

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/>	
	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.

quantité de sel marin si abondante, que les habitants pauvres de Naples et des environs se sont empressés d'en faire provision pour leurs besoins domestiques.

Elle est formée de deux substances: l'une, qui y entre pour les deux tiers, est blanche, cristalline, lamelleuse et friable; sa saveur est celle du muriate de soude, avec un arrière-goût d'amertume; l'autre, d'un brun rougeâtre, d'une saveur un peu salée, est plus dure que la première, et contient visiblement une assez grande quantité d'oxide rouge de fer.

La masse pulvérisée a été trouvée composée de:

Muriate de soude	0,629	} 0,963
Muriate de potasse.	0,105	
Sulfate de soude.	0,012	
Sulfate de chaux.. . . .	0,011	
Silice...	0,115	
Oxide de fer.	0,043	
Alumine.	0,035	
Chaux.	0,013	

13. *Analyse du SEL GEMME de Vic (Meurthe) et du SEL DES MARAIS SALANS de Marennes (Charente-Inférieure); par M. P. Berthier.*

Sels de Vic.

On distingue à Vic quatre variétés de sels; le sel blanc, le sel demi-gris, le sel gris et le sel rouge. Le sel blanc choisi est incolore et absolument pur. Le sel blanc commun est çà et là taché de rouge et de gris. Le sel demi-gris est un mélange de sel blanc et de sel gris, sa poussière est blanche. Le sel gris a une couleur gris de cendre plus ou moins foncée; il n'est pas homogène, et se compose de parties blanches transparentes et d'autres qui sont au contraire opaques et d'un gris noir: ce sel donne une légère

odeur de bitume lorsqu'on le broie; sa poussière est d'un blanc un peu grisâtre, et cette poussière passe au rose légèrement jaunâtre par la calcination. Le sel rouge se trouve en amas et en veines dans les couches d'argile salifère, ou disséminé entre les bancs de sel blanc; il est ordinairement fibreux, transparent et d'un rouge d'oxide de fer plus ou moins foncé et souvent très-beau: sa poussière est d'un blanc légèrement rosé. Ces quatre variétés sont composées comme il suit:

Muriate de soude . . .	} anhydres	Blanc.	demi-gris.	gris.	rouge.
Sulfate de chaux . . .		0,993	0,978	0,903	0,998
Sulfate de soude. . .		0,005	0,003	0,050	
Sulfate de magnésie. .			trace.	0,020	
Argile bitumineuse..		} 0,002	} 0,019	} 0,020	trace.
Peroxide de fer. . . .					
Humidité.					0,007
		1,000	1,000	1,000	1,000

Les marais salans de Marennes fournissent quatre variétés de sels qui se distinguent par leur nuance de couleur: on les nomme sel demi-blanc, sel jaune, sel rouge et sel vert. Leur composition est à-peu-près la même et ne diffère que par la nature et la proportion de l'argile dont ils sont mélangés. Ils contiennent:

Sels de Marennes.

Sels cristallisés.	demi-blanc.	jaune.	rouge.	vert.
Muriate de soude. . .	0,9720	0,9670	0,9678	0,9627
Mur. de magnés.. . .	0,0040	0,0023	0,0068	0,0027
Sulfate de chaux. . .	0,0120	0,0121	0,0109	0,0109
Sulf. de magnésie. . .	0,0050	0,0066	0,0060	0,0080
Argile	0,0070	0,0120	0,0085	0,0157
	1,0000	1,0000	1,0000	1,0000

Ces sels sont colorés par l'argile qui forme le