

Cours privé de chimie de Chevreul (Résumé des leçons 1 à 18)

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

10 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Les relations du document

Collection ** Hors collections **

Ce document est un résumé de :

Cours privé de chimie (séance 1) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 10) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 11) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 12) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 13) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 14) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 15) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 16) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 17) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 18) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 2) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 3) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 4) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 5) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 6) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 7) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 8) de Chevreul	
Cours privé de chimie (séance 9) de Chevreul	

[Afficher la visualisation des relations de la notice.](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Cours privé de chimie de Chevreul (Résumé des leçons 1 à 18), 1814-07-25

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/7394>

Présentation

Sous-titreRésumé

Date1814-07-25

Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation10 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

Retour à l'18. premier leçon
de Chimie.

+ les corps se considèrent en 3 états, solides, liquides, ou gazeux. M. Lavoisier en ajoute un 4. l'état lumineux, ou éthéré.



Le 17. Juillet 1816

La Chimie considère les corps, dans le rapport, ou l'action réciproque de ses éléments ^{ou des substances} qui les composent. —

+ les corps sont simples, ou composés.

simples, leurs molécules sont homogènes. —

composés, leurs molécules, le sont aussi. La substance intégrante, mais celle des corps qui entrent dans la composition ou combinaison. La substance constituante une combinaison, ne peut être détruite par aucune action physique. —

les corps se considèrent en 3 états, solides, liquides, gazeux. — M. Lavoisier en ajoute un 4. l'état lumineux ou éthéré. —

La combinaison change la couleur, le poids, ou même les propriétés des corps. — elle produit un composé, un gaz, un liquide, ou du charbon. —

pour les corps, à l'état de gaz, elle change leur rapport déterminé de volume. —

Dans les combinaisons d'un corps à l'état solide ou la base, il existe ordinairement un nombre défini de combinaisons, selon une loi déterminée des proportions établies, admirable disposition qui maintient les états éternels, dans une sorte de positif d'existence. —

La combinaison n'est infinie que par le minimum d'intensité. —

les différents degrés de puissance, les affinités sont le seul moyen qu'a la nature, à l'opération chimique. —

la chaleur, la solution, la coloration ou l'électrification, modifient l'action progressive des affinités, ou permettent par d'autres moyens comparatifs qu'on leur oppose. —

+ la calorique tend sans cesse par son
action à changer l'état des corps.
- D'où les combinaisons, estomation
prolongée, pour parvenir à la détermination
des humeurs à des modifications.

quatre substances, on étend les propriétés
manifestent leur action sur les corps.

la calorique, l'électricité, la lumière
et la magnétisme.

+ le thermomètre a été inventé, pour
ajouter une perception de nos sens,
celui de la calorique. Il a été gradué, entre
la température de la glace fondante,
uniforme dans tous les climats, et celle
de l'eau en ébullition, dans la supposition
de la pesanteur de l'atmosphère, et de
équilibre, avec une colonne d'eau
de 28. pouces.

Usage du thermomètre. Supposons
l'usage de la température de la calorique, et
un équilibre parfait.

la calorique rayonne de tous les corps.
Il traverse les gaz, tous les échauffés.
en atteignant un corps solide, il en
est réfléchi, ou absorbé.

Le miroir concave, réfléchit la calorique
et détermine la combustion de corps
placés à son foyer.

les liquides, et les corps minéraux, absorbent
la calorique.

les substances de nature diverse, se
mettent sous l'action de la calorique, en
équilibre, et une température moyenne
s'établit à 36.° F. ou 36.° C. Immense
est la capacité ^{relative} pour
la calorique, et l'on peut la rapporter
à 1. ou à 2. - on peut dresser par
tous les métaux, un tableau spécifique
de capacité.

un livre d'eau à 60.° F. ou 15.° C. se transforme
en glace, en passant à 32.° F. ou 0.° C.

Les corps qui se liquéfient, sous l'action
du feu, ou du froid, ne changent pas

de température, que quand il a subi
instantanément les parties les changements de
la lumière opère sur les corps des effets
qu'on ne peut expliquer, le chaleur agissant
les produire en si grande quantité. — ^{la lumière} ~~la chaleur~~
Quand le rayon lumineux est décomposé
par le prisme, l'action chimique des
rayons froids, ne peut être produite,
par les rayons chauds. —

plus un corps est loin de la combustibilité
plus le rayon qui s'y réfracte, se rapproche
de la perpendiculaire. — Cette action sur
l'arc-en-ciel, par la voie de la propriété combustible
du diamant.

