

Metoda întâia este a se dizolva substanța într'un lichid, mi a se evapora acest lichid prin căldură, și în kind corpul solid se va depune; forma cristalelor este că atita mai frumoasă că kit evaporația lichidului s'a făcut mai încet.

Metoda a doua este fundatъ asupra solvibilității unei neegale a corpurilor în lichid, după cum se va opera că căldura saș că răceala.

Sъ ne începim și corp mult mai solubil în apă caldă decât în apă rece, spre exemplu nitru; dacă se va dizolva nitru în apă fierdă și în kind apă, neștiind dizolva mai mult, va fi saturatъ la căldură, și dacă se va lăsa lichidul a se răci, neștie că se va depune oarecare cantitate de nitru. Dacă răceala se va face încet, atunci se va dobîndi o cristalizare frumoasă de nitru.

Ast-fel se cristaliză în laboratorii cea mai mare parte de săruri, precum carbonatul de sodiu, fosfatul de sodiu, sulfatul de cuprum, etc.

Leblanc a dat o metodă prin care se poate țări voltmul cristalelor, care se dobîndesc într'o stare de perfectitate perfectă.

Mai întâi se aleg cristalele cele mici răzlate din cristalizarea prin evaporație saș prin răceala unei lichidului; aceste cristale se pun într'un cristalizor de sticlă, și se toarnă peste dinsele chiar lichidul unde aceste cristale se depuseseră, care se punește apoi într'un vas; pe urmă se lasă lichidul acesta a se evapora de sine.

Că kit lichidul se evapora că atita se depune pe cristalele cele mici oarecare cantitate de sare ce se afla în dizoluție; acest deposit se face într'un kind simetric, așa încît cristalele se măresc egal în toate dimensiunile sale fără a se deforma.

Trebuie să îngrijaskъ bine-va a'ntoarce din timp în timp cristalele, pentru că creșterea să se facă pe toate fețele, și ca perfecțiunile să se îndrepte.

Mai multe cazuri au să se active cristalizarea corpurilor. Se poate zice într'un kind general că o dizoluție cristaliză mai repede kind se va bate că și corp solid,