

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.

TROISIÈME GENRE. CHROMATE.

PREMIÈRE ESPÈCE. CROCOÏSE

(de κροκοίς, jaune aurore).

Plomb chromaté; Plomb rouge; Roth Bleierz; Chromblei; Chromsaures Blei.

Substance rouge - orangé; cristallisant en prismes obliques rhomboïdaux de $93^{\circ} 30'$ et $86^{\circ} 30'$, dont la base est inclinée sur les faces de $99^{\circ} 10'$.

Pesanteur spécifique, 6,60.

Fragile; rayée par le Fluor.

Fusible au chalumeau sur le charbon, qui se couvre alors d'oxide de plomb; donnant des grains de plomb avec le carbonate de soude. Attaquable par l'acide nitrique. Solution précipitant en rouge par le nitrate d'argent, et donnant des lamelles de plomb sur un barreau de zinc.

Composition. $PbCr^3 = Pb\ddot{C}r$, d'après l'analyse de M. Berzélius :

	<i>Oxigène. Rapports.</i>	
Acide chromique	31,5	14,49 3
Oxide de plomb	68,5	4,91 1

Crocoïse cristallisée. En prismes rhomboïdaux modifiés de différentes manières, et terminés par des sommets dièdres, pl. XII, fig. 21 à 23, etc.

Inclinaison de a sur a , $93^{\circ} 30'$; a sur i , $146^{\circ} 25'$.

Crocoïse cylindroïde. Cristaux déformés, isolés ou groupés les uns sur les autres.

Crocoïse terreuse. En poussière qui paraît provenir de la désagrégation des cristaux.

Cette substance se trouve en veines dans des roches granulaires, micacées, aurifères, avec Galène, oxide de fer, etc. On la connaît depuis long-temps à Bérézof en Sibérie, et on l'a indiquée depuis à Congonhas do Campo au Brésil.

Cette matière a été d'abord employée en nature pour la peinture, et c'est ce qui a donné l'idée de la fabriquer, comme nous l'avons dit plus haut, avec les chromites de fer, qui sont plus abondans.

APPENDICE.

M. André del Rio annonce avoir reconnu dans un chromate de plomb de Zimapan au Mexique la composition suivante :

	<i>Oxigène. Rapports.</i>	
Acide chromique.	14,80	6,81 1
Oxide de plomb	80,72	5,78 1

ce qui indiquerait $PbCr$, et devrait par conséquent former une espèce particulière.

DEUXIÈME ESPÈCE. VAUQUELINITE.

Plomb chromé.

Substance verte, de diverses teintes; en petites aiguilles qui semblent être des prismes rhomboïdaux.

Pesanteur spécifique, 6,8 à 7,2.

Fragile; rayée par la Fluorine.

Fusible au chalumeau sur le charbon avec production d'écume et de petits grains de plomb.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution présentant les caractères de l'acide chromique, et donnant l'indice du cuivre sur un barreau de fer, en même temps que des lamelles de plomb sur le barreau de zinc.

Composition. $2PbCr^2 + CuCr^2 = 2Pb^3\ddot{C}r^2 + Cu^3\ddot{C}r^2$, suivant l'analyse de M. Berzélius :

	<i>Oxigène. Rapports.</i>	
Acide chromique.	28,33	13,03 6
Oxide de plomb	60,87	4,36 2
Oxide de cuivre	10,80	2,18 1

La Vauquelinite se trouve (Berezof) avec le chromate de plomb; on l'indique aussi au Brésil.