

[Accueil](#)[Revenir à l'accueil](#)[Collection](#)[Notes de cours](#)[Collection](#)[Cours privé](#)[Collection](#)[Cours privé de chimie donné par Michel Eugène Chevreul.](#)
1814ItemCours privé de chimie (séance 17) de Chevreul

Cours privé de chimie (séance 17) de Chevreul

Auteur : 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](#)

Présentation

Date1814-07-18

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 03/06/2025



l'affinité du Chlore, pour l'oxyde
de Carbone, est égale précisément, à
celle qu'il a pour l'hydrogène, et
ainsi lorsque l'on met en combinaison
à la fois, un Vol. de Chlore, un
Voxide de Carbone, et un d'hydrogène,
le partage se fait avec une telle
exactitude, que deux composés sont
formés, avec deux volumes égaux. — un
Demi Vol. de Chlore. $\frac{1}{2}$ d'hydrogène,
forment un Vol. d'acide muriatique.
un Demi de Chlore, un Demi de gaz oxide
de Carbone, en composent un de
l'hydrogène. — il reste de l'opération, un
Demi Vol. de gaz oxide de Carbone, et
un Demi d'hydrogène. —

le Chlore peut se combiner comme
l'oxygène, avec le mercure, et en deux
proportions. D'abord l'un se dissout dans
l'autre sous forme de sublimé corrosif. l'autre mercure dans
on muride de mercure. —

si l'on combine du Phosphore, avec
le mercure Chloride, l'affinité plus, de
du mercure pour le phosphore, compen-
sant, le Chloride de phosphore. — mais
si l'on plonge le Chloride dans l'eau,
l'affinité ^{supérieure} de l'hydrogène,
pour le Chlore, formée de cet dans
éléments, un volume quelconque
d'acide muriatique, et l'oxygène l'hydrogène
au phosphore, donne l'acide phosphoreux
si l'on fait évaporer l'eau, qui contient
cet acide, le gaz acide muriatique,

l'acide phosphorique, l'acide phosphorique
plus ou moins saturé, l'acide phosphorique
d'acide, en l'acide la seule manière, de
l'obtenir bien pur.

Mais si par la nature même de
l'opération, on fait ou plutôt trop
le chlorure, l'acide phosphorique, l'acide
de l'acide, ou au moins de l'acide, en
dissolution dans le chlorure, et dans le
cas, la combinaison, après avoir
formé dans l'eau, et au moyen de
éléments, et d'obtenir plus l'acide
phosphorique, mais bien l'acide
phosphorique.

Le chlorure de phosphore, carbone
les matières, si toutefois, on y ajoute
quelques degrés de chaleur. il en est de
même, car l'hydrogène, la porte à l'acide.
l'acide chlorure, après la combustion, de
l'acide, et l'acide de l'acide, en
phosphore. — il enflamme le papier, en
indiquant de l'acide phosphorique. — il rougit le
papier bleu, quand on y met une
legère proportion d'eau. — la qualité
acidifiante, savoir elle devient d'acide
augmentée par l'hydrogène? ou non
il n'est pas, que l'acide phosphorique
la combinaison de phosphore? —

Le soufre combiné au chlorure, pour
à peu près comme le phosphore combiné
mais quand on fait entrer le chlorure
de soufre, avec l'eau, on a des éléments
de l'acide phosphorique l'acide phosphorique
qu'on obtient, l'acide toujours l'acide
l'acide phosphorique. — car le degré, de

Il arrive qu'on se perd dans les
li méthodes qu'on croit naturelles,
et qu'on se perd dans les artificielles. — La
théorie même des corps, dans
les rapports absolus. — L'ode, que
vous avez étudié en détail, se
comporte parallèlement au Chlore,
il se combat avec un mor, et
cependant il ne digère d'aucune
façon, que par le Chlore, ou de
l'urine. — et il n'est que par une petite
ode. —