

Voici le résultat des analyses qui ont été faites jusqu'à présent des différentes variétés de chabasies.

	Téroë.	Skotland.	Gustaw-berg.	Lévyne.	Mésolin.
Silice....	0,4830	0,4917	0,5065	0,4860	0,4750
Alumine..	0,1928	0,1890	0,1790	0,2000	0,2140
Chaux....	0,0870	0,0973	0,0835	0,0790
Magnésie..	0,0040
Soude....	0,1219	0,0075	0,0480
Potasse...	0,0250	0,0170	0,0040
Eau.....	0,2000	0,1973	0,1950	0,1930	0,1819
	0,9878	0,9999	0,9948	0,9780	0,9979

33. *Analyse de l'AXINITE de Freseburg*; par M. Wiegmann. (J. de Schweigger, 11, p. 462.)

Silice.....	0,4500	} 0,9975.
Alumine.....	0,1900	
Chaux.....	0,1225	
Oxide de fer.....	0,1225	
Oxid. de manganèse..	0,0900	
Magnésie.....	0,0025	
Acide borique.....	0,0200	

34. *Nouvelle analyse du STEINEHILITE ou DICHROÏTE d'Orjarvi*; par M. P.-A. Bonsdorf, (Mém. de l'Acad. de Pétersb., t. 9, p. 376.)

Silice.....	0,4995	oxigène. 25,12
Alumine.....	0,3288	15,35
Magnésie..	0,1045	4,24
Oxide de fer.....	0,0500	1,53
Parties volatiles.....	0,0165	
	0,9993	

Cette composition est représentée par la formule $MS^2 + 4 \left(\frac{A}{F} \right) S$.

35. *Analyse d'un GRENAT MANGANÉSIFÈRE d'Amérique*; par M. Sybért. (Amer. journ., t. 6, p. 155.)

Ce grenat se trouve disséminé dans le granite; il est cristallisé, d'un rouge de sang, d'un éclat résineux; ses fragmens minces sont transparens; sa pesanteur spécifique est de 4,128. Je l'ai trouvé composé de

Silice.....	0,3585	oxigène. 18,02
Alumine.....	0,1806	8,43
Protoxide de fer.....	0,1493	3,39
Protoxide de manganèse..	0,3096	6,79
Eau.....	0,0066	
	0,0044	

D'après cela, sa formule est $fS + 2 Mg S + 2 AS$.

36. *Analyse du ZIRCON d'Expailly*; par M. Berzélius. (An. der phy., Poggendorf, 1825.)

J'ai choisi pour l'analyse des zircons très-purs et devenant incolores par la calcination. Leur poussière est inattaquable par l'acide fluorique concentré, mais non fumant; l'acide sulfurique bouillant ne l'attaque que faiblement. Comme le carbonate de soude ne la décompose pas complètement, j'ai employé l'alcali caustique; mais pour éviter toute perte accidentelle, j'ai tassé dans le creuset de platine la poussière mêlée de trois fois son poids de carbonate de soude, en faisant un creux au centre de la masse; j'ai