

R. L. 65.364

# TRAITÉ

ÉLÉMENTAIRE

# DE MINÉRALOGIE

PAR F. S. BEUDANT,

CHEVALIER DE L'ORDRE ROYAL DE LA LÉGIION D'HONNEUR, MEMBRE DE L'ACADÉMIE ROYALE DES SCIENCES, DE L'INSTITUT, PROFESSEUR DE MINÉRALOGIE A LA FACULTÉ DES SCIENCES DE L'ACADÉMIE DE PARIS, MEMBRE DE LA SOCIÉTÉ PHILOMATIQUE DE PARIS, ASSOCIÉ DE LA SOCIÉTÉ GÉOLOGIQUE DE LONDRES, DE LA SOCIÉTÉ PHILOSOPHIQUE DE CAMBRIDGE, DE LA SOCIÉTÉ HELVÉTIQUE, DE LA SOCIÉTÉ CÉSARÉENNE, LÉOPOLDINE-CAROLINENNE DES SUISSES DE LA NATURE, DE L'ACADÉMIE NATIONALE DES SCIENCES DE PHILADELPHIE, ETC.

Deuxième Edition.

TOME II.

---

Paris,

CHEZ VERDIÈRE, LIBRAIRE-ÉDITEUR,

QUAI DES AUGUSTINS, N° 25.

1832.

La Strontianite est encore une matière de filon, qu'on a trouvée particulièrement à Stronthian en Écosse, Braunsdorff en Saxe, Leogang dans le Salzburg ?

## APPENDICE.

Le docteur Traill a fait l'analyse d'une substance dans laquelle il a trouvé

	<i>Rapports atomiques.</i>	
Carbonate de strontiane. . . . .	68,6 . . .	0,074 . . . 4
Sulfate de baryte. . . . .	27,5 . . .	0,019 . . . 1
Carbonate de chaux. . . . .	2,6	
Oxide de fer. . . . .	0,1	
Perte. . . . .	1,2	

On l'a considéré comme une espèce particulière à laquelle on a donné les noms de *Stromnite* du nom de lieu Stromness dans les Orcades où elle a été trouvée, et de *Barystrontianite*. Il n'est pas bien clair qu'on puisse regarder cette matière comme une espèce ; mais le carbonate de Strontiane et le sulfate de Baryte sont entre eux dans des rapports simples qui pourraient le faire soupçonner et donneraient la formule  $4 Sr C + Ba S_2$ .

Suivant l'auteur la pesanteur spécifique est 3,703.

Cette substance s'est trouvée en veines ou nids, et accompagnée de galène, dans un schiste argileux.

## QUINZIÈME ESPÈCE. CÉRUSE.

*Plomb carbonaté ; Plomb blanc ; Céruse native ; Bleispath ; Bleiglas , Minium natif.*

Substance cristallisant dans le système prismatique rectangulaire droit. Cristaux dérivant d'un prisme rhomboïdal de  $117^\circ$  et  $63^\circ$ .

Pesanteur spécifique 6,729.

Rayant difficilement le Calcaire ; très fragile.

Eclat très vif et adamantin dans les cristaux.

Facilement réductible au chalumeau sur le charbon.

Soluble avec effervescence dans l'acide nitrique. Solution laissant précipiter des lamelles brillantes métalliques sur un barreau de zinc.

*Composition.* Pb C<sup>2</sup> ou Pb C<sup>1</sup> plus ou moins mélangé de matières étrangères.

Céruse de Leadhill,  
par Klaproth.

Céruse de Zellerfeld,  
par Westrumb.

	<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>		<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>	
Acide carboni- que . . . .	16	11,57	2	Acide carboni- que . . . .	16 . 11,57	2
Protoxide de plomb . . .	82	5,88	1	Protoxide de plomb . . .	81,2 . 5,82	1
Eau et perte .	2			Chaux . . . .	0,9	
				Oxide de fer .	0,3	
				Eau et perte .	1,6	

Céruse diaphane de Nertschinsk,  
par John.

