

Învedepat că nu va putea chineava hotărî preesistenta către-pia sădă către-pia sărî în apa minerałă, dătă de depositul sălin că apa aceasta va fi format prin evaporație. În efekt, se poate tot-dăsna sokoți că sapea ce cristaliză a lăsat naștere căpăt în momentul când se desface: de aceea este și desea că neputindă a determina prin analiză natrula sărărilor ce se află în soluție într-o altă minerałă, înțeindă-se chineava asupra natrui precipitațiilor ce formă într-o insă reacții sădă asupra compușilor ce se despart prin evaporație tot în aceea altă.

Că toate acestea se poate sokoți că o sape se află într-o lăvodă, spre exemplu, când sapea aceasta este mai că prisos de către sărări. Astfel este chlorurul de sodium în apa de mări.

Analiza apelor de mări demonstrează că această altă căpătănește metale alcătuite și teroase, chlor, acidul sulfic etc. Înțeindă că chineava totuși acidi apelor de mări conținând că soda, și toate metalurile deosebit de sodium și nitră că chlorul, mai rămâne într-o altă prisos mări de chlorurul de sodium; astăzi se poate chineava asigură că sapea aceasta există în realitate în apa de mări.

Bom adăuce că exemplul care pare a demonstra că, în amestecătura adăugă sărări ce nu produsă sărări nesoluibilă, poate să se întâmple însă o îndoită descompunere.

Când se amestecă o soluție de sulfatul de fier și o soluție de acetatul de sodiu, numai de către lăvodă și o față brăzătă care caracterizează acetatul de fier, și acidul sulfhydric, ce nu precipita sulfatul de fier, formă în precipitat negru de sulfurul de fier indată ce sulfatul să amestecat că acetatul de sodiu.

Să înțelegem că este un experiment care doar demonstrează că amestecătura lor, și reacția acidului sulfhydric, permite să se cristalizeze sulfatul de fier și acetatul de fier, căci acetatul de fier este precipitatul prin hidrogenul sulfurat, iar sulfatul de fier nu este precipitat prin această reacție.