

La formule de cette espèce est $\ddot{Y}^3 \ddot{P}^2$. Elle est analogue à la chaux phosphatée.

25. *Analyse de l'HELVINE*; par M. Gmelin. (Tubingue, 1825.)

Silice.....	0,33258	} 0,98123.
Glucine et un peu d'alumine.	0,12029	
Protoxide de manganèse.....	0,31817	
Protoxide de fer.....	0,05564	
Sulfure de manganèse.....	0,14000	
Parties volatiles.....	0,01555	

26. *Analyse du DIASPORE*; par M. Children. (An. of phil.)

Alumine.....	0,7606	} 0,9854.
Oxide de fer.....	0,0778	
Eau.....	0,1470	

27. *Analyse de l'ALUMINE SULFATÉE NATIVE de Rio-Saldava*; par M. J.-B. Boussingault. (An. de ch.; t. 30, p. 109.)

On trouve dans les schistes noirs de transition des Andes de Colombia une substance blanche, saline, ayant la saveur de l'alun, dont on fait usage dans les arts en guise de ce sel. Elle se rencontre tantôt à l'état d'efflorescence, et tantôt en petites masses cristallines; on la fait dissoudre dans l'eau, et on évapore la dissolution jusqu'à ce qu'elle soit assez concentrée pour se prendre en masse par le refroidissement. La matière est alors en pains sphériques, qui ressemblent aux pains de camphre que l'on voit chez les droguistes, et sa texture est celle du muriate d'ammoniaque. Je l'ai trouvée composée de :

	oxygène.
Acide sulfurique...	0,364—21,79
Alumine.....	0,160—7,47
Eau.....	0,466—41,25
Oxide de fer.....	0,004
Chaux.....	0,002
Argile.....	0,004
	1,000

Elle ne renferme pas la plus petite trace d'alcali. C'est donc le sulfate neutre d'alumine $\ddot{A} \ddot{I} \ddot{S} u^3 + 18 Aq$, ou $Al Su^3 + 6 Aq$, composé de

Acide sulfurique.....	0,3608
Alumine.....	0,1588
Eau.....	0,4854.

28. *Analyse de la TERRE ALUMINEUSE de Rigberge, près de Bonn*; par M. Nœgerath. (Westphalie, rhénane, 2, 281.)

Silice.....	0,45300	} 0,998803.
Alumine.....	0,10800	
Carbone.....	0,05950	
Soufre.....	0,03940	
Protoxide de fer.....	0,05500	
Oxide de manganèse.....	0,00600	
Protosulfate de fer.....	0,05729	
Sulfate d'alumine.....	0,01200	
Sulfate de potasse.....	0,01749	
Sulfate de chaux.....	0,01710	
Muriate de potasse.....	0,00351	
Acide sulfurique.....	0,00474	
Eau.....	0,16500	

29. *Recherches sur quelques ARGILES employées dans les usines à fer*. (Arch. met. de M. Karsten, t. 7, p. 371, d'après un journal suédois.)

J'ai examiné trois argiles très-réfractaires, qui m'ont donné, à l'analyse, les résultats suivans :

	Stour- bridge.	Rouen.	Høeganas.
Silice	0,6485	0,4480	0,5672
Alumine.....	0,2237	0,3446	0,2188
Oxide de fer.....	0,0335	0,0435	0,0300
Manganèse et alumine avec un peu de magnés.	0,0055	0,0061	0,0120
Chaux.....	trace.	trace.	trace.
Perte par calcination...	0,0850	0,1600	0,1740
	0,9960	1,0022	1,0020

Ces argiles sont d'un gris noir ou d'un gris cendré. Lorsqu'on les distille dans une cornue de verre, elles donnent de l'eau, quelques gouttes de bitume, et 0,01 à 0,015 de substances gazeuses; le résidu est grisâtre. Au chalumeau, elles se décolorent et se frittent sur les bords minces. L'acide muriatique ne les attaque presque pas, et dissout seulement un peu d'oxide de fer.

L'argile de *Stourbridge* est la plus réfractaire de toutes celles que l'on trouve en Angleterre. On l'emploie pour fabriquer les pots de verrerie et les creusets dans lesquels on fond l'acier; elle devient d'un blanc jaunâtre par la calcination.

L'argile de *Rouen* est souvent tachée çà et là d'oxide de fer; elle devient blanche par la calcination.

L'argile de *Høeganas*, en Suède, provient d'un terrain houiller; elle est schistense; elle devient d'un gris clair par la calcination.

30. CENDRES lancées avec de l'eau bouillante par un volcan, près de Manille, aux Philippines; par M. Ballarini. (J. de phys., 94, p. 171)

	gros.	
Résine mêlée d'un peu de soufre .	4	} 576 gros ou 1 once.
Silice	234	
Alumine	34	
Oxide de fer.	117	
Oxide de manganèse.....	33	
Chaux.....	47	
Sulfate de magnésie.....	22	
Sulfate de chaux	trace	
Sulfate de fer.....	24	
Matières volatiles inconnues... .	33	
Perte.....	28	

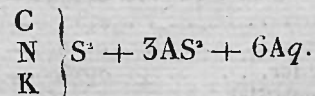
31. Sur la LÉVYNE; par M. D. Brewster. (Edimb., journ., 1825, p. 332.)

Ce minéral se trouve dans l'île de Feroë avec l'analcime, la chabasie et l'heulandite. Ses cristaux dérivent d'un rhomboïde, dont l'angle est de 79°, 29; il est blanc, demi-transparent, vitreux; sa double réfraction est négative.

Au chalumeau, il blanchit et bouillonne par la chaleur; avec le sel de phosphore, il donne un globule transparent, qui devient opaque au flamber; il n'est pas attaqué par les acides.

32. Analyse de la LÉVYNE; par M. Berzélius. (Mém. de l'Acad. de Stockholm, 1824, p. 259.)

J'ai analysé la lévyne; sa formule est



Ce résultat prouve qu'on doit la classer parmi les chabasies.