Électricité pour la combustion également
commence à agir sur les corps, en positif
ou en négatif, en négatif, ou bien comme
décomposé, ou dans l'état, qui ne
s'équilibre que dans le positif, le positif
étant positif, ou positif, négatif, ou positif.
Le plus voltigeur de terminer, la décomposition
chimique de l'eau. — L'oxygène se porte
au pôle positif, l'hydrogène au pôle négatif,
par suite de la tendance universelle à
l'équilibre. —

Effets chimiques de magnétisme sur les
corps, les plus petits, même primaires, que
celui de l'électricité. —

Les corps pondérables, la substance, en
combustion, ou en combustion.

La combustion pour le chimiste, est
la destruction de l'oxygène, ou l'incendie
combustion par un corps. — Elle change
l'état des corps, ce produit n'est qu'un
lumière, et de chaleur. Comme dans
combustion.

La chaleur agit sur l'oxygène, et sur l'hydrogène,
et sur les autres gaz, et sur les autres
substances, les trois combustibles.

+ laide sous le papier blanc, et
sur la ténacité du tonnerre. - L'été,
à l'été le vent se confond, et l'été
la ténacité du tonnerre, ou de l'été

origine de son état d'élément de
l'été, ou de l'été d'élément de l'été - ou
de l'été d'élément de l'été d'élément

origine de son état d'élément de l'été
selon différentes proportions, produisant
l'été et son état d'élément, et les états +

l'été d'élément de l'été, ou l'été, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

l'été d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été
d'élément de l'été d'élément, ou l'été

+ ainsi il contient en poids 177. parties
d'hydrogène, contre 27. de carbone -

E 573



Composé d'hydrogène. L'hydrogène, et le
carbone, avec une faible partie d'azote
en terre. - les Corps vivants, contiennent
de plus, une certaine quantité d'azote. Mais
la substance végétale - animale, qu'on
trouve dans certains végétaux, en contiennent
aussi une partie -

Le carbone absorbe les gaz. mais non
dans la même proportion. - il absorbe
l'acide ord. en 26. parties. il se combine
absorbé, jusqu'à 9. fois $\frac{1}{2}$ son vol.
d'hydrogène, et prend certains gaz l'absorption
se fait à 60. ou 80. fois. - il absorbe
les acides, les couleurs, et les matières végétales
qu'on le trouve dans les liquides, et dans
la formation.

L'acide carbonique, est formé d'hydrogène et de
carbone, et la combustion du carbone, donne
l'acide, par la combinaison avec l'oxygène. -
L'hydrogène et le carbone, se combinent, et forment
l'acide carbonique, et l'hydrogène, se combine
avec le carbone, et forme l'acide carbonique.
Mais l'hydrogène pur, et le carbone, se combinent
pour former l'acide carbonique, et l'hydrogène, se combine
avec le carbone, et forme l'acide carbonique.

L'acide carbonique, se combine avec le
charbon (ou le fer) et forme l'acide carbonique
proportion de carbone, et son volume
est double. - on le trouve dans les
gaz oxydés de carbone.

Le Corps dans lequel on trouve le plus
de l'hydrogène. - il est susceptible de se combiner
dans l'air avec le carbone, et la quantité d'hydrogène
dans le mélange parfait, qui se trouve
temporairement. - il se combine avec l'hydrogène
pour former l'acide carbonique.

On a observé l'hydrogène, se combiner
les proportions d'hydrogène et de carbone
acide phosphorique, et on a observé l'hydrogène

Acide phosphoreux & l'acide liquide
divient phosphoreux, par la décomposition
de l'eau qui produit une 3^e élévation
de la température. - l'acide phosphoreux
s'embrasme en répandant une odeur d'ail
et une flamme brillante, et l'azote - l'acide
hydrogène de l'eau qui brûle avec une
portion du phosphore, - et l'azote de l'eau
se porte, tout la portion de phosphore
qui reste de la décomposition, et qui s'ajoute
à l'acide principal une portion d'azote.

Le phosphore obtient d'un solide
très-mou, mais on le trouve communément
dans les végétaux, et même dans certains
minéraux, en diverses parties du monde.

Le soufre est le 5^e combustible, il se
liquéfie à 10. deg. en therm. centigrade,
et se volatilise à 230. environ.

Combiné avec l'azote, le soufre forme
selon le degré de combinaison, l'acide
sulfurique et l'acide sulfureux. - combiné
avec l'hydrogène, il se combine, quelque
comme un corps combustible, et forme
l'hydrogène sulfuré, et les propriétés d'un
vritable acide. -

l'acide sulfurique, ajouté au ^{sulfure d'hydrogène} ~~acide~~
d'eau, et de ces trois corps combinés, se dégage
d'une couleur, l'un solide, l'autre d. f. et
l'autre gazeux hydrogène sulfuré.

