

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.

SEIZIÈME ESPÈCE. LEADHILLITE.

Plomb carbonaté rhomboédrique ; Plomb sulfo-carbonaté.

Substance cristalline, en cristaux dérivant d'un rhomboèdre aigu de $72^{\circ} 30'$ et $107^{\circ} 30'$ (Brooke).

Pesanteur spécifique, 6,3 à 6,5.

Rayée par le Calcaire.

Réductible au chalumeau sur le charbon. Soluble avec effervescence dans l'acide nitrique, avec un résidu qui présente les caractères du sulfate de plomb ; solution précipitant des lamelles métalliques sur un barreau de zinc.

Composition. $3 Pb C^2 + Pb Su^2$ d'après les analyses suivantes :

Par Brooke :		Par Stromeyer :	
	<i>Rapp. atomiq.</i>		<i>Rapp. atomiq.</i>
Carbonate de plomb . . .	72,5 . 0,042 . 3	Carbonate de plomb . . .	72,7 . 0,043 . 3
Sulfate de plomb . . .	27,5 . 0,014 . 1	Sulfate de plomb . . .	27,3 . 0,014 . 1

En petits cristaux verdâtres, jaunâtres ou brunâtres, où domine le rhomboèdre, tantôt simple, tantôt modifié de diverses manières.

Cette substance se trouve à Leadhills, dans le comté de Lanark en Écosse ; elle est accompagnée de phosphate de plomb jaunâtre en petites aiguilles.

DIX-SEPTIÈME ESPÈCE. LANARKITE.

Plomb carbonaté rhomboédrique ; Sulfato-carbonate de plomb ; Plomb sulfo-carbonaté.

Substance cristallisée ; en cristaux dérivant d'un prisme droit rhomboïdal d'environ $120^{\circ} 45'$ et $59^{\circ} 15'$ (Brooke).

Pesanteur spécifique, 6,8 à 7,0.

Rayée par le Calcaire.

Réductible au chalumeau sur le charbon. Soluble avec une faible effervescence dans l'acide nitrique, avec un résidu qui présente les caractères du sulfate de plomb.

Solution précipitant des lamelles métalliques sur un barreau de zinc.

Composition. $Pb C^2 + Pb Su^3$ ou $Pb \ddot{C} + Pb \ddot{S}u$ d'après l'analyse présentée par M. Brooke.

Rapports atomiques.

Carbonate de plomb	46,9	0,028	1
Sulfate de plomb	53,1	0,028	1

En petits prismes blanchâtres, grisâtres, bleuâtres, verdâtres, accompagnant le phosphate de plomb à Leadhills en Ecosse.

DIX-HUITIÈME ESPÈCE. CALÉDONITE.

Substance cristalline. Cristaux en prismes rhomboïdaux d'environ 95° et 85° (Brooke).

Pesanteur spécifique, 6,4.

Rayant le Calcaire.

Couleur verdâtre passant au bleuâtre.

Réductible au chalumeau sur le charbon. Soluble avec une faible effervescence dans l'acide nitrique, en laissant un résidu qui offre les caractères du sulfate de plomb. Solution devenant bleu par l'addition de l'ammoniaque, donnant des lamelles de plomb sur une lame de zinc et en même temps un précipité cuivreux.

Composition. $Cu C^2 + 2Pb C^2 + 3Pb Su^2$ d'après l'analyse donnée par M. Brooke.

Rapports atomiques.

Carbonate de plomb	32,8	0, 02
Carbonate de cuivre	11,4	0, 01
Sulfate de plomb	55,8	0, 03