

taèdre aigu, dans lequel l'angle de deux faces opposées est de  $88^\circ$ ; on sait que l'harmotome ordinaire a aussi un octaèdre pour forme primitive, mais que cet octaèdre est obtus, puisque deux faces opposées forment entre elles un angle de  $92^\circ 24'$ .

L'harmotome de Marbourg devient opaque et friable à la flamme d'une bougie. Au chalumeau, elle se disperse à une chaleur vive; elle se fond en un verre translucide et bulleux, sans se bour souffler à une chaleur lente, et elle se dissout très-facilement dans le borax.

Elle se dissout en totalité dans l'acide muriatique étendu. Nous l'avons trouvée composée de :

Silice. . . . .	0,4851 à 0,4802
Alumine. . . . .	0,2176 à 0,2260
Potasse. . . . .	0,0633 à 0,0750
Chaux. . . . .	0,0626 à 0,0656
Oxid. de fer et de mang. . . . .	0,0029 à 0,0018
Eau. . . . .	0,1723 à 0,1675
	<hr/>
	1,0038    1,0061

Elle ne contient ni baryte ni acide fluorique; mais elle donne à la distillation un peu de bitume et une trace d'ammoniaque.

La formule qui exprime le mieux cette composition est  $KS^2 + 2 CS^2 + 9 AS^2 + 14 Aq$  (1); mais la formule  $KS^4 + 2 CS^2 + 8 AS^2 + 14 Aq$  serait plus analogue à  $2 BS^4 + 8 AS^2 + 14 Aq$ , qui, d'après M. Berzelius, convient aux harmotomes barytiques d'Andreasberg et d'Oberstein. Si ce rapprochement était exact, il faudrait en conclure que  $KS^4 + 2 CS^2$  est isomorphe avec  $2BS^4$ .

(1) La formule  $KS + 2 CS + 10 AS + 14 Aq$  se rapproche encore plus du résultat de l'analyse. R.

Nous avons trouvé aussi de la potasse dans l'harmotome du Vésuve; celle d'Oberstein renferme à-la-fois de la potasse et de la baryte.

Nous avons refait l'analyse de l'harmotome d'Andreasberg, et le D<sup>r</sup>. Werneknich a analysé celle d'Annerode. Voici les résultats :

	Andreasberg.	Annerode.
Silice. . . . .	0,5630 . . .	0,5307
Alumine. . . . .	0,1450 . . .	0,2131
Baryte. . . . .	0,1752 . . .	0,0039
Chaux. . . . .	0,0100 . . .	0,0667
Soude. . . . .	0,0125 . . .	
Ox. de fer et de mang. . . . .		0,0056
Eau. . . . .	0,1169 . . .	0,1709
	<hr/>	
	1,0226	0,9909

11. *Analyse de la PINITE de Saint-Pardoux en Auvergne; par M. G. Gmelin. (Edimb. philos. Journ., n<sup>o</sup>. 21, p. 87.)*

Chauffée dans le matras, après avoir été réduite en poudre, elle donne de l'eau qui répand une odeur empyreumatique, et qui contient de l'ammoniaque. Elle est composée de :

Silice. . . . .	0,55954	} 1,00356
Alumine. . . . .	0,25480	
Potasse. . . . .	0,07854	
Soude. . . . .	0,00386	
Oxide de fer. . . . .	0,05512	
Magnésie et manganèse. . . . .	0,03760	
Eau et matière animale. . . . .	0,01410	

12. *Examen chimique d'un fragment d'une MASSE SALINE considérable, rejetée par le Vésuve dans l'éruption qui a eu lieu en 1822; par M. Laugier. (Ann. du Muséum.)*

Cette masse est énorme; elle renferme une

Famille sodium.