

[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 \(séance 23\) de Chevreul](#)

Cours privé de chimie (séance 23) 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

Date 1814-08-14

Information générales

Langue Français

Source FRADCO_ESUP378_25

Collation 5 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



filaments blanchâtres, on ne voit rien d'albumineux. Mais l'acide volatil tout le bord du creuset, dans le creuset même, ils acquièrent une consistance de concrétion, par conséquent couche d'un métal seulement fondue, ce n'est encore l'albumine en flocons, remoré ces filaments - cette substance blanche est un oxyde, et si elle se dissout dans un acide quel que ce soit la calamine, c'est qu'elle n'est qu'un mélange, ou produit de même la calamine est le zinc oxydé que donne la nature.

le zinc de Vapores, dans le creuset et s'enflamme en cet état, par la combustion subite avec l'oxygène de l'air. cette flamme d'une vive d'ore, produit un agréable effet, dans les fers distillés. C'est ce qu'on nomme fers du Bengale, pendant que le zinc brûle, la pâte ou la liqueur, qu'il fait voir au fond du creuset, est de couleur jaune d'ore, blanche très vive. - après le refroidissement on le trouve tapissé, d'un dépôt de matière blanche, dans un tonneau. C'est un oxyde de zinc, modifié extrêmement par la calamine. - cette substance se dissout en filaments blanchâtres, et léger dans le creuset de la combustion.

Le métal se combine avec le carbone, le soufre et le phosphore et on a observé que le zinc, le fer, et l'étain, ont en quelque quantité près, la même pesanteur spécifique. C'est d'ore 7. avec quelques fractions - le fer est un métal de couleur gris, foncée et il est fusible à 180. Deg. du pyromètre.

on lui communique trois degrés d'oxydation le 1. on l'oxyde, et noir. - il s'obtient par le double effet, ou dans une température violente, et dans une exposition rapide, ou par la décomposition de l'eau, obtenue à une chaleur rouge le 2.

le 3. on peroxide, et rouge. ^{de l'oxyde} quand il se dissout, on l'obtient rouge par le fer dans une température élevée, et une exposition lente; on peut le combiner avec l'air, et le concours de l'humidité, et le

4 je ne s'irai pas tout oxidé,
parce qu'on a réservi ce mot,
pour les oxides gris et l'action
des acides. le protoxide de fer

X

le qu'on appelle vulgairement la rouille.
le bronze ou fer pur joint l'oxide de fer
la présence du fer dans l'oxide qu'on
compose. - ainsi le bronze forme de
deux parties, ce ne seroit que rouge, que
quand elle a été de l'acier en tout.

le protoxide de fer se combine avec le
sulfate de la combinaison qui se forme
entre le fer et l'acide sulfurique et on
peut le décomposer en l'oxide de fer
et le sulfure de fer, et on appelle le protoxide de
fer. - mais je ne m'explique pas bien,
comme, selon la loi des proportions, le
sulfate peut encore exister sans l'oxide,
tandis qu'il en est saturé, en l'oxide
maximum, dans le cas d'acide sulfurique.

le fer se combine avec le phosphore. dans
le cas où il est en brûlant, et l'oxide. - et
se combine avec le soufre, et reçoit en
tout, le nom de pyrites. - les sulfures de
fer ont deux degrés de combinaison. - Dans
l'un 100. parties de fer, se combinent avec
de soufre. dans l'autre, 100. parties de soufre
se combinent avec 117. de fer. - dans ces cas
le sulfure ressemble à du cuivre poli.

le fer se combine avec l'oxide de fer et le
sulfate de fer, et on appelle le sulfate de fer
la combinaison double. - le sulfate de fer
et l'oxyde de fer se combinent ensemble, et
la formation de la combinaison, terminée en
tout, ne s'opère que 2. fois. - l'oxide de fer
se termine en tout en la forme de trois, car
il y a toujours l'oxide.

quand c'est l'acide intriqué, que l'on
dissout dans l'eau, il ne se digère aucun gas,
mais il se forme de l'acide sulfurique, et
de l'ammoniac, par la combinaison de
l'hydrogène avec la potasse.

On a vu une dissolution d'acide sulfurique
dans le liq. blanc étuvé jaune, et l'impureté
aquifine on y a versé quelques gouttes
de potasse d'Alente dans l'eau, que l'on a
été de couleur verte, et toute remplie, de
substance molle, comme des copeaux de
feuille de piment, luites dans l'eau.

