

du en boules de toute grosseur; il y en a qui atteignent la grosseur de la tête: ces boules se désagrègent très-facilement; elles se brisent sous le choc en grains amorphes, et il est presque impossible de les tailler en échantillons: elles sont ordinairement parfaitement homogènes. Le péridot dont elles se composent est d'un vert olive clair, fortement translucide et souvent irisé. Il contient:

Silice. 0,408	Silic. de magnés. 0,7360
Magnésie. . . . 0,416	Silicate de fer. . 0,2589
Protox. de fer. 0,164	
0,988	0,9752

D'après les quantités d'oxygène contenues dans la silice, la magnésie et l'oxyde de fer, et qui sont 20,5, 16 et 3,8, on voit que ce minéral a pour formule $fS + 4MS$. Cette composition est identique avec celle que Klaproth a donnée dans ses Mémoires, pour le péridot hyalin.

29. *Analyse de la STÉATITE cristallisée*; par Deway. (Jour' de Siliman, 6. 334.)

Ce minéral ne pèse que 2,0. Il contient:

Silice 0,5060	} 0,9827
Magnésie 0,2883	
Oxyde de fer. 0,0259	
Oxyde de manganèse. . . 0,0110	
Alumine 0,0015	
Eau. 0,1500	

30. *Analyse de l'ACTINOTE VITREUSE de la Delaware*; par M. H. Sybert. (Am. Jour. of scien., t. VI, p. 431.)

Cette actinote est fusible en émail vert. Elle contient:

Silice. 0,56333	} 0,97998	Oxygène. 22,33
Magnésie. 0,24000		9,29
Chaux 0,10666		3,84
Alumine 0,01666		
Oxyde de fer. 0,04300		0,97
Oxyde de chrome. trace.		
Eau. 0,01033		

31. *Observations sur la DIALLAGE*; par M. Haidinger. (Transactions d'Edimb., t. X, p. 127.)

M. Haidinger croit et cherche à prouver que la diallage verte est un composé de lames très-minces de hornblende et d'augite, quelquefois séparées et quelquefois mêlées les unes avec les autres.

32. *HYALOSIDÉRITE*; par M. le Dr. Valchner (Jour. de Schweigger.)

Cette substance a été trouvée près de Saasbach en Brisgaw, dans une roche trapéenne; elle est accompagnée d'augite et de spath amer.

Sa couleur varie du rouge au brun rougeâtre. Sa cassure est légèrement vitreuse, son éclat extérieur métallique; sa pesanteur spécifique est de 2,875.

Elle se présente en prismes quadrangulaires aplatis, de forme analogue au péridot, ou en grains arrondis. Elle est composée de:

Silice 0,31634	} 0,99227
Deutoxyde de fer. . . . 0,29711	
Magnésie 0,32403	
Alumine 0,02211	
Oxyde de manganèse. . . 0,00480	
Potasse. 0,02788	
Oxyde de chrome. trace.	

Cette substance a la même composition ato-

mique que certaines scories de forges; elle n'en diffère qu'en ce que l'oxide de fer est en partie remplacé par une quantité équivalente de magnésie.

33. *Examen de la substance rose de Quincy* (département du Cher); par M. P. Berthier.

On voit à Mehun un dépôt de calcaire d'eau douce, qui s'étend à une assez grande distance autour de cette ville, et qu'on peut suivre sans interruption jusqu'au-delà du village de Quincy, sur le Cher. Ce calcaire est blanc, grenu, presque terreux comme la craie; il renferme beaucoup de silex en couches ou en amas, mais jamais en rognons. En examinant ce calcaire en 1812, j'y remarquai une substance rose, qui s'y trouve disséminée irrégulièrement par taches et veinules, et qui pénètre jusque dans le silex. Cette substance est rare, et je ne pus m'en procurer que de petits échantillons, que j'examinai aussitôt mon arrivée à Paris. J'ai fait connaître cette localité à plusieurs minéralogistes, en les priant de ramasser pour moi une certaine quantité de la substance rose; je sais qu'ils en ont effectivement recueilli beaucoup, mais ils ne m'en ont remis que des morceaux insignifiants, et j'apprends maintenant qu'ils ont distribué la plus grande partie à des marchands. Comme je ne prévois pas qu'il me soit possible d'en faire venir de Quincy, et que plusieurs personnes paraissent désirer connaître sa composition, je me détermine à publier le résultat de mes essais.

Le calcaire le plus coloré ne contient que 0,02 à 0,05 de la substance rose. On peut obtenir cette substance à l'état de pureté, en traitant le cal-

caire par l'acide acétique ou par l'acide muriatique affaibli. Elle est légère, floconneuse et d'un beau rouge de carmin; un très-faible degré de chaleur la décolore; elle devient d'abord violâtre, puis grise, et enfin d'un blanc jaunâtre, et il s'en dégage de l'eau pure. Les acides faibles, et les acides forts étendus d'eau, ne l'attaquent pas; les acides concentrés l'attaquent, mais difficilement et imparfaitement; elle fait gelée, et l'acide contient de la magnésie et du fer. En la traitant par les alcalis au creuset d'argent, j'y ai trouvé :

Silice.	0,54	} 0,98
Magnésie.	0,19	
Protox. de fer.	0,08	
Eau, etc.	0,17	

Elle ne contient pas la plus petite trace de manganèse ni de cobalt. La matière qui la colore est évidemment un combustible de nature végétale. C'est dans l'intention d'examiner cette matière que j'aurais désiré pouvoir me procurer une certaine quantité du minéral.

En supposant que le fer soit à l'état de protoxide dans la pierre de Quincy, on trouve que sa composition est à très-peu-près exprimée par la formule $fS^3 + 3MS^3 + 6Ag$. Si on juge qu'elle mérite de recevoir un nom particulier, on pourra lui donner celui de *quincyte*, du nom du lieu où elle a été trouvée.

34. *Analyse d'un nouveau minéral de Candie, île de Ceylan*; par le Dr. Gmelin. (Edimb. phil. Journ. 1823, p. 384.)

Ce minéral est extrêmement dur, il raie le cristal de roche. Sa couleur est le noir de ve-