Le soufre en vapeur, qui passe tout
le carbone chauffé au rouge, donne
le sulfure de carbone, liquide blanc,
qui brûle les rayons de la lumière.

Le soufre se trouve dans tous les corps,
et c'est celui qui leur donne, d'ordinaire
cette odeur qui les caractérise. -

acide. - L'origine de ce chlorure par son
 volume. Contre l'acide, ce le volume multiplié
 par 2.
 L'acide nitrique se forme par une combinaison
 d'azote, et d'acide nitrique. - Car il se
 forme une nitrate d'azote, de cette substance
 nitrique et le gaz nitrique se dégage. Mais
 il n'est point acide.
 Le gaz, ou l'acide, et le gaz nitrique forme
 par les mêmes propriétés.
 L'azote combiné au gaz nitrique, forme
 le gaz acide nitrique.
 L'acide nitrique, se compose de l'azote et
 de l'acide nitrique. L'azote, dans la proportion
 de 170. et de l'acide nitrique. Contre 200. d'acide nitrique.
 L'acide nitrique se décompose en
 azote et en l'acide nitrique. L'azote est
 du septième de l'azote et de l'acide nitrique
 de l'azote, de l'acide nitrique en même temps non
 d'azote d'azote, de l'azote et de l'acide nitrique
 température, se compose d'un gaz qui lui
 est unie, et se décompose en l'azote et
 le chlorure de la 2^e substance, dans l'acide
 de l'azote. - C'est un gaz coloré. - il ne
 possède pas toutes les propriétés de l'azote
 il n'a point d'action sur le carbone, et ne
 fait point brûler le bois. il ne s'unit
 à la respiration. - Combiné à l'azote
 dans la proportion de 170. à 200. il forme
 l'acide nitrique, pour la contraction forte about
 le volume de 90. de 60. parties qui forment
 le composé.
 L'hydrogène se combine à volume égal, et
 forme l'acide muriatique. - Le volume
 se compose de l'azote, et de l'acide muriatique
 200. d'azote. De l'azote, et de l'acide muriatique
 ou l'action directe de la lumière, et de l'azote
 la combinaison de l'hydrogène et de l'azote.
 L'hydrogène, est produit par la force
 active de la lumière. L'hydrogène et l'azote de l'azote,
 et le chlorure, à volume égal, et de l'azote combiné



1903

le Chlorure de l'Azote & l'acide.
le Chlorure de l'Azote se combine avec le
Sulfure, le Phosphore. - il chlorure
certains métaux. -

certains métaux. — L'ioda est une substance à base nouvelle encore connue, et encore peu étudiée. Elle a léger intelligence. — C'est une substance violente, extraite des canaux, on les fait sécher, on les triture le vase. — on le met au 3. rang des Combustibles. — son action n'est pas possible sur tous les corps. en général, elle ne sépare que peu de bismuth, ce du chlore.

Composé de l'acide sulfurique - et les acides
Composé de l'acide sulfurique - et les acides
faible - et de l'acide sulfurique - et les acides
Composé de l'acide sulfurique - et les acides

ce cabinet pour la - des autres
combinaison à l'ingénieur pour les
faibles - la combinaison à l'hydraulique pour
concerner de la machine - C. H. H. H.

Concernant de l'harmonie —
L'acide stannique entraîne du phosphate
de chaux, le plus commun, par ses effets tirés
sur la peau, & par son odeur.

un philosophe ne demandera
s'il est possible de tenir la même
considération morale, dans toutes
ce de la vie? - j'y trouve je l'avoue,
un autre champ de moralité -

tout d'abord, nous démontrons l'existence d'une solution
 en série de puissances de x et y qui satisfait à l'équation
 différentielle, nous démontrons que cette solution est la seule

théorèmes, nous reconnaissons
justification d'un grand nombre de vérités, et de belles applications. — on apprend à
distinguer les plus précieuses conclusions de la
Mécanique, Combinaison des puissances
et des corps dans un système, la
quantité de mouvement, et non calcul.

qui en ^{font} l'usage, car les opérations, la
combinaison ^{des} le changement de condition
d'état, ou des propriétés d'un par l'autre
combinaison. — Cette combinaison d'éléments
les enregistre, mais pour les rendre plus
incompréhensibles, la fin admet l'absence
certaine de la nature ^{qu'on} des choses
et ^{les} enchaînement de destructions
de combinaisons nouvelles. — L'analyse
présente, à la vue de l'homme, une
entrée par le fil du labyrinthe, mais la
route pour ^{l'homme} de l'homme, l'homme
de l'homme, on ^{la} direction, — C'est à la
certaine ^{partie} l'analyse, l'analyse, ce ^{est} la
route, on ^{la} l'homme, l'homme, l'homme
est ^{la} l'homme.