

m.

TRAITÉ  
ÉLÉMENTAIRE  
DE  
MINÉRALOGIE,  
PAR F.-S. BEUDANT,

Chevalier de l'Ordre royal de la Légion d'Honneur, Sous-Directeur du Cabinet de Minéralogie particulier du Roi, Professeur de Minéralogie à 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-Léopoldienne-Carolinienne des Curieux de la Nature, de l'Académie nationale des Sciences de Philadelphie, etc.



A PARIS,  
CHEZ VERDIÈRE, LIBRAIRE,  
QUAI DES AUGUSTINS, N° 25.

1824.

33 D.

sulfate, une substance verte, soluble, en cristaux aciculaires groupés en rayons divergens; s'il est vrai que cette dernière soit un sulfate d'urane, il y a sans doute une matière colorante étrangère.

20° ESPÈCE. HYDRO-TRI-SULFATE D'ALUMINE.

Substance fibreuse, soluble. Solution donnant un précipité gélatineux par l'ammoniaque.

Composition =  $\text{Ä S}^3 + 12\text{Aq}$ , ou en poids,

Acide sulfurique.....	43
Alumine.....	18
Eau.....	39
	<hr/>
	100

VARIÉTÉS *Mamelonné*, à fibres divergentes du centre à la circonférence, en petites masses fibreuses, à fibres entrelacées contournées.

21° ESPÈCE. HYDRO-SULFATE D'ALUMINE, ou WEBSTERITE.

Substance terreuse, blanche, insoluble, happant à la langue.

Pesanteur spécifique, 1,66.

Composition =  $\text{Ä S} + 9\text{Aq}$ , ou en poids,

Acide sulfurique.....	23
Alumine.....	30
Eau.....	47
	<hr/>
	100

VARIÉTÉS. *Websterite en rognons*. — compacte, terreuse.

22° ESPÈCE. ALUNITE.

Substance pierreuse, insoluble, en partie soluble dans l'eau après la calcination. Solution donnant un précipité gélatineux par l'ammoniaque; liqueur surnageante laissant après l'évaporation et le traitement à la chaleur rouge une substance qui rougit le papier de curcuma.

Cristaux en rhomboédre de  $92^{\text{d}}50'$  et  $87^{\text{d}}10'$ .

Pesanteur spécifique, 2,5 à 2,7.

MINÉR.

Composition : encore peu positive, les meilleures analyses n'étant pas d'accord ; celle de M. Cordier donne la formule  $20\text{Ä S} + \text{Po}^3 \text{S}^4 + 42\text{Aq}$ , ou en poids,

Sulfate d'alumine sec. . . . . 69	}	Acide sulfurique. . . . . 36
Bi-sulfate de potasse. . . . . 17		Alumine. . . . . 39
Eau. . . . . 14		Potasse . . . . . 11
100		100 (*)

VARIÉTÉS. *Alunite cristallisé*, en rhomboèdre simple ou tronqué profondément au sommet. — *fibreux* à fibres parallèles ou peu divergentes. — *stratocuite* à couches fibreuses, planes ou courbes. — *compacte*. — *caverneux*. — *terreux*.

### 23<sup>e</sup> ESPÈCE. ALUN.

Substance soluble ; solution donnant, par l'ammoniaque, un précipité gélatineux, et une substance alcaline en solution. — Système cristallin octaédrique.

Pesanteur spécifique, 1,71.

Composition : tri-sulfate double d'alumine avec une base alcaline.

#### 1<sup>o</sup> ALUN POTASSÉ.

Composition =  $2\text{Ä S}^3 + \text{Po S}^2 + 48\text{Aq}$ .

Tri-sulfate d'alumine. . . . . 36	}	Acide sulfurique. . . . . 33
Tri-sulfate de potasse. . . . . 18		Alumine. . . . . 11
Eau. . . . . 46		Potasse. . . . . 10
100		100

(\*) Un sel artificiel fort analogue, obtenu par M. Riffault, conduit à la formule plus simple  $6\text{Ä S} + \text{Po S}^2 + 18\text{Aq}$ , ou en poids,

Sulfate d'alumine. . . . . 63	}	Acide sulfurique. . . . . 36
Tri-sulfate de potasse. . . . . 20		Alumine. . . . . 35
Eau. . . . . 18		Potasse. . . . . 11
100		100

C'est très probablement celle du composé naturel pur, mais qui est fréquemment mélangé du même sel sans eau, et de diverses substances que l'étude du gisement peut faire regarder comme accidentelles.