

ANNALES

DE

CHIMIE ET DE PHYSIQUE,

PAR

MM. CHEVREUL, DUMAS, PELOUZE, BOUSSINGAULT,
REGNAULT, DE SENARMONT.

AVEC

UNE REVUE DES TRAVAUX DE CHIMIE ET DE PHYSIQUE

Publiés à l'étranger;

PAR MM. WURTZ ET VERDET.

TROISIÈME SÉRIE. — TOME XLI.

R.99406



PARIS,

VICTOR MASSON, LIBRAIRE,

PLAGE DE L'ÉCOLE DE MÉDECINE, N° 17.

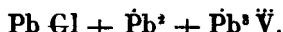
—
IMPRIMERIE DE MALLET-BACHELIER

RUE DU JARDINET, N° 12.

—
1854.



qu'en masse cristalline sans forme déterminable. M. Berzelius, qui en a fait l'analyse, lui assigne pour formule



Le plomb vanadiaté de Wanlockhead se montre en concrétions de couleur rouge brique, ou en prismes hexaèdres jaune de miel, ressemblant au plomb phosphaté. Il contient, d'après l'analyse de M. Thomson :

Acide vanadique.	0,2344
Oxyde plombique.	0,6633
Oxyde zincique.	0,0951
Oxyde de fer.	0,0016
	<hr/>
	0,9944

Les autres vanadiates de plomb en masses concrétionnées, tels que la *dechenite* et la substance dont j'ai donné la description et l'analyse (*Annales des Mines*, 3^e série, tome XI, page 161), ne sauraient être rapportées, ni par leurs caractères physiques, ni par leur composition, au minéral que je viens de faire connaître. Je crois donc que ce dernier doit occuper une place distincte dans la classification des espèces, et je propose de lui donner le nom de *descloizite*, comme hommage à mon collaborateur et mon ami, M. Descloizeaux, dont les travaux cristallographiques sont justement appréciés et favorablement accueillis par les minéralogistes.

~~~~~

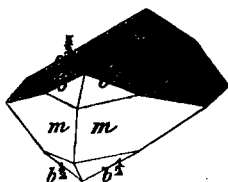
## NOTE SUR LA FORME CRISTALLINE D'UN NOUVEAU VANADIATE DE PLOMB ;

PAR M. DESCLOIZEAUX.

---

L'intéressant minéral auquel M. Damour a bien voulu donner mon nom, et dont il vient de décrire les caractères et la composition, offre une incompatibilité complète de formes avec les vanadiates de plomb déjà connus.

Le caractère général des cristaux de *descloizite* est, en effet, celui d'un octaèdre rhomboïdal, portant de doubles troncatures sur quatre de ses angles solides, et tout à fait analogue, par conséquent, à certains cristaux de *libéthénite*; le vanadate de plomb de Wanlockhead appartient, au contraire, au prisme hexagonal régulier, et l'on annonce que la *dechenite* possède un clivage rhomboédrique. La figure ci-jointe représente l'aspect et les modifications de la majorité des cristaux de l'échantillon remis par M. Sæman à M. Damour.



Les faces  $b^{\frac{1}{2}}$  étant toujours les plus unies et les plus miroitantes, ce sont leurs incidences qui m'ont fourni les éléments nécessaires pour déterminer les dimensions de la forme primitive, dont les faces latérales,  $m$ , font zone avec deux faces  $b^{\frac{1}{2}}$  opposées.

Ces faces  $m$  sont encore assez miroitantes; mais elles sont beaucoup moins unies que les faces  $b^{\frac{1}{2}}$ ; elles offrent, comme cela se voit aussi sur la plupart des minéraux cristallisant en octaèdres rhomboïdaux, des cavités et des dentelures provenant de ce que les cristaux perceptibles à nos yeux sont très-souvent le résultat du groupement de cristaux beaucoup plus petits, dont les axes ne sont pas parfaitement parallèles entre eux.

Quant aux faces indiquées  $e^{\frac{3}{2}}$ , elles sont tellement cannelées parallèlement à leur arête d'intersection, qu'il est impossible de prendre leurs incidences avec quelque exactitude, et que le signe qui les représente pourrait tout aussi bien être  $e^{\frac{4}{2}}$ .

Voici la comparaison des angles mesurés avec les angles calculés. Les dimensions du prisme sont : un côté de la base est à la hauteur  $b : h :: 1000 : 705,15$ .

|                                                               | Angles calculés. | Angles mesurés.    |
|---------------------------------------------------------------|------------------|--------------------|
| $mm$ .....                                                    | 116° 25'         | 116° 30'           |
| $mb^{\frac{1}{2}}$ .....                                      | 147° 35'         | moy. 147° 34'      |
| $b^{\frac{1}{2}} b^{\frac{1}{2}}$ adjacent.....               | 127° 10'         | 127° 10'           |
| $b^{\frac{1}{2}} b^{\frac{1}{2}}$ sur $m$ .....               | 115° 10'         | 115° 10'           |
| $b^{\frac{1}{2}} b^{\frac{1}{2}}$ sur $e^{\frac{3}{2}}$ ..... | 88° 18'          |                    |
| $me^{\frac{3}{2}}$ .....                                      | 104° 46'         | Entre 102° et 106° |
| $e^{\frac{3}{2}} e^{\frac{3}{2}}$ .....                       | 122° 6'          | Entre 113° et 123° |

ou bien :

|                                         |          |
|-----------------------------------------|----------|
| $me^{\frac{4}{3}}$ .....                | 106° 10' |
| $e^{\frac{4}{3}} e^{\frac{4}{3}}$ ..... | 116° 13' |

L'angle des faces latérales de la forme primitive est assez voisin de l'angle correspondant du plomb carbonaté ; mais là s'arrête l'analogie, car les dimensions des deux minéraux sont très-différentes ; et la seule modification qui dans le plomb carbonaté se rapprocherait des faces  $b^{\frac{1}{2}}$  de la *descloizite*, serait une facette avec le signe compliqué  $b^{\frac{4}{11}}$ , qui donnerait :

|                                                                 |          |
|-----------------------------------------------------------------|----------|
| $mb^{\frac{5}{11}}$ .....                                       | 146° 47' |
| $b^{\frac{5}{11}} b^{\frac{5}{11}}$ adjacent.....               | 128° 20' |
| $b^{\frac{5}{11}} b^{\frac{5}{11}}$ sur $m$ .....               | 113° 33' |
| $b^{\frac{5}{11}} b^{\frac{5}{11}}$ sur $e^{\frac{3}{2}}$ ..... | 88° 52'  |

Il n'est donc pas possible d'établir l'isomorphisme entre la *descloizite*, vanadate de composition simple, et aucun autre sel de plomb connu jusqu'ici.