

J'ai analysé deux variétés d'analcime cristallisé de Fassa, j'y ai trouvé :

Silice.	0,5512	} 0,9991	0,5647	} 1,0104
Alumine.	0,2299		0,2198	
Soude.	0,1353		0,1378	
Eau.	0,0827		0,0881	

Il s'ensuit que la formule de ce minéral est $NS^2 + 3AS^2 + 2Aq$. M. Vauquelin a obtenu des analyses qu'il a faites des résultats différens : il est probable que cela vient de ce qu'il s'est servi du nitrate de baryte, qui occasionne toujours des pertes. J'ai employé immédiatement l'acide muriatique, qui attaque très-facilement l'analcime réduit en poudre fine lorsqu'il n'a pas été calciné.

Si l'on compare la formule de l'analcime avec la formule de l'amphygène, qui est, d'après les analyses de Klapproth et d'Arfwedson, $KS^2 + 3AS^2$, et si l'on fait attention que ces deux minéraux ont la même forme cristalline, il paraîtra probable que dans les composés un atome de potasse peut être remplacé par un atome de soude et deux atomes d'eau, sans que la forme soit changée, comme M. Mitscherlich a prouvé qu'un atome de potasse peut être remplacé par un atome d'ammoniaque et deux atomes d'eau. Cette présomption est en quelque sorte justifiée par la composition de l'alun de soude.

18. *Examen comparatif d'un fossile de Kaisersthul, dans le district de Freyberg, et de l'élocolithe de Laurvig en Norwège; par le Dr. Gmelin. (Journ. de Schweigger, t. VI, p. 74.)*

Le fossile de Kaisersthul a un éclat gras, une couleur gris bleuâtre, un clivage conduisant au dodécaèdre à plans rhombes et une pesanteur spécifique de 2,3. Il a beaucoup d'analogie avec

l'élocolithe; mais il en diffère par la composition, comme le prouvent les analyses suivantes :

	Kaisersthul.	Laurvig.
Silice.	0,34016	0,44190
Alumine.	0,28400	0,34424
Chaux.	0,07266	0,00519
Soude.	0,12150	0,16879
Potasse.	0,01565	0,04733
Eau.	0,10759
Acide sulfurique.	0,02860
Acide muriatique.	0,00756
Oxide de fer.	0,00616	0,01339
	0,98388	1,02084

19. *Analyse de la SCAPOLITE de Pargas; par M. Hartwall. (An. of Phil., janvier 1824, p. 155.)*

L'analyse de ce minéral a donné :

Silice.	0,4942	} 0,9862
Alumine.	0,2541	
Chaux.	0,1559	
Soude.	0,0605	
Magnésie.	0,0068	
Oxide de fer.	0,0140	
Oxide de manganèse.	0,0007	

20. *Description de l'ACHMITE; par M. P. Ström. (Edimb. phil. Journ. 1823, p. 55.)*

Ce minéral a été trouvé à Egers, à 5 lieues de Kongsberg en Norwège, dans un granite. Il se présente sous la forme de prismes rhomboïdaux très-allongés à arêtes tronquées. Il a quatre clivages parallèles aux faces longitudinales. Sa pesanteur spécifique est de 3,24. Il raie le verre. Il est d'un brun noir tirant sur le rougeâtre; sa raclure est verdâtre. M. Berzelius l'a trouvé composé de :

Silice.	0,5525	} 0,9870
Oxide de fer.	0,3125	
Oxid. de manganès.	0,0108	
Chaux.	0,0072	
Soude.	0,1040	