

la base sur les faces de la pyramide est de $138^{\circ},14$; il a un clivage parallèle à la base. Ce minéral est d'un rouge de chair; sa pesanteur spécifique est de 2,05; il a une réfraction double beaucoup plus forte que l'analcime et la chabasie.

Il a été trouvé, pour la première fois, à la Somma, par M. Thomson, et depuis on l'a rencontré en deux endroits différens dans le Vicentin. On lui avait donné le nom de *sarcolite*, et on l'avait regardé comme une variété de l'analcime, d'après l'autorité de M. Haüy. M. Vauquelin en a fait l'analyse, et a trouvé qu'il contenait moins de soude et plus d'eau que l'analcime.

17. *Analyse de la HAUYNE du lac Laacher*; par M. Nœgerath. (Westphalie rhénane, 2, 302.)

Silice.	0,3700	}	0,9959.
Acide sulfurique.	0,1156		
Alumine.	0,2750		
Soude.	0,1224		
Chaux.	0,0814		
Oxide de fer.	0,0115		
Oxide de manganèse	0,0050		
Eau.	0,0150		

18. *Analyse du PERIKLIN*; par M. Gmelin. (Arc. de M. Karsten, 2, page 92.)

Silice.	0,6794	}	1,0048.
Alumine.	0,1893		
Soude.	0,0986		
Potasse.	0,0241		
Chaux.	0,0050		
Oxide de fer.	0,0048		
Perte au feu.	0,0036		

19. *Analyse du MICA de Chursdorf en Saxe*; par M. C.-G. Gmelin. (An. der phys. und chem., tome 3, page 43.)

Ce mica est couleur fleur de pêcher; sa grande fusibilité et la couleur pourpre qu'il donne, à la flamme du chalumeau, m'y ayant fait soupçonner la présence du lithion, j'en ai fait l'analyse de la manière suivante. Je l'ai chauffé avec six fois son poids de carbonate de baryte; j'ai dissous la masse dans l'acide muriatique et j'ai séparé la silice; j'ai précipité la baryte par l'acide sulfurique, l'alumine et le manganèse par l'ammoniaque et j'ai évaporé la liqueur à siccité. Le résidu ayant été calciné, je l'ai repris par l'eau et j'ai précipité la potasse par le muriate de platine, puis j'ai évaporé de nouveau et calciné; la matière lavée avec de l'eau m'a donné du sulfate de lithion. Quant à l'acide fluorique, je l'ai dosé par le moyen que M. Berzélius a employé pour analyser la topaze. J'ai eu pour résultat :

Silice.	0,52254	}	1,01026.
Alumine.	0,28345		
Prot. de manganèse.	0,03663		
Potasse.	0,06903		
Lithion.	0,04792		
Acide fluorique.	0,05069		

La potasse me paraît être aussi essentielle à ce minéral que le lithion, et je ne pense pas qu'on puisse le considérer comme un mélange de mica à potasse et de mica à lithion.

J'ai remarqué qu'en général le lithion et le fer s'excluent réciproquement, et qu'au contraire le lithion et le manganèse sont fréquemment ensemble.