

ANNALES
DES MINES

OU

RECUEIL

DE MÉMOIRES SUR L'EXPLOITATION DES MINES

ET SUR LES SCIENCES ET LES ARTS QUI S'Y RAPPORTENT ;

RÉDIGÉES

Par les Ingénieurs des Mines,

ET PUBLIÉES

SOUS L'AUTORISATION DU MINISTRE DES TRAVAUX PUBLICS.

SIXIÈME SÉRIE.

TOME XV.

1^{re} LIVRAISON DE 1869.

PARIS.

DUNOD, ÉDITEUR,

SUCCESSEUR DE V^o DALMONT,

Précédemment Carilian-Goury et V^o Dalmont,

LIBRAIRE DES CORPS IMPÉRIAUX DES PONTS ET CHAUSSÉES ET DES MINES,

Quai des Augustins, n^o 49.

1869

TABLEAU MINÉRALOGIQUE

PAR

M. ADAM,**Commandeur de la Légion d'honneur, Conseiller maître
à la Cour des comptes, etc.**

PRÉFACE.

La description des produits de la nature en exige le classement.

L'étude de la Minéralogie, à laquelle concourent la chimie, la géométrie et la physique, offre des difficultés que ne comportent pas au même degré les autres sciences descriptives.

Un système de classification, simple dans son principe et méthodique dans ses déductions, rendrait cette étude plus facile.

J'ai cherché à atteindre ce but.

Successivement modifié suivant les progrès qu'amène le temps, le travail que je publie aujourd'hui et qui énonce les principales propriétés des minéraux, présente une classification basée sur le caractère essentiel des corps inorganiques, la constitution chimique. Le caractère géométrique, la forme régulière, si importante d'ailleurs pour la désigna-

	NOM.	TYPE CRIST.	DU- RETÉ.	DEN- SITÉ.	FUSI- LITÉ.	SOLU- BILITÉ.
	Sulfate de Fer (suite)					
593	Jarosite Gelbeisenerz	R.	4,0	3,25	Inf.	Sol.
594	Pittizite Glockérite Pissophane jaune Pittiz. de Goslar — de Ronchamp — de Modum	»	3,5	2,40	Inf.	Sol.
595	Rœmélite	O.	2,7	2,17	Inf.	Sol.
596	Botryogène	O.	2,5	2,03	Inf.	Sol.
597	Voltaïte Pettkoïte	C.	»	»	Inf.	Sol.
598	Mélanterie Bourboulite	O.	2,0	1,83	Inf.	Sol.
599	Tauriscite Tecticite (Braunsalz)	D.	2,0	1,83	Inf.	Sol.
	Sulf. de F. avec Ars. et Ph.					
600	Beudantite (de Lévy)	R.	4,5	4,00	Inf.	Sol.
601	Corkite	R.	4,5	4,29	Inf.	Sol.
602	Diadochite	»	3,0	2,03	Fus.	Sol.
	Sulf. de Nickel					
603	Pyromélieue (Morénosite) Capite (Epimillérite)	D?	2,2	2,00	Fus.	Sol.

COMPOSITION.							FORMULE.		
<u>S.</u>	<u>Fe.</u>	<u>Al.</u>	<u>K.</u>	<u>Na.</u>	<u>Fe.</u>	<u>Zn.</u>	<u>H.</u>		
32.	49.	1.	6.	1.	»	»	41.	Ferb.	$5 \text{ Fe } \bar{\text{S}} + \bar{\text{K}} \bar{\text{S}} + 10 \text{ H.}$
32.	47.	»	8.	»	»	»	43.	Ram.	
32.	50.	»	»	5.	»	»	43.	Sch.	
16.	63.	»	»	»	»	»	21.	Berz.	$\text{Fe}^{\text{a}} \bar{\text{S}} + 6 \text{ H.}$
15.	64.	»	»	»	»	»	21.	Hoch.	
12.	40.	7.	»	»	»	»	41.	Erdm.	
13.	70.	»	»	»	»	»	17.	Jord.	
9.	69.	»	»	»	»	»	22.	Ebel.	
6.	81.	»	»	»	»	»	13.	Sch.	
42.	21.	»	»	»	7.	2.	28.	Grai.	$\text{Fe } \bar{\text{S}}^{\text{a}} + (\text{Fe}, \text{Zn}) \bar{\text{S}} + 12 \text{ H.}$
32.	24.	»	»	»	11.	»	33.	Berz.	$\text{Fe } \bar{\text{S}}^{\text{a}} + \text{Fe } \bar{\text{S}} + 12 \text{ H.}$
48.	18.	2.	4.	»	12.	»	16.	Ab.	$2 \text{ Fe } \bar{\text{S}}^{\text{a}} + 3 (\text{Fe}, \bar{\text{K}}) \bar{\text{S}} + 12 \text{ H.}$
29.	»	»	»	»	26.	»	45.	Ram.	$\text{Fe } \bar{\text{S}} + 7 \text{ H.}$
37.	7.	»	»	»	14.	»	42.	Lef.	
29.	»	»	»	»	26.	»	45.	Volg.	$\text{Fe } \bar{\text{S}} + 7 \text{ H.}$
<u>S.</u>	<u>As.</u>	<u>P.</u>	<u>Fe.</u>	<u>Pb.</u>	<u>Cu.</u>	<u>H.</u>			
12.	12.	»	40.	27.	»	9.		Perc.	$\text{Fe}^{\text{a}} \bar{\text{S}} + \text{Pb}^{\text{a}} \text{As} + 9 \text{ H.}$
14.	»	9.	41.	24.	2.	10.		Ram.	$\text{Fe}^{\text{a}} \bar{\text{S}} + \text{Pb}^{\text{a}} \text{P} + 9 \text{ H.}$
15.	»	15.	40.	»	»	30.		Plat.	$2 \text{ Fe } \bar{\text{S}}^{\text{a}} + \text{Fe}^{\text{a}} \bar{\text{P}}^{\text{a}} + 32 \text{ H.}$
<u>S.</u>	<u>Ni.</u>	<u>H.</u>							
29.	27.	44.						Ful.	$\text{Ni } \bar{\text{S}} + 7 \text{ H.}$