

[Accueil](#)[Revenir à l'accueil](#)[Collection](#)[Notes de cours](#)[Collection](#)[Cours privé](#)[Collection](#)[Cours privé de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt \(1820-1822\)](#)[Item](#)[Cours privé \(séance 28\) de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt](#)

Cours privé (séance 28) de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

4 Fichier(s)

Les mots clés

[Philosophie naturelle](#)

Les relations du document

Collection Cours privé de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt (1820-1822)

Ce document est une suite de :

[Cours privé \(séance 27\) de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt](#)

Collection Cours privé de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt (1820-1822)

[Cours privé \(séance 29\) de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt](#) est une suite de ce document

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

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Cours privé (séance 28) de philosophie naturelle donné par Alexander von Humboldt, 1821-03-31

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

Consulté le 22/10/2025 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/7289>

Présentation

Date1821-03-31

Information générales

LangueFrançais

SourceFRADCO_ESUP378_25

Collation4 p.

Description & Analyse

Contributeur(s)Hua, Man

Notice créée par [Isabelle Lemonon](#) Notice créée le 12/05/2025 Dernière modification le 01/10/2025

28. M. de Humboldt

31. mars 1821.

F. 370³



M. de Humboldt a renouvelé
la jolie expérience de l'inflammation
du Potassium, lancée au feu. - il se
ressouvenait l'explication qu'il a vue
donnée, de cette subite décomposition
de l'eau. D'où résulte la combustion
d'un de ses éléments par l'autre.

Il a trois espèces d'alkalis. l'alkali volatil, on a remarqué
qu'il s'extrait par la combustion de
plusieurs matières, et en particulier
des parties de chaux, ou autres. -
Le soude qui se mêle à la végétation
des plantes marines, et qui paraît
quelquefois, en efflorescences, sur les
rochers de quelques îles contrées. - l'alkali
cristallin qu'on retire en oxidant des
cendres de presque tous les végétaux
et dont on peut réunir, d'assez fortes
agglomérations. -

Après avoir traité de ces
matériaux nous avons passé aux
métaux. - M. de Humb. nous
a fait voir, une petite quantité
d'ouïe de cuivre, morceau d'une
grande valeur, mais d'un genre d'acier
le métal noir. commun, rare, et
très difficile à travailler, et d'un
genre d'acier à cette dernière espèce

l'impossibilité ^{de faire de la monnaie} ~~de faire de la monnaie~~ ^{de faire de la monnaie} ~~de faire de la monnaie~~
en argent il sera de l'or.

Le fer n'est pas un nombre des
plus anciens métaux, pour la page
de l'univers et de l'humanité. - on ne
trouve guère à l'état de purité, que
dans les rochers. - son extraction
exige de longs travaux.

C'est à l'époque où l'on commence
à l'usage du fer, que l'on trouve
de l'or dans les rochers, et de la facilité
de leur décomposition, et de leur fusion
en une multitude de pages. - le cuivre
et le fer, sont les deux métaux qui
sont les plus anciens. - le cuivre, et le
fer, ont été les premiers métaux
qui ont été employés, et les plus
anciens. - le cuivre se trouve
en petites, ou petites cailloux, au bord
de plusieurs rivières. - il se trouve
en quelques provinces de France
mais surtout, en petites quantités.
Il se trouve en Galice, mais surtout
au pays de Cornouailles, dans les
Mines de l'île de Man, où il y a une
grande source de commerce,
et de grande importance.

Le cuivre se trouve généralement à la
surface de la terre. - on le trouve
à l'état de purité, dans les montagnes de cuivre. -
C'est l'usage du fer, qui a permis
de l'usage du fer, et de l'usage du fer,
et de l'usage du fer, et de l'usage du fer,
et de l'usage du fer, et de l'usage du fer.

les plantes que l'ingénieur pour être
actés en usage; on voit toutes les campagnes
de la simplicité des ^{moines} recherches qui
de l'Inde ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ -- on le trouve partout
en grains, dans le paille des rivières -- ils
de remarquables poutres, que le bois
par ailleurs de l'Inde ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ qu'il est le
plus abondant -- le roi ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~
l'entraîne -- et il faut ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~
rivières, on les canaux ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~
sont ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~ ^{de l'Inde} ~~de l'Inde~~

les métaux, commotions de tracas
pour les nouveaux diables par l'ouïe,
telle on voit les mines de sel gemme,
pour le plus grand profit.

Le sel de soude porte le minerai qui
l'obtient, soit de quelques sources salines
soit des eaux de la mer, soit de
craillures mêmes de la terre, on le
trouve à d'immenses profondeurs
en couches d'une épaisseur prodigieuse.
les mines de Wieliczka en Pologne.
renferment une population de
1200. personnes. - on y voit une grotte
en de belles proportions. -

Les Conches des Moutons nous
par cette épaisseur, mais rien n'est si
mieux que d'entre, et la grippe, et les
autres. ~~Disparition~~ Des causes, que l'ordre de
l'identification. Pour le monde du globe.

nous offre tant d'exemples -
les métaux se présentent généralement
ou en couches, ou en filons. - quelquefois
le filon semble dépendre d'une couche.
mais on trouve des filons par couches,
ou groupés, dans le cas, qu'une couche
a disparu, par une cause quelconque
ce lui suppose, que les métaux, après
être venus dans les fentes de la cavité
ou le filon s'est trouvé engagé &
^{ou qu'une nouvelle formation}
quelques fois, se sont gelés, ou
contraints, par degrés, à remplir de la
chaleur centrale. on regarde
les cavités des filons, comme des
espèces de cheminées, ou ^{sortes de} fourneaux
dans lesquels, les métaux vaporisés,
en quelque sorte, ont été élevés.
refroidis, & cristallisés, comme on
les voit. -