

29. *Sur la température à laquelle bouillent plusieurs DISSOLUTIONS SALINES; par M. Griffith (Journ. of scien., t. 18, p. 90.)*

SELS.	Salure. (1)	Température d'ébullition. (2)
Acétate de soude.	60	124,5
Nitrate de soude.	60	118
Tartrate de potasse et de soude.	90	115,6
Nitrate de potasse.	74	114,5
Muriate d'ammoniaque.	50	113,3
Sulfate de nickel.	65.	112,8
Tartrate de potasse.	68	112,3
Muriate de soude.	30	106,8
Nitrate de strontiane.	53	106,8
Sulfate de magnésie.	57,5	105.
Bisulfate de potasse.	»	105.
Borax.	52,5	105.
Phosphate de soude.	»	105
Carbonate de soude.	»	104,5
Muriate de baryte.	45	104,5
Sulfate de zinc.	45	104,5
Alun.	52	104,5
Oxalate de potasse.	40	104,5.
Oxalate d'ammoniaque.	29	103,3
Prussiate de potasse et de fer.	55	103,3.
Chlorate de potasse.	40	103,3.
Acide borique.	»	103,3
Sulfate de potasse et de cuivre.	40	102,8
Sulfate de cuivre.	45	102,2
Protosulfate de fer.	64	102,2
Nitrate de plomb.	52,5	102,2
Acétate de plomb.	41,5	101,7
Sulfate de potasse.	17,5	101,7
Nitrate de baryte.	26,5	101,1
Bitartrate de potasse.	9,5	101,1
Acétate de cuivre.	16,5	101,1
Cyanure de mercure.	3,5	101,1
Deutochlorure de mercure.	»	101,1
Sulfate de soude.	31,5	100,5

(1) Les nombres compris dans cette colonne indiquent la quantité de sels contenue dans 100 parties de solution.

(2) Les températures d'ébullition sont exprimées au degré du thermomètre centigrade.

30. *Observations sur quelques CARBONATES; par M.J.-B. Boussingault. (An. de ch., t. 29, p. 283.)*

Klaproth a analysé, il y a plus de vingt ans, un carbonate de soude *natif* d'Afrique, dans lequel il a trouvé plus d'acide que dans le carbonate ordinaire. J'ai rencontré un carbonate semblable dans un village de la cordillère orientale des Andes (*Annales des Mines*, t. 12); enfin M. R. Philips a analysé un carbonate de soude d'une fabrique de Londres, qui renferme la même proportion d'acide carbonique que les sels d'Afrique et d'Amérique. Ces faits tendent à prouver que ces sels ne sont pas de simples mélanges, et je pense, comme M. Thomson, que les minéralogistes devront désormais les considérer comme une espèce particulière qui pourra prendre le nom de *sesquicarbonate*, parce qu'elle contient une fois et demi autant d'acide que le carbonate ordinaire. Le sesquicarbonate se distinguera toujours facilement par la propriété qu'il a de ne pas s'effleurir à l'air, et de ne pas troubler les dissolutions de magnésie.

Je me propose d'examiner ici la nature des précipités que le sesquicarbonate de soude occasionne dans quelques dissolutions salines.

Le sesquicarbonate alcalin, versé dans une dissolution de nitrate ou d'hydrochlorate de chaux, produit une vive effervescence, et il se dépose du carbonate calcaire.

Le sulfate de cuivre, précipité par le sesquicarbonate de soude, a produit une vive effervescence, et il s'est déposé du carbonate vert.

Le sulfate de zinc, mêlé avec du sesquicarbonate de soude, laisse dégager quelques bulles de

Sels de chaux.

Sels de cuivre.

Sels de zinc.