

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 CÉSARIENNE, 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.

lacée dans la cassure. Dans tous les cas, il faut remarquer que le Sélénure de cuivre qui se présente ici est d'une composition différente du Sélénure Berzélius, dont la formule est $\text{Cu}^2 \text{Se}$.

Les matières qui ont offert ces analyses proviennent de la mine de fer de Tilkerode au Harz; elles sont dans des veines de Dolomie, et accompagnées de Malachite.

DEUXIÈME ESPÈCE. BERZÉLINE.

Cuivre sélénié; Sélénure de cuivre; Selen Kupfer.

Substance métalloïde, blanc d'argent, ductile.

Fusible au chalumeau en un globule gris, légèrement malléable. Attaquable par l'acide nitrique. Solution laissant précipiter du cuivre sur une lame de fer.

Composition. $\text{Cu}^2 \text{Se}$, suivant l'analyse de M. Berzélius:

	<i>Rapports atomiques.</i>	
Sélénium	40	0,081 : : 1
Cuivre.	64	0,161 : : 2

Cette substance forme des encroûtes noires sur du calcaire spathique, ou des petites veines très minces, ramifiées, dans la même substance. On ne l'a encore trouvée que dans la mine de cuivre de Skrickerum en Smoland.

TROISIÈME ESPÈCE. EUCHAIRITE.

Cuivre sélénié argenté; Sulfure de cuivre et argent.

Substance métalloïde, gris de plomb, ductile, se laissant couper au couteau.

Fusible au chalumeau, et donnant un grain métallique gris non malléable.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution donnant du cuivre et de l'argent sur un barreau de fer; précipitant en blanc par l'acide hydrochlorique.

Composition. $\text{Ag Se} + \text{Cu}^2 \text{Se}$, d'après l'analyse de M. Berzélius: