

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.

## QUATRIÈME ESPÈCE. ÉRYTHRINE

(de ερυθρος, rouge).

*Cobalt arseniaté; Arseniksauer Kobalt.*

Substance rouge-violâtre ou rose. Cristallise en prisme rectangulaire oblique; d'un clivage facile parallèlement aux pans du prisme.

Pesanteur spécifique, 2,946 à 3,033.

Rayée par le Calcaire.

Donnant de l'eau par calcination. Fusible au chalumeau, après dégagement de vapeur arsenicale, en globe métallique cassant, qui donne au verre de Borax une belle couleur bleue au feu d'oxidation.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution rose donnant un précipité violâtre par les alcalis, et vert par l'hydrocyanate ferruginé de potasse.

*Composition.* Peut-être  $\text{Co}^3 \text{Ar} + 9 \text{Aq}$ . Je ne connais que les analyses suivantes :

Erythrine d'Allemont, par Laugier.		Erythrine de Riegelsdorff, par Bucholz.				
	<i>Orig.</i>		<i>Orig. Rapp.</i>			
Acide arsenique.	40,0 . 13,88	5?	Acide arsenique . 37 . 12,84	3		
Oxide de cobalt.	20,5 . 4,37	}	Oxide de cobalt.	39 . 8,31	2	
Oxide de nickel.	9,2 . 1,96		3	Eau . . . . .	22 . 19,56	5
Oxide de fer.	6,1 . 1,33					
Eau . . . . .	24,5 . 21,78	9?				

La première semble conduire à la formule que nous avons indiquée; mais la seconde donnerait plutôt  $\text{Co}^{10} \text{Ar}^3 + 25 \text{Aq}$ .

*Erythrine cristallisée.* En petits prismes rectangulaires simples ou légèrement modifiés sur les arêtes et les angles.

*Erythrine aciculaire.* Les mêmes cristaux très petits ou épousés, en groupes divergens.

*Brythrine mamelonnée.* Globulaire ou semi-globulaire, à structure fibreuse radiée.

*Brythrine laminiiforme.* En petites lames minces, circulaires, qui sont très finement striées du centre à la circonférence, et appliquées sur des matières étrangères.

*Brythrine terreuse.* Poussière rose à la surface de différentes substances.

Toutes les variétés cristallines sont d'un rose-foncé, ou violâtre quelquefois très-foncé. Elles sont quelquefois partie violâtres, partie vert-olives, et il paraîtrait que sous cette dernière couleur c'est un état particulier qui mériterait d'être examiné.

L'Érythrine se trouve avec les divers arséniaux, et particulièrement avec ceux de cobalt. Voyez *Smaltine*, page 584.

## CINQUIÈME ESPÈCE. NICKELOCRE.

*Nickel oxidé; Nickel arséniaté; Nickelöcker; Nickelblüthe; Nickelbeschlag; Arseniksaures Nickel.*

Substance verdâtre, pulvérulente, ou en légers filamens groupés. Très tendre, se laissant gratter avec la plus grande facilité.

Donnant de l'eau par calcination. Fusible sur le charbon, avec dégagement de vapeur arsenicale, en globule métalloïde cassant. Résidu du grillage donnant avec le Borax un verre jaune-rouge qui pâlit par refroidissement.

Attaquable par l'acide nitrique. Solution devenant violâtre par l'ammoniaque, et précipitant en vert par les alcalis fixes.

*Composition.*  $Ni^{10}Ar + 8Ag$  ou  $Ni^{10}Ar + 25Ag$ , ou plus probablement  $N^3Ar + 9Ag$ , d'après l'analyse du Nickelocre d'Allemont par M. Berthier :

Acide arsenique. . . . .	36,8	12,77	5 ? ou 3
Oxide de nickel. . . . .	86,2	7,70	3
Oxide de cobalt . . . . .	2,5	0,53	2
Eau . . . . .	24,5	21,78	8

Cette substance se trouve partout avec la Nickeline, soit à la surface de cette matière, soit dans les substances terreuses qui l'accompagnent.