

taèdre aigu, dans lequel l'angle de deux faces opposées est de 88° ; 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^r. 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/>	<hr/>
	1,0226	0,9909

11. *Analyse de la PINITE de Saint-Pardoux en Auvergne; par M. G. Gmelin. (Edimb. philos. Journ., n^o. 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.