

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 GURISCH 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.

Cette substance n'est encore connue qu'en Suède (mine de Loos, en Helmingland), où elle accompagne des minerais de Cobalt.

Cette matière constituant une espèce de même formule que le Cobalt gris, où le Cobalt remplace le Nikel, et que l'antimonikel, où l'antimoine remplace l'arsenic, nous lui avons donné le nom de *Disomose* (Δις ομοιος, deux fois ressemblant).

### TRANTE-TROISIÈME ESPÈCE. COBALTINE.

*Cobalt gris; Cobalt éclatant; Kobaltglans; Glanskobalt; Weisser speiskobalt.*

Substance métalloïde, gris d'acier, très éclatante; clivable en cubes; et cristallisant le plus souvent en dodécaèdres pentagonales, en icosaèdres, etc.

Pesanteur spécifique, 6,29.

Assez fragile par suite du clivage.

Fusible au chalumeau; avec dégagement abondant de vapeurs arsenicales. Donnant après le grillage un vert-bleu très intense avec le Borax pour la moindre parcelle de minéral.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution rose ou violette, précipitant en brun rougeâtre par les alcalis.

*Composition.*  $\text{Co Ar Su} = \text{Co Su}^2 + \text{Co Ar}^2$ , d'après les analyses du Cobalt gris de Skutterud, près Modun en Norwège, et de Tunaberg en Suède. Le premier a fourni, terme moyen :

	<i>Rapports atomiques.</i>	
Soufre . . . . .	20,08 . . . . .	0,099    1
Arsenic. . . . .	43,47 . . . . .	0,092    1
Cobalt . . . . .	35,10 . . . . .	0,089 }    1
Fer . . . . .	3,23 . . . . .	0,009 }

où l'on voit à-peu-près les rapports indiqués par la formule. Cependant il y a ici quelques petites erreurs, ou bien il faudrait admettre une petite quantité de proto-sulfure de fer à l'état de mélange, ce qui n'est guère probable.

*Cobaltine cristallisée.* En dodécaèdre pentagonal, cubo-dodécaèdre, icosaèdre, etc., pl. 1, fig. 38 à 46.

*Cobaltine lamellaire.* En petites masses formées de cristaux agglomérés.

*Cobaltine compacte.*

La Cobaltine ne s'est guère montrée jusqu'ici qu'en Suède (Tunaberg, Loos, Hakambo) et en Norwège (Skutterud, paroisse de Modun), en amas plus ou moins considérables, avec du cuivre pyriteux, dans le terrain de gneiss. On l'indique aussi en Silésie (Querbach), et dans le Connecticut, en Amérique.

Cette substance est employée, comme les autres minerais de Cobalt, pour en former l'oxide de Cobalt, qui sert à colorer les verres et les émaux en bleu, et à préparer les bleus de Cobalt, ou bleu de Thénard.

#### TRENTE-QUATRIÈME ESPÈCE. MISPIKEL.

*Fer arsenical; Pyrite blanche arsenicale; Arsenikkies; Giftkies; Rauschgelbkies; Weisserz?*

Substance métalloïde, blanc d'argent ou jaunâtre. Cristallisant en prismes rhomboïdaux de  $111^{\circ} 12'$  et  $68^{\circ} 48'$ .

Pesanteur spécifique, 6,127.

Étincelant, et donnant l'odeur d'ail par le choc du briquet.

Fusible au chalumeau, en dégageant une forte odeur d'ail, et laissant un bouton attirable à l'aimant. Donnant un sublimé de sulfure d'arsenic par l'action de la chaleur dans le tube fermé.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution précipitant abondamment en bleu par l'hydrocyanate ferruginé de potasse.

*Composition.*  $\text{Fe Ar Su} = \text{Fe Su}^2 + \text{Fe Ar}^2$ , d'après les analyses de MM. Chevreul et Stromeyer :

Par Chevreul		Par Stromeyer :	
<i>Rapp. atom.</i>		<i>Rapp. atom.</i>	
Soufre. . . . .	20,152 . . 0,100 1	Soufre. . . . .	21,08 . 0,104 1
Arsenic. . . . .	43,418 . . 0,092 1?	Arsenic. . . . .	42,88 . 0,091 1?
Fer. . . . .	34,958 . . 0,102 1	Fer. . . . .	36,04 . 0,106 1