

KRISTALISATION PRIN TOPIRE.

Se poate cristaliza și corp topitor încălzindu-l pînă ce se poate face topirea lui, și lăsindu-l pe sărătura să se răcească că închetează.

Pîrțile lîckidălvăi în contact că aerul și celule che atinții pîrerei vaselor unde să fie căstigată, se răcește mai întâi; prin răcire se produce stăpânirea cristalină ce se lipesc de pîrerei vaselor, și o coajă solidă ce se formează la partea de sus a lîckidălvăi, în vreme că partea centrală a corpului să se situeze în stare de lîckiditate.

Se spune că coaja de d'assupra, se scrie lîckidălvă, și se găsește înaintevasălă pînă că cristalele sunