

21. *Sur le BARYTO-CALCITE*; par M. Brooke (An. of Phil. 1824, p. 114.)

Famille
barium.

Ce minéral vient des mines de plomb du Cumberland. Il est translucide, blanc ou jaunâtre; il a un éclat un peu plus cireux que le carbonate de baryte. Sa dureté est intermédiaire entre celle du fluat de chaux et celle du spath calcaire. Sa pesanteur spécifique est de 3,66. Il se présente sous des formes variées, qui ont pour forme primitive un prisme rhomboïdal oblique, dans lequel l'angle de la base sur les faces latérales est de $102^{\circ} 54'$, et l'angle que les faces latérales font entre elles est de $106^{\circ} 54'$.

M. Children l'a trouvé composé de :

Carbonate de baryte. . . 0,659—1 at.
Carbonate de chaux. . . 0,336—1 at.

0,995

il renferme en outre des traces de fer et de manganèse.

22. *SPATH CALCAIRE STRIÉ (streifens-spath)*; par MM. Bernhardt et R. Brande. (Jour. de Schweigger, t. VII, p. 199.)

Famille cal-
cium.

Ce spath calcaire diffère de la chaux carbonatée commune par l'absence de l'un des trois clivages ordinaires, dont on aperçoit à peine quelques traces, et qui est remplacé par un nouveau clivage moins parfait, incliné sur les deux autres de 94° seulement. Il est composé de :

Carbonate de chaux. . . 0,9445 }
Carbonate de magnésie.. 0,0122 } 0,9897
Carbonate de fer. . . . 0,0280 }
Carbon. de manganèse.. 0,0050 }

23. *Analyse de la PIERRE A CHAUX d'Aberthaw*; par M. R. Phillips. (An. of philos. 8, p. 72.)

Cette pierre est très-estimée pour l'excellente qualité de la chaux qu'elle donne. Elle est composée de :

Carbonate de chaux. 0,8617 }
Alumine.. 0,0710 }
Silice. 0,0340 } 1,0000
Matière charbonneuse. . . . 0,0167 }
Humidité. 0,0100 }
Oxide de fer 0,0066 }

24. *Analyse de la PIERRE CALCAIRE de Flavigny et de la CHAUX de Richard-Mesnil, près Nancy*; par M. Payen. (Société d'Encouragement.)

La pierre calcaire de Flavigny est d'une couleur brune noirâtre, très-compacte et très-tenace; sa pesanteur spécifique est de 2,619. Elle contient :

Silice. 0,136 }
Alumine.. 0,031 }
Carbonate de chaux. . . . 0,790 } 0,989
Carbonate de magnésie.. 0,010 }
Carbonate de fer. 0,019 }
Carbonate de manganèse. 0,003 }

On exploite à Richard-Mesnil deux sortes de pierres avec lesquelles on fabrique de la chaux grise et de la chaux blanche, qui, abstraction faite d'une petite quantité d'acide carbonique, sont composées de :

	Chaux grise.	Chaux blanche.
Silice soluble dans les acides.	0,1630	0,0002
Silice insoluble.	0,0550	0,0220
Alumine.	0,0340	0,0152
Chaux.	0,7005	0,9580
Magnésie.	0,0173	0,0025
Oxide de fer.	0,0212	0,0007
Oxide de manganèse.	0,0050	trace.
	0,9960	0,9986

La chaux grise de Richard-Mesnil et celle qui provient de la pierre de Flavigny sont employées pour construire des pavés cimentés d'une grande solidité. La chaux blanche de Richard-Mesnil est une chaux grasse.

25. *Recherches sur la prétendue TRÉMOLITE de Gjellebaek près Christiana, en Norwège; par W. Hisinger. (Handlingar, 1825.)*

Cette prétendue trémolite existe avec plusieurs autres minéraux cristallisés, tels que le grenat, l'épidote, la scapolite, etc., dans un calcaire grenu de formation intermédiaire. Elle est d'un blanc de neige lorsqu'elle sort de la carrière; mais elle devient grise à l'air. Sa texture est rayonnée. Elle est très-phosphorescente par le frottement. Au chalumeau, elle se fond en un verre incolore demi-transparent.

D'après les résultats de l'analyse, on doit la considérer comme un trisilicate de chaux mêlé de carbonate de chaux et de silicates de fer et de manganèse. Sa composition peut être représentée comme il suit :

Silice.	0,3984	}	0,6356—CaS ³
Chaux.	0,2372		
Chaux.	0,1470	}	0,2607—CaC ²
Acide carbonique.	0,1136		
Protox. de mangan.	0,0495	}	0,0992— ^m f ^g } S
Protoxide de fer.	0,0143		
Silice.	0,0353		
	0,9955		0,9955

26. *Analyse de l'ESSONITE de Ceylan; par M. G. Gmelin. (Edimb. phil. Journ., n°. 21, p. 227.)*

Pesanteur spécifique, 3,783; composition :

Silice.	0,40006	}	0,98156
Alumine.	0,22996		
Chaux.	0,30573		
Oxide de fer.	0,03666		
Potasse.	0,00589		
Eau.	0,00326		

27. *Analyse de la MAGNÉSIE CARBONATÉE du Hartz; par M. Walmstadt. (An. of Phil., juillet 1823, p. 75.)*

Carbonate de magnésie.	0,8456	}	0,9838
Carbonate de fer.	0,1002		
Carbonate de manganèse.	0,0319		
Quarz.	0,0030		
Eau.	0,1051		

Famille magnésium.

28. *Analyse du PÉRIDOT GRANULEUX de Langeac, département de la Haute-Loire; par M. P. Berthier.*

Langeac est une petite ville qui se trouve sur la rive gauche de l'Allier, à 20 kilomètres au-dessus de Brioude. Elle est intéressante pour le géologue et pour le mineur : on y voit réunis le sol primitif, le terrain houiller et les basaltes. On y exploite quelques couches de houille très-minces, et un grès houiller dont on fait d'excellentes meules à aiguiser.

Les basaltes s'étendent en coulées très-vastes et très-épaisses sur la gauche de l'Allier, et ils sont remarquables par la grande quantité de péridot qu'ils contiennent. Ce minéral y est répan-