

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.

QUATRIÈME GENRE. HYPANTIMONITE.

ESPÈCE UNIQUE. KERMÈS.

Antimoine rouge ; Antimoine oxidé sulfuré ; Soufre doré ; Kermès minéral ; Antimonblende ; Roth Spiesglanzers.

Substance d'un rouge-brun ; en aiguilles cristallines qui paraissent être des prismes rhomboïdaux.

Pesanteur spécifique, 4,6.

Fragile, tendre, rayée par tous les corps.

Fusible au chalumeau en dégageant des vapeurs d'antimoine. Donnant de l'oxide d'antimoine par la calcination dans le matras.

Composition. $\hat{S}b + 2 Sb Su^3$, ou combinaison de l'oxide d'antimoine avec le sulfure, qui sert probablement de base alcaline. M. H. Rose y trouve :

	<i>Rapports atomiques.</i>	
Oxide d'antimoine	30,14	0,015 1
Sulfure Stibine	69,86	0,031 2

Kermès aciculaire. En petites aiguilles groupées irrégulièrement ou divergentes.

Kermès mamelonné. — pelliculaire. — pulvérulent.

Cette substance se trouve dans les gîtes de minerais arsenifères (Allemont en Dauphiné ; Hornhausen, pays de Nassau ; Braunsdorf en Saxe ; Pernek, près de Malaczka en Hongrie ; Felsö-Banya en Transylvanie). Elle paraît être quelquefois due à la décomposition du sulfure Stibine, à la surface duquel elle se trouve.

OBSERVATIONS.

On a, dans la nature, plusieurs indices d'antimonite ou d'antimoniote de fer, de nickel, de plomb, etc., parmi les produits de la décomposition des sulfures Stibine. Le *Bleischimmer* terreux de couleur jaune (probablement de Nertschinsk), ana-

lysé par Pfaff, paraît être une combinaison de cette espèce, dans laquelle il existe :

Oxide d'antimoine	45,96
Acide arsénique	16,42
Oxide de plomb	33,10
Oxide de cuivre	3,24
Oxide de fer.	0,24
Acide sulfurique.. . . .	3,32
Silice.	0,62

Est-ce un antimonite mélangé d'arséniate, ou un mélange d'antimoniote et d'arséniate isomorphe? C'est ce qu'il est encore impossible de dire.

On peut rappeler comme liés à la famille des antimonides les sulfo-antimoniures, où l'antimoine se trouve comme principe électro-négatif dans des composés qui sont combinés avec des sulfures, et plusieurs sulfures simples ou composés où ce même corps joue le rôle de principe électro-positif; tels sont:

Stibine, page 421.

Zinkenite, 424.

Jamesonite, 425.

Haidingerite, 427.

Miargyrite, 428.

Argyrythrose, 430.

Psaturuse, page 432.

Bournonite, 433.

Polybasite, 346.

Panabase, 438.

Antimonickel, 447.

FAMILLE DES STANNIDES.

GENRE UNIQUE. ESPÈCE UNIQUE. CASSITÉRITE

(de *κασσίτερος*, étain).

Étain oxidé; Pierre d'étain; Mine d'étain; Zinnerz; Zinnstein.

Substance le plus souvent brune, quelquefois blanche. Cristallisant en prisme droit à base carrée dont la hauteur et le côté sont à-peu-près comme les nombres 43 et 32.

Pesanteur spécifique, 6,50 à 6,96.