

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 PÉLOPONNÉTIQUE 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 HAYE, DE L'ACADÉMIE NATIONALE DES SCIENCES DE PHILADELPHIE, ETC.

Deuxième Edition.

TOME II.

Paris,

CHEZ VERDIÈRE, LIBRAIRE-ÉDITEUR,

QUAI DES AUGUSTINS, N° 25.

1832.

DIX-SEPTIÈME ESPÈCE. **CYANOSE**

(de κυανος, bleu).

Cuivre sulfaté; Vitriol de cuivre; Couperose bleue; Kupper vitriol.

Substance bleue, soluble, d'une saveur styptique. Cristallisant en prismes obliques à base de parallélogramme obliquangle, d'environ 124° et 56° , dont la base est inclinée sur les pans d'environ $109^{\circ} 30'$ et $128^{\circ} 30'$.

Pesanteur spécifique, 2,19.

Donnant de l'eau par calcination, avec résidu blanc. Soluble dans l'eau. Solution donnant du cuivre métallique sur une lame de fer; devenant d'un bleu plus intense par l'addition de l'ammoniaque en excès; précipitant en bleu par la potasse.

Composition. $\text{Cu Su}^{\text{O}} + 6 \text{Aq}$, ou en poids :

Acide sulfurique.	32,14
Oxide de cuivre	31,80
Eau	56,06

mais plus ou moins mélangé de sulfate Mélanterie.

Cyanose cristallisée. En cristaux obtenus le plus souvent par l'art, et qui offrent des prismes plus ou moins modifiés sur les arêtes ou les angles, pl. XIII, fig. 1 à 10.

Cyanose incrustante. Formant des enduits plus ou moins cristallins sur diverses matières minérales.

Cette matière provient de la décomposition des sulfures cuivreux, et se trouve particulièrement dans les gîtes métallifères de cette espèce. Elle est dissoute, entraînée par les eaux (nommées eaux de démentation), et cristallise çà et là dans les travaux: Il en existe presque partout, mais il y a des localités où il s'en forme davantage, et alors on cherche à rassembler les eaux, soit pour les évaporer et en retirer le sel, soit pour les conduire sur de vieilles ferrailles où le sel est décomposé et le cuivre précipité à l'état métallique.