

de protoxide : aussi observe-t-on que la dissolution muriatique est d'un jaune foncé; ce qui n'aurait pas lieu si le fer était tout entier protoxidé. D'après cela, il paraît que le rapport de 1 à 3, que l'on a cru exister entre l'oxigène des bases et l'oxigène de l'acide, n'est pas exact.

52. *Analyse du TANTALITE de KIMITO*; par M. Berzélius. (An. der phys., Poggendorf, 1825.)

Ce minéral donne une poudre couleur de cannelé; sa pesanteur spécifique va jusqu'à 7,96. J'avais pensé qu'il contenait du tantale et du fer à l'état métallique; mais une nouvelle analyse m'a fait voir que ces métaux s'y trouvent à l'état d'oxidule. En effet, cette analyse m'a donné

Acide tantalique.....	0,8585	—9,88	oxigène.
Oxide de fer.....	0,0441	—2,87	(de l'oxidule).
Oxide de manganèse....	0,1179	—0,354	(de l'oxidule).
Oxide d'étain.....	0,0080		
Chaux.....	0,0056		
Silice.....	0,0072		
		0,0413	

Or, en retranchant de l'augmentation de poids 4,13 la quantité d'oxigène que le fer et le manganèse ont absorbée (1,66), il reste 2,52, qui représentent la quantité d'oxigène dont le tantale s'est surchargé, quantité peu différente de celle que l'oxidule devait prendre : d'après cela, le tantalite de Kimito doit être nommé *tantalite* d'oxidule de fer et de manganèse, et sa formule est



53. *Nouvelle analyse du DIOPTASE*; par M. Vauquelin, lue à la Société de Médecine, le 27 août 1825.

Je dois à M. Kœmerer, de Saint-Petersbourg, l'avantage d'avoir pu recommencer l'analyse du dioptase, que j'avais ébauchée autrefois.

Ce minéral, d'un vert très-riche, perd de l'eau, et prend une couleur brune lorsqu'on le chauffe au rouge. Il fait gelée avec les acides.

J'y ai trouvé :

Silice.....	0,38	} 1,00
Deutoxide de cuivre .	0,40	
Eau.....	0,10	
Carbonate de chaux..	0,08	
Oxide de fer.....	0,04	

ou, en faisant abstraction du carbonate de chaux et de l'oxide de fer, qui paraissent être accidentels,

Silice.....	0,43181	} 1,00000
Deutox. de cuiv. .	0,45455	
Eau.....	0,11564	

mais n'ayant pu opérer que sur 08,9, je ne me flatte pas d'avoir obtenu un résultat parfaitement rigoureux.

Lowitz a trouvé dans le même minéral : cuivre, 55; silice, 33; eau, 12.

54. *Analyse du KERMÈS NATIF (Rothspics-Glanzerz de Braundorf) près de Freyberg, en Saxe*; par M. H. Rôse. (An. de ch., t. 29, p. 241.)

Pour analyser ce minéral, je l'ai décomposé par le moyen du gaz hydrogène; j'ai pesé l'antimoine métallique qui est resté dans la boule, et j'ai dosé l'eau qui s'est formée en l'absorbant par du chlorure de calcium contenu dans un