

A. 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 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.

SIXIÈME ESPÈCE. ALABANDINE.

*Manganèse sulfuré ; Manganblende ; Braunsteinblende ;
Alabandina sulfurea.*

Substance métalloïde, noire, ou gris d'acier foncé.
Cristallisation mal connue. Non clivable.

Pesanteur spécifique, 3,95.

Aigre; non susceptible d'être coupée.

Infusible au chalumeau. Difficile à griller. Donnant avec la soude la réaction très prononcée de l'oxide de manganèse après le grillage.

Soluble dans l'acide nitrique. Solution précipitant abondamment en blanc par l'hydrocyanate ferrugine de potasse.

Composition. Les analyses de Klaproth et de Vauquelin indiquent du protoxide de manganèse et du soufre, combinaison qui n'existe pas; mais, en évaluant l'erreur que ces chimistes ont pu commettre, on tire des analyses:

de Vauquelin :		de Klaproth :	
	<i>Rapp. atom.</i>		<i>Rapp. atom.</i>
Soufre.	33,65 . 0,17 1	Soufre.	27,18 . 0,13 1
Manganèse	66 35 . 0,18 1	Manganèse. . . .	57,54 . 0,16 1
		Carbonate de man-	
		ganèse ou gangue.	15,28

On voit alors que ces analyses présentent sensiblement un atome de soufre et un atome de manganèse, et par conséquent conduisent à admettre la formule $Mn Su$, qui est celle du sulfure de manganèse que l'on sait former dans les laboratoires.

GISEMENT.

On cite cette substance en cristaux mal conformés, en petites masses cristallines, et en enduits sur diverses matières.

On la connaît principalement avec les manganèses roses, les différentes matières tellurifères, etc. de Nagy-Ag en Transylvanie. On l'a citée au Mexique dans un gisement analogue; et aussi en Cornwall.

SEPTIÈME ESPÈCE. HARKISE

(de Haar Kies, Pyrite capillaire).

Nikel sulfuré; Nikel natif, Pyrite capillaire; Haarkies.

Substance métalloïde d'un vert jaunâtre; en petites houppes composées d'aiguilles fines.

Réductible sur le charbon en fritte métalloïde, magnétique.

Soluble dans l'acide nitrique. Solution devenant violette par l'addition de l'ammoniaque.

Composition. Ni Su d'après l'analyse de M. Arfwedson, qui a fourni :

	<i>Rapp. atom.</i>	
Soufre	35,2	1
Nikel	64,8	1

Cette substance, assez rare, a été trouvée dans les filons à Johann-Georgenstadt en Saxe, Joachimsthal en Bohême, Saint-Austle en Cornwall, etc. Elle est accompagnée de cobalt arsenical, de Blende, de Galène, de divers minerais d'argent, etc.

SULFURES FERRUGINEUX.

Substances métalloïdes jaunes ou brunes; attaquables par l'acide nitrique. Solution précipitant abondamment en bleu par l'hydrocyanate ferruginé de potasse, et ne donnant d'ailleurs l'indice d'aucune autre base.