

phosphorique, le fer s'en sépare promptement au contact de l'air à l'état de sous-phosphate de peroxide; mais cet effet n'a plus lieu quand on tient l'eau dans des flacons bouchés hermétiquement.

9. *Analyse du MICA de Cornouailles*; par M. E. Turner. (E. J. of sc., 1824, page 137.)

Brun, laminaire, peu transparent; pesanteur spécifique 3,08, il contient :

Silice.	0,3634	} 0,9990.
Alumine.	0,2547	
Peroxyde de fer.	0,2706	
Oxide de manganèse.	0,0192	
Chaux.	0,0093	
Potasse.	0,0547	
Acide fluorique.	0,0271	

10. *Des EAUX MINÉRALES de l'Allemagne et de la France*; par le Dr. G. Bichoff. Bonn, 1826.

Dans cet ouvrage, l'auteur donne d'abord l'analyse de trois eaux minérales du duché de Nassau; puis il décrit le terrain d'où sortent ces eaux, terrain qui est principalement composé de roches volcaniques. Il recherche ensuite quelle peut être en général l'origine de la chaleur des eaux minérales, et il discute les hypothèses de Becher, Klaproth, Berzélin, Hoff et Kefeirstein. Il classe les terrains volcaniques de l'Allemagne en sept groupes; savoir, 1°. l'Eifel, 2°. le Westerval, 3°. le Habiselvale, 4°. le Fiechelgebirge, 5°. le Erzgebirge, 6°. le Mittelgebirge, et 7°. le Riesengebirge, et il leur compare l'Auvergne et les Pyrénées. Après cela, il fait connaître la composition des eaux minérales qui existent

dans ces différens groupes, et il examine d'où peuvent provenir les substances que les eaux tiennent en dissolution. Enfin, il termine en discutant la question de savoir à quel état de combinaison les acides et les bases se trouvent dans les eaux minérales et dans les dissolutions salines en général.

M. Bichoff a analysé quatre eaux minérales, qui lui ont donné les résultats suivans :

SELS anhydres.	Fachingen.	Geilnau.	Selters.	Roisdorff.
Carbon. de soude.	0,002140	0,000794	0,000762	0,000945
Sulfate de soude.	0,000022	0,000012	0,000032	0,000448
Phosph. de soude.	0,000001	0,000037	0,000036	0,000000
Chlor. de sodium.	0,000561	0,000039	0,002120	0,001789
Carbon. de chaux.	0,000325	0,000259	0,000243	0,000317
Carb. de magnésic.	0,000225	0,000291	0,000208	0,000280
Carbonate de fer.	0,000012	0,000021	0,000020	0,000010
Silice.	0,000011	0,000014	0,000037	0,000021
	0,003297	0,001467	0,003458	0,003810
Gaz acide } enpoids.	0,002566	0,003096	0,002027
Carboniq. } en vol.	1,348500	1,632200	1,087000

Les trois premières eaux se trouvent dans le duché de Nassau, et la quatrième dans la chaîne du Siebengebirge.

M. Bichoff a dosé ensemble le carbonate et le phosphate de soude en précipitant par le sulfate de zinc; et pour doser l'acide phosphorique, il a précipité une portion de l'eau minérale par l'eau de chaux, redissous le précipité dans un acide, neutralisé par l'ammoniaque, et ajouté à la liqueur du nitrate de plomb, qui en a séparé l'acide phosphorique à l'état de phosphate de plomb.