

Oare-care disoluții saline aș și proprietatea cea
 ținută de a sta în cârkată de un prisos de sare oare-care
 timp; ast-fel sînt disoluțiile de azotatū de argintū, de
 acetatū de plumbū, kind le clettește cîne-va, saș într-o dăce
 un corp solid într'însele, atșnă disoluția se prinde kîte
 o dată în masă. Kassa ačestei sēprasatșrađi a rmas
 neknoșkāt pînă akem.

Orî-care ar fi modul ce se întrebînțearz spre a face
 sē kristalise disoluțiile saline, kristalele ce se formă re-
 ŋin oare-care kuantitate de apă.

Kind ana este kombinat kă sarea în proporții defi-
 nite, atșnă se kiamă apă de kristalisație saș de combina-
 ție. Dacă proporția de apă este slăbă, și nă se află
 în raport simplă kă kuantitatea kăprinsă în kompșșal salin,
 i se dă năme de apă de interposiție.

Așnăce a se esșne la aer, a sta kîte-va kline în
 gol saș sēet o presie simplă între doză xipti făr kleiș,
 spre a se lza apă de interposiție, care însă nă face parte
 interantă a sēri, și se află într'înșă năma în proporție
 variabilă și tot-d'azna prea mikă.

Se poate reknoașce presenția apei într'o sa-
 re într-o dăce kîte-va centigrame de ačeastă sare în-
 tr'un țeb mik de stiklă alăbă, inkis la șnă din kăptie-
 le sale, și inkăzindă prin lamna de alcoolū. Apa de-
 račeată se kōndensă în partea cea reče a țebălăi. Čea
 maī mikă șrma de apă poate fi apreșșit ast-fel. Kind
 țebălă rșmine transparent, atșnă este așigurat cîne-va kă
 sarea esșinată nă kăprindea apă.

Spre a sēvîrș ačeea ce se ține de akția ċenerală
 a apei așpra sērșrilor, vom înșemna kă în oare-care
 kășrî ana poate face sē eprove sērșrile o adevărată
 deskomposiție, și a le transforma în sērșrî ačide și în
 sērșrî bāșice, și kîte o dată kiar a le deskomșne de tot
 în ačid și în bāș.

Kind se traktă prin apă azotatū neutru de bis-
 muthū, sarea ačeastă se transformă în subt-azotatū de
 bismuthū, ce se precipită, și în sare ačidă care este
 solubilă.