Céruse translucide de Nertschinsk,  
par le même.

	<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>		<i>Oxig.</i>	<i>Rap.</i>	
Acide carboni- que . . . .	15,5	11,21	2	Acide carboni- que . . . .	15,00 . 10,85	2
Protoxide de plomb . . .	84,5	6,06	1	Protoxide de plomb . . .	73,50 . 5,27	1
				Silice . . . .	8,00	
				Alumine et oxide de fer.	2,66	

Céruse terreuse d'Eschweiller.  
par John.

Céruse terreuse de Tarnowitz,  
par le même.

	<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>		<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>	
Acide carboni- que . . . .	14,25	10,31	2	Acide carboni- que . . . .	12 . 8,68	2
Protoxide de plomb . . .	69,75	5,00	1	Protoxide de plomb . . .	66 . 4,77	1
Oxide de fer .	0,25			Alumine et oxide de fer.	7	
Matières inso- lubles . . .	14,25			Silice . . . .	10,50	
Eau et perte .	1,50			Eau . . . .	2,25	

Minium de Kall, par John.

	<i>Origène.</i>	<i>Rapport.</i>
Acide carbonique. . . . .	10 . . . . . 7,23	2
Protoxide de plomb . . . . .	48,25 . . . . . 3,46	1
Chaux et oxide de fer . . . . .	0,50	
Matières insolubles . . . . .	37,25	
Eau . . . . .	4	

Toutes ces analyses donnent sensiblement les rapports indiqués; mais on voit que les variétés terreuses sont très mélangés de matières étrangères qui forment jusqu'aux 3/5 de la masse.

## VARIÉTÉS.

*Céruse cristallisée.* Les cristaux souvent très brillans. En tables bisulées sur les bords et modifiées de diverses manières, pl. IX, fig. 31 à 33, 37, 38, 42. En prismes hexagones simples ou modifiés sur les arêtes des bases pl. VIII, fig. 51 à 55, ou terminés par des pyramides, fig. 56, 57, ou en dodécaèdres à triangles isocèles, fig. 58, 59. En octaèdres de diverses espèces, pl. IX; fig. 34 à 36, 39, 40; pl. X, fig. 13, 24, 47, 48.

Inclinaison de  $L$  sur  $a, a', 121^{\circ} 26', 151^{\circ} 21'$ ;  $L$  sur  $c, c', c'', 109^{\circ} 16', 125^{\circ} 43', 145^{\circ} 16'$ ; de  $a$  sur  $d, d', 124^{\circ} 42', 144^{\circ} 15', 146^{\circ} 12'$ .

*Céruse machée.* En cristaux groupés par les pans des prismes rhomboïdaux, t. I, pl. VIII, fig. 22, et offrant d'ailleurs des groupemens assez semblables à ceux de l'Arragonite, fig. 7 à 11, ordinairement terminés par des arêtes de pyramides.

*Céruse aciculaire.* — *bacillaires.* — *fibreuse.*

*Céruse mamelonnée.* — *stalagmitique.*

*Céruse compacte.* Quelquefois ce sont des variétés extrêmes de la Céruse fibreuse; mais on trouve aussi à cet état des matières terreuses plus ou moins solides et qui renferment souvent beaucoup de substances étrangères.

## GISEMENS.

La Céruse ne forme jamais de dépôts à elle seule; c'est une matière de filons et qui se trouve particulièrement dans les dépôts de Galène. On ne peut pas citer de localités particulières, parce qu'il s'en trouve partout. Les plus beaux échantillons proviennent des mines de Lacroix, Vosges, de Geroldseck en Souabe, de Badenweiller, du Derbyshire, du Cumberland, de Durham en Angleterre, de Leadhills en Ecosse, des mines de Gazimour en Sibérie, etc.

Ces matières sont traitées avec la Galène pour la préparation du plomb.

