

[Accueil](#)[Revenir à l'accueil](#)[Collection](#)[Notes de cours](#)[Collection](#)[Cours privé](#)[Collection](#)[Cours privé de chimie donné par Michel Eugène Chevreul, 1814](#)[Item](#)[Cours privé de chimie \(séance 21\) de Chevreul](#)

Cours privé de chimie (séance 21) de Chevreul

Auteur : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

5 Fichier(s)

Les mots clés

[Chimie](#)

Présentation

Date1814-08-05

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 03/06/2025



le Potassium décomposé l'eau ...
 l'hydrogène le dégazé, et la Potasse,
 l'oxide de Potassium, et produites par
 l'oxygène - le Potassium ne pour
 l'action sur le carbone, mais réunis
 à l'acide carbonique, il fait en le
 décomposer, de la Potasse, et du carbone
 on fit une décomposition qu'une partie
 seulement, et cause d'un très faible
 volume, il se produit l'oxide de carbone
 la même chose que de la Potasse, et
 selon le rapport des proportions relatives, il peut
 donner naissance à des gaz et à des acides
 l'oxide de carbone.
 le Potassium est susceptible de se
 combiner, à l'hydrogène, au phosphore,
 et au soufre.

Existence l'oxidation du Potassium
 pour se faire à plusieurs degrés - la
 Potasse proprement dite, en de la seconde
 est le deutoxide, mais on compte
 encore le protoxide, le tritoxide,
 et le peroxide -

le protoxide est susceptible de se
 combiner avec l'oxygène, que la Potasse
 par, mais à un plus faible degré -
 en décomposant l'eau, par exemple, le
 dégazé moins d'hydrogène car l'oxygène
 chargé d'oxygène, il décompose beaucoup
 moins l'eau -

la Potasse et la potasse d'équilibre
 pour les oxides de Potassium - l'oxygène
 se trouve dans la proportion de 1 et 2

à 8h. - le Peroxide, en se combinant
 à l'eau, devient acide. Potasse, cela
 Peroxide, mais ce n'est pas le Peroxide en lui
 car il lève alors l'eau, ce qui
 a l'oxygène purifié, en fait de
 2^e page. - en se combinant à l'eau
 l'eau, le Peroxide agit en combinaison
 car il lève le Peroxide de son origine
 avec ^{une} grande pureté. Mais
 dans les deux opérations, la Potasse
 toujours se dissout. - Mais très
 soluble dans l'eau.

On trouve dans tous les végétaux
 le Potassium & l'Acide de Potasse.

Les végétaux nous l'ont dit, selon lequel
 le Carbone d'Hydrogène, d'Oxygène, d'Azote
 & un peu de soufre. - mais l'eau qui nourrit
 le végétal, est composée de parties égales
 d'air & d'eau, substances les plus diverses.

L'action vitale propre à l'eau
 organisée, la végétation, en un mot,
 maintient toutes les matières, qu'on
 plante vivants, dans un ordre, dans
 un état, dans un rapport respectif,
 qu'on ne peut suppléer. -
 quand la vie cesse, tous changent
 dans le végétal, la végétation qui
 en compose les éléments, ^{la végétation} trouve
 nourrie à l'action, ainsi je mentionne
 des bois plus simples qui exigent
 les substances qu'ils organisent,
 dans la nature. - l'origine de l'air,

l'acide & l'hydrogène qui n'est pas
dans les sels de la plante. il se
forme de l'eau; ce le carbone
combiné, & d'autres parties d'oxygène,
produit l'acide carbonique -
je remarque & l'usage, Combien
c'est une chose admirable pour
simplifier les opérations de la nature
quel système de la composition
de l'air. - les deux éléments ne
s'y trouvent que liés de l'acide de l'oxygène
ce l'oxygène ^{pur} s'en dégage par une
très grande facilité. -

les cendres d'un végétal, l'acide
distillé, un très grand nombre
de substances, qui sont d'ailleurs par
elles-mêmes, dans les vins de végétal,
ce qui s'y trouve combiné, ou
seulement séparé, ce contenu -
on peut bien que la combustion
soit encore changée des conditions
de leur être. - M. Chaptal & Lavoisier
28. substances, dans les sels de l'air
distillé. - je ne crois pas que tous
sels, soient en effet combinés le même
nombre. -

Il s'en trouve de végétal, dans les
sels, ou présentés des alkalis, ce
qui s'en trouve, qui ont la propriété
de verdoyer la teinture de l'indigo
d'avoir une saveur propre, de
quelque manière les substances, qui s'y trouvent

+ ce cette propriété qu'elle a
sur toutes les parties grasses
qui sont employées dans les
lithes du liège. —

trouvent, et selon d'autres loix qu'elle
acide, enfin de neutraliser les acides
en rétablissant l'équilibre, entre les
substances végétales, et la proportion des
substances, auxquelles, elle se trouve
combinée. —

Si le Potasse, et le Chaux, se trouvent
toujours dans toutes les parties de végétaux
et dans que le Calcaire, et le Potasse
sont regardés dans toute la surface
de la terre; ce liège n'est pas
curieux à faire, même pour les
lithes de divers climats. —

on extrait la gomme de la partie végétale
par une lithes. — liège qui
s'après digérer le liège. — on ajoute
à ces lièges, comme le charbon, et
mélange que le gomme, et le mélange
que forme le liège. — on emploie
habituellement le liège, pour digérer le
Potasse des substances qui se trouvent
restent unies. — l'alcool, complètement
car il faut avoir égard à l'expérience et
affinité. — le Potasse de liège et liège
de liège et liège. — elle est organisée
les substances animales, selon la loi
le pouvoir de liège. — le Potasse quoiqu'il en soit
ne perd jamais toute son eau. — elle
est dans la partie, comme le liège de liège
le liège de liège. — dans son goût. —

est une chose qui ne s'empêche
toujours que la nouveauté de liège de
lithes. — le Potasse, le Calcaire,
et dans d'autres, ne sont pas
des lièges simples, que de liège de liège
d'autres. —

La langue Chimique, en
soutenant l'état de la science,
à un enchaînement méthodique,
à singulièrement servi, & éclairci
les principes, en ^{en} éclaircit les faits
mais toute langue, se trouve toujours
entre l'infirmité du génie, & celle
de la science. - les mots admis, ont
bientôt une acception qui par
l'usage se fixe, & primitive de
l'application. - il s'en bientoit enco
ajoutés à leur sens, celui que
suggère une vérité nouvelle, ou
constatée, ou entrevue. - il s'attache
à ce regard, une sorte de tacite
consentation. - c'est quand on me
dit que le Chimie est facile, &
cause de la perfection de la langue,
je comprends, que ceux qui me
parlent, en parlent encore moins
que moi. - car cette langue
considérée comme la mesure de
celle de la science, manque de
plus certains justes, & la cause
s'en apprend. -