

Les sals potàssiques de Suria

Fa poc que'l R. P. Barnola m'honrà entregant-me una segona mostra del mineral de Suria a fi de que l'estudiés.

Després d'haver practicat un detingut anàlisi vareig obtenir per a sa composició, el següent resultat:

| | |
|---------------------------|--------|
| Clorur potàssic | 19.22 |
| » Sòdic | 18.30 |
| Aigua | 7.48 |
| Altres sals. | 55.00 |
| | <hr/> |
| | 100.00 |

Amb la denominació d'*altres sals* hi ha una gran quantitat de sulfat magnèsic.

Com pot comprobar-se resulta ésser aquesta mostra molt menys rica en clorurs alcalins que la estudiada anteriorment amb la col·laboració del Sr. Tomàs, i qual resultat consta en el BUTLLETÍ del prop passat Janer.

Lo que crida l'atenció al comparar aquest resultat amb l'anterior, es la relació constant que guarden els pesos dels clorurs potàssic i sòdic en les dugues mostres ensajades.

Tenim en la 1.^a mostra:

$$\frac{\text{Clorur potàssic}}{\text{Clorur sòdic}} = \frac{39.03}{37.13} = 1.051;$$

en la 2.^a:

$$\frac{\text{Clorur potàssic}}{\text{Clorur sòdic}} = \frac{19.22}{18.30} = 1.049$$

Aquesta relació constant permet determinar quina fou la temperatura de l'aigua, que estant saturada dels anteriors clorurs, s'evaporà a temperatura constant, mentres aquests cristallisaven.

Valguent-nos de les curves de solubilitat dels anomenats clorurs, buscarem la temperatura en la cual la relació de solubilitats es 1.05, i trovarem que'n es de 34.2° centígr.

Per a aquesta temperatura la solubilitat del Cl K es de 38.26, i la del Cl Na 36.42, essent la relació d'abduques:

$$\frac{38.26}{36.42} = 1.05$$

JOAQUÍM FOLCH.

6 de Juny de 1914