Le carbone et le fer, se combinent
de deux manières. - 1^o. partie de carbone
sur 100 de fer, l'on le nomme le plomb
c'est la matière de l'acier. - on le
trouve dans la nature. - ^{infusible} ~~peut se dissoudre~~
ailleurs, on en fait usage dans les forges.

2. partie de carbone, sur 100 de fer,
constitue le fer. - Cette combinaison offre
la nature si dure, et ne s'opère pas
sans difficulté. - il faut placer le fer à
la plus haute température, entre des
fourneaux de charbon. - le temps
détermine la qualité de l'acier. - mais
qu'est ce donc qui opère le temps?
le liq. blanc étuvé ni altération,
ni diminution. - le liq. blanc étuvé
tout entier, bien que l'on. - Mais cette
troupe, on s'en sert de deux manières, fixe
en quelque façon, et d'autres molécules
gouttes, et dilués par la quantité de
la liqueur, et les parties de l'eau.

Le fer, me l'offre qu'on, dans la nature.
 est le fer oxidé. - Dans la nature même
 on le trouve mélangé de la terre d'indur
 ou nous avons corrigé dans le 2. volume
 des métaux. - Si l'oxidé de fer est pur
 le sulfure de ce métal dans le fourneau
 avec du charbon, pour opérer la réduction
 de la fusion, en l'acide carbonique,
 entraîne l'oxygène. - mais comme
 l'oxidé de fer, est le plus souvent altéré
 de mélange, il devient nécessaire
 d'augmenter les proportions des parties
 qui y sont mélangés, afin que leur
 volume leur permette de céder à l'ingé-
 nier de chaleur, et de se vitrifier à demi
 point que l'air ne puisse pas, par le fer, de l'oxidé
 de fer nommé fer, cette substance se
 vitrification. ^{de l'air qui se dégage pendant la fusion} de fer, et de l'oxidé de fer
 le résidu est pur de fer. - plus
 léger que le fer, elle s'élève, tandis
 qu'il retombe. - le fer mélangé de
 de la terre est toujours mélangé de
 charbon, et on lui de quelques portions
 de ces substances métalliques, autrement
 pour la même place de fer
 l'air. - cette fonte mise en la forge,
 repoussée le fer, tout le marteau
 de l'acier, il se dégage en étincelles
 ou scintilles brûlantes. - on peut chauffer
 la fonte dans une fournaise, ou dans
 la forge, ^{ou l'acier de fer} la mettre au feu. - et il est possible
 que les soufflets qu'on met encore
 sont y font, si je suis le fer, l'oxygène
 n'en pas besoin d'une machine de
 moyen, en fait de la quantité

Vicinés carboniques susceptibles d'être
 produits. — au contact de l'acide Nitro
 brulé, ne forme pas d'être salutaire, mais
 très commun, dans quel qu'il soit.
 Le luy, forme de l'acide carbonique et
 l'épote se separe d'origine de l'air. —
^{normal} ^{grand} ^{grand} ^{grand} ^{grand} ^{grand} ^{grand} ^{grand}
 de susceptible d'être ^{très} ^{commune}, ^{est} ^{très} ^{abundante}
^{ne le} ^{peut} ^{pas} ^{être} ^{produit} ^{par} ^{la} ^{combustion} ^{du} ^{fer}

On nomme l'acide d'acier, les
 mélanges d'acier pur, et d'acier oxidé. —
 On s'en occupe en plusieurs combinaisons
 d'acier, et d'origine, et leur teneur
 moins d'oxygène, sont des aciers
 blancs. —
 L'acier est susceptible d'être
 d'acier d'oxidation. — il se combine
 combiné par l'oxygène, pour former d'acier
 d'acier en une seule combustion d'acier, et on
 le nomme même, d'acier blanc. — en
 le soumettant rapidement à une haute
 température, en ^{le} ^{trouvant} ^{dans} ^{un} ^{four}
 premier on peut, faire d'acier d'acier
 il s'agit de son teneur
 et de sa dureté. —
 L'acier se trouve à 200. Deg. C. et
 s'incendie quelquefois. — il se moule
 en formes diverses, et se décompose
 brillant, à l'instar ^{de} ^{la} ^{fonte}, et est employé en
 de nombreux usages. — il se trouve en
 de nombreux endroits, et se trouve en
 de nombreux endroits, et se trouve en
 de nombreux endroits, et se trouve en