

R. 2 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 CURIEUX 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.

mais qui ne sont pas naturellement assez abondans pour suffire aux besoins des arts, et qu'on est obligé de préparer artificiellement, en employant les matières qui les renferment tout formés, ou qui en contiennent les élémens.

PREMIÈRE ESPÈCE. ANGLESITE.

Plomb sulfaté; Sulfate de plomb; Vitriol bleiers; Bleiglas en partie.

Substance blanche très pesante. Cristallisant en octaèdres à base rectangle plus ou moins modifiés, qui peuvent être dérivés d'un prisme droit rhomboïdal de 103° 42' et 76° 18', ou bien, en retournant les cristaux, d'un prisme droit rhomboïdal de 101° 12' et 78° 48'.

Pesanteur spécifique, 6,23 à 6,31.

Rayée par la Barytine; fragile.

Fusible au chalumeau, à la flamme extérieure, en une perle laiteuse; réductible sur le charbon en globules métalliques au feu de réduction, et avec la plus grande facilité par l'intermédiaire du carbonate de soude.

Composition. Pb Su³ = Pb Su, d'après les analyses suivantes :

Anglesite de Zellerfeld,
par Stromeyer.

		<i>Oxigène.</i>	<i>Rapports.</i>
Acide sulfurique	26,0942	15,62	3
Protoxide de plomb	72,4665	5,19	1
Eau	0,1242		
Hydrate de fer	0,0879		
Oxide de manganèse et traces d'alumine	0,0666		
Silice	0,5087		

Anglesite d'Anglesea,
par Klaproth.

Anglesite de Wanlockhead,
par le même.

	<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>		<i>Oxig.</i>	<i>Rapp.</i>	
Acide sulfurique	24,8	14,84	3	Acide sulfurique	25,75 . 15,41	3
Protoxide de plomb	71,0	5,09	1	Protoxide de plomb	70,50 . 5,05	1
Eau	2,0			Eau	2,25	
Oxide de fer	1,0					

Anglesite cristallisée. En octaèdres rectangulaires allongés, plus ou moins modifiés sur les arêtes et les angles, pl. X, fig. 2, 3, 5 à 9, rarement 13 à 16, 37 à 40.

Inclinaison de b sur b , $79^{\circ} 30'$; c sur c , $104^{\circ} 30'$; c sur c' , $142^{\circ} 20'$; de P sur a , $141^{\circ} 52'$.

Anglesite mamelonnée, ou en cristaux épousés.

Anglesite compacte. Vitreuse et transparente, ou lithoïde et opaque.

Anglesite terreuse dont l'Anglesite compacte lithoïde est une variété.

Cette substance est une des matières accidentelles des gîtes métallifères, principalement de ceux de sulfure de plomb, quelquefois aussi de ceux de minerais de cuivre. On l'a d'abord reconnue dans les mines d'Anglesea, mais elle a été trouvée ensuite dans beaucoup d'autres localités. Les plus beaux échantillons proviennent d'Angleterre (Leadhills, Wanlockhead, Melanoweth, etc.), du pays de Baden (Wolfach), de Sibérie (Nertschinsk), d'Espagne (Linares). Elle a été long-temps confondue avec la Céruse.

APPENDICE.

Sulfate de plomb cuivreux. Substance de couleur bleue, cristallisant en prisme rectangulaire oblique dont la base est inclinée à l'axe de $102^{\circ} 45'$.

Pesanteur spécifique, 5,30 à 5,43. Formée d'après M. Brooke de

<i>Rapports atomiques.</i>			
Sulfate de plomb	74,4 0,039	1
Oxide de cuivre.	18 0,036	1
Eau.	4,7 0,041	1

ce qui semblerait donner $Pb Sn^2 + Cu Aq$, 1 atome de sulfate de plomb avec 1 atome d'hydrate de cuivre.

Cette substance se trouve en Écosse (Leadhills, Wanlockhead) avec le sulfate de plomb pur.

On ne sait pas si l'on doit y rapporter le sulfate de plomb bleu de Linares en Espagne, dans lequel M. John a indiqué :

Sulfate de plomb.	95
Carbonate de cuivre et carbonate de plomb	5

	100

Nous avons déjà indiqué les sulfo-carbonates sous les noms de Leadhillite, Lanarkite, Caledonite, page 366.