

d'un rouge orange foncé, ou opaques et d'un rouge pâle.

J'ai observé dans la collection de M. Turner quelques cristaux bruns, éclatans, de la même substance, associés à la crétonite sur un groupe de cristaux du Dauphiné.

40. CARBONATE et FLUATE DE CÉRIUM. (*Compte rendu sur les progrès des sciences*; par M. Berzélius, 1825.)

On a découvert à Bastnaes près Riddarhytan du carbonate et du fluaté de cérium, sur la cérite. Le carbonate est blanc et cristallin. Le fluaté est de couleur orange et demi-transparent; par la calcination, sa couleur ne change pas, mais le minéral perd 0,19 de son poids. Hisinger y a trouvé

Oxide de cérium . . . . .	0,757	} 1,000 ;
Acide fluorique . . . . .	0,108	
Eau . . . . .	0,135	

ce qui correspond à la formule  $Ce Fe + 2Ag$ ; mais comme l'analyse n'a pu être faite que sur une très-petite quantité, on ne peut pas regarder ce résultat comme définitif.

41. *Sur les minéraux cristallisés qui se trouvent dans les PIERRES MÉTÉORIQUES*; par M. G. Rose. (An. de p. und. ch.)

L'aérolithe de Juvenas est un mélange de deux minéraux, l'un brun et l'autre blanc, parsemé de feuillets jaune paille, et de grains métalliques grisâtres. Le minéral brun se voit quelquefois cristallisé, c'est du pyroxène augite. Le minéral blanc contient de la soude, mais en trop petite quantité pour être de l'albite: il a tous les caractères

du labrador. On n'a pas pu déterminer la nature des feuillets jaune paille. Les grains métalliques ont une couleur intermédiaire entre le gris d'acier et le rouge de cuivre; ils sont quelquefois cristallisés: tout porte à croire qu'ils doivent être rapportés à la pyrite magnétique, quoiqu'ils soient sans action sur le barreau aimant.

Les aérolithes de Stannern, de Jonzac et de Lontalax ont beaucoup d'analogie avec l'aérolithe de Juvenas.

L'aérolithe de Juvenas ressemble d'une manière frappante à la dolérite du mont Meissein dans la Hesse.

42. *Analyse du FER PHOSPHATÉ d'Anglar, commune de Campregniac (Haute-Vienne)*; par M. P. Berthier.

Ce minéral est en masses rayonnées ou en masses compactes, gris taché de bleu, nacré, légèrement translucide; sa poussière est d'un gris jaunâtre. Il est disséminé dans du peroxide de manganèse amorphe.

Il donne de l'eau pure à la distillation. Il se fond en globule noir au chalumeau avec une grande facilité. Quand on le traite par l'acide nitrique, il se dégage beaucoup de gaz nitreux. Il se dissout complètement dans l'acide muriatique. On y a trouvé:

Protoxide de fer . . . . .	0,510	} 0,998,
Acide phosphorique . . . . .	0,248	
Eau . . . . .	0,150	
Peroxide de manganèse . . . . .	0,090	

ou, indépendamment du peroxide de manganèse,