recueilli: on
suffit, on absorbe par le corps. —

Le miroir convexe réfléchit le
calorique, ^{rayonne} car le foyer qui se forme
a quelque distance du miroir,
ce que les règles de l'optique apprennent
à calculer, ^{on peut voir} comme pour les autres
luminieres. ~~les~~ ^{les} ~~lignes~~ ^{lignes} ~~de~~ ^{de} ~~la~~ ^{la} ~~construction~~ ^{construction} ~~très~~ ^{très} ~~divers~~ ^{divers}.
les lignes, ou les corps, peuvent
en la propriete d'absorber le calorique, de s'échauffer,
en recevant le miroir convexe,
en réfléchissant absolument le foyer. —

Il est à noter que le calorique
rayonne, ce que le contact des corps
n'est pas nécessaire pour établir entre
eux, la communication de chaleur.
qu'en Mr. Lavoisier a dit tout d'abord
dans son ouvrage, de la chaleur, et que
qu'il y a été introduite, ce que la

trouvaie d'ailleurs en equilibre dans la
 vase, ^{et d'ailleurs pour l'effet de l'atmosphère} d'ailleurs d'atmosphère
 et nous en avons pu faire une expérience
 tout à fait curieuse de la bonté du tube
 et d'ailleurs... mais pour atteindre
 à plus de précision dans les expériences
 d'ailleurs, 8 mm. l'échelle, et d'ailleurs, on imagine
 le thermoscope; d'ailleurs j'ai essayé
 de donner l'idée; c'est un tube
 de verre, dont les deux extrémités
 se relèvent, et se terminent par
 des bords de vitre égayés. — on
 introduit une bulle d'air, dans
 la partie horizontale du tube
 on tourne, qui est d'ailleurs en
 gradé. — cette bulle est l'indicateur
 Il est ainsi de concevoir que
 tant que la température, des deux
 bords, est la même, la bulle sera
 égale. l'ind. sera en équilibre
 au milieu de la tige du tube
 mais on le fait venir vers la droite
 ou la gauche, en avançant, ou en
 plus chaud, ou en plus froid
 vers un côté. — d'ailleurs si le froid
 d'ailleurs parait exister, en la cas, mais d'ailleurs
 refroidissant le côté par lequel
 froid rayonne, mais c'est à grand
 contraire, la balle de verre, d'ailleurs
 opposée au refroidissement, exerce sur
 lui l'influence de son calorique et
 la rend plus chaude, en rayonnant
 toujours. —

l'instrument le plus propre à
agir sur le thermoscope, c'est un
cylindre de laiton, que l'on peut
remplir d'eau bouillante; ou en
à varier les effets. — un autre exemple
en noir ciffure se trouve du cylindre
apposé ^{au bouchon} au thermoscope, de manière qu'il
contienne l'eau refroidie plus vite,
ce l'indiquent. — montre l'effet d'une
impression de chaleur ^{la plus prompte} plus vive? —
il est facile de conclure, que si les
corps noirs et absorbent ^{les} plus
caloriques, ils absorbent aussi plus
craquants, de la chaleur ^{de} l'air, et
ce qu'ils en dissipent beaucoup
plus qu'ils en absorbent. —

Les caloriques considérés sous les
différents résultats, qu'ils fournissent
à la physique. — deux volumes
égale d'un même liquide, et
de températures égales, donneront
par leur mélange, une température
moyenne. — mais si l'on force
à se mettre en équilibre, les caloriques
de deux corps, dont la nature n'est
pas la même, on sera bien de les
éloigner d'une certaine proportion.
Si on a 100, et l'autre à 50. donneront
la même équilibre. — 72. Degr. perdus
par l'autre pour qu'il existe l'équilibre
à 62. Degr. l'autre montrant que la
capacité de l'autre pour le calorique est

Substances qui tuent la femme, et la rendent
fœtus, se tuent la femme
l'émulsion. —

Other Chomatine forms
liquid form 2

M. Lavoisier & Laplace ont vu que l'air se contracte
en refroidissant et qu'il se dilate en se réchauffant.
Ils ont vu aussi que le mercure en équilibre dans
un vase ouvert... cette liqueur est
d'un jaune doré... on chauffe un verre
de fer, on le place autour d'autant
tant moins qu'il se touche. L'air qui
reste au sommet du tube se dilate,
car il mène le mercure bas, mais la liqueur
devient d'un beau rouge carmin.
Elle se perd en se refroidissant.
mais elle se reprend, quand on le chauffe
encore... c'est une preuve de
cette diversité des gaz, même
après l'absorption.