

Principes élémentaires sur les substances minérales par Brisson

Auteur(s) : Chastenay, Victorine de

Les folios

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

3 Fichier(s)

Les mots clés

[Minéralogie](#)

Citer cette page

Chastenay, Victorine de, Principes élémentaires sur les substances minérales par Brisson, 1805-04-15

Lémonon, Isabelle

Consulté le 12/01/2026 sur la plate-forme EMAN :

<https://eman-archives.org/Chastenay/items/show/8249>

Présentation

Date1805-04-15

Date (calendrier révolutionnaire)25 germinal an 13

Information générales

Languefr.

SourceFRADCO_ESUP378_4_091

Nature du documentmanuscrit autographe

Collation3 p.

Informations éditoriales

PublicationInédit

Notice créée par [Richard Walter](#) Notice créée le 22/10/2025 Dernière modification le 31/10/2025

Le 24. 5^e Mars 1837.

passent de la liste des principaux éléments pour les substances minérales
par 17 millions. C'est un précis très clair, pour justifier les notes précédentes,
les termes primitifs, sont jugés en nombre de 7. on pourra s'en rendre
compte par le nombre.

les pierres, ou les terres sont les principaux constituants. — on en fait 4. ordres.
les pierres calcaires, ou celles dans lesquelles les terres qu'on les compose, sont
combinaison avec des acides. les pierres pyromorphiques, qui résultent du mélange
des pierres d'un 1^{er} ordre. les roches qui résultent non du mélange, mais de
la réunion ou juxtaposition des pierres du 2^e ordre liées par un ciment
quelconque. les pierres produites par la foudre volcanique.

Viennent ensuite les métaux, ou substances métalliques, en 3^e parties.
celles qui ne sont que peu, ou point métalliques sont les demi-métaux.

les terres primitives sont : —

la Chaux, qu'on trouve rarement pure, et qui est le plus souvent
toujours combinée dans la craie. —

la magnésie qu'on n'a pas encore trouvée pure. —

la baryte ou terre pesante. qu'on n'a pas encore rencontrée pure.
l'alumine, ou argile pure, qu'on la rencontre souvent dans les
argiles, dont elle est le base, et on elle se mélange avec la silice.

la silice, ou terre vitrifiable, qu'on trouve presque dans toutes les
roches. —

la strontiane découverte par Klaproth en 1791. — elle
a été long temps confondue avec la baryte. —

la zirconie, découverte de plus en plus, dans le Jargon de Cayenne, puis
nouvellement connue. —

les pierres calcaires, composées des pierres calcaires et de la chaux, qui
se dissolvent en 12. espèces. celles qui se dissolvent en 12. espèces sont les carbonates
de chaux, de magnésie, de baryte, de strontiane, de zirconie, de silice, de fer,
qui contiennent toutes les pierres à chaux, les pierres calcaires, les alabastrins,
les stéatites, les marbres, les pierres à bâtir, les crues. —

3^{es} Celles, où la Chaux se combine avec l'acide Nitrique, savoir les
pierres à plâtre, ou gypses. —

Celles où la Chaux se combine avec l'acide Phosphorique, savoir, les
spaths phosphorés, ou Vitreux. —

Celles où la Chaux se combine avec l'acide Nitrique, savoir la nitrate
de Chaux, ou nitre Calcaire.

Celles où la Chaux se combine avec l'acide Muriatique, savoir la minérale
de Chaux, ou sel marin Calcaire. —

Celles où la Chaux se combine avec l'acide Phosphorique, savoir les phosphates de
Chaux; on trouve dans l'Étrurie, dans les Collines de cette province. — on en
extraire le Phosphore, comme on l'extrait des os, ce qui les fait nommer ^{terre} osseuse
animale. —

Les pierres salines comprennent 2^{es} Celles qui ont la Magnésie pour base,
savoir, ce selon les acides avec lesquels elles se combinent.

Le sulfate de Magnésie, ou le Sel Épithyme, ou de l'Élixir.

Le nitrate, la muriate, le carbonate de Magnésie. —

Les pierres salines comprennent 3^{es} Celles dont la base est la baryte, il
en existe selon les acides. —

Le sulfate de Baryte, ou spath pesant, le carbonate de Baryte, ou terre
pesante sévère. Le nitrate ^{de baryte} de Baryte. —

Les pierres salines comprennent 4^{es} Celles dont l'Alumine est la base, savoir
ce selon les acides.

Le sulfate d'Alumine, ou l'Alun. — le carbonate d'Alumine, ou argile
craquelée. —

Les pierres salines comprennent 5^{es} Celles qui sont à base de Silice, mais
la Silice ne se combine, qu'avec l'acide Nitrique. —

Les pierres proprement dites, comprennent divers genres.

1^{er} genre. Les Mélanges Calcaires, savoir selon les combinaisons, les
pierres Calcaires, la Marne, le spath étendu, les pierres pures.

2^{es} genres, Mélanges Magnésiens, savoir la pierre magnésienne, et les
carbonates de Baryte, Silice, et fer. —

3^{es} genre, Mélanges Magnésiens, savoir les Argences, les Hyalites,
les pierres blanches, — l'Albâtre, ce la Linga de montagne, la minérale, les
talcs. —

1^{re} genre mélanges & laminaux, savoir les micas, les pierres de corne, les
 argiles, l'on en fait les poteries & les schistes ardents, pierre à réfractif
 & à fonder. — Schistes pyritiques, mine de charbon, fœssites —
 2^o mélanges siliceux. savoir les pierres à briques, les gemmes, & quelques
 particuliers, qui se classent par les couleurs, les Cristaux de roche, & les
 quartz. Les spaths étincelants, les sels chatoyants, comme le gale, l'œil de
 chat, & les non chatoyants, la pierre à fusil, l'émerai, la cornaline, la
 tourmaline & la pierre d'indes, les jaspes, les schorls, tourmalines &c.
 Les roches compressives
 Les gneiss, les serpentins, les ophites, les granitelles, les granites, les
 pierres meulières, & les cailloux. —
 Les pierres volcaniques compressives
 Les pierres poreuses, les lavas, les basaltes. Les pierres tendres, & les
 bédouilles. —
 Les métaux parfaits, l'or,
 l'argente, le platine, ~~le cuivre & le fer~~ le cuivre, & le fer. —
 Les métaux imparfaits, l'acier
 le cuivre, le fer, l'étain, & le plomb. —
 Le bronze, ou airain, le corail, le cuivre, & l'étain —
 Les demi-métaux, l'arsenic, le
 le mercure, le bismuth, le cobalt, le nickel, le zinc, l'antimoine, le
 tungstène, l'uranie, le manganèse, le polyphane, & le titane. —
 j'ai bien pu citer les propriétés de tous ces corps, l'on pourroit
 présenter les tableaux, avec beaucoup de chartes. — je ne puis pas aller
 à l'usage, & la genre, pour qu'on puisse travailler, mais si utile, & d'ailleurs
 il faudroit copier le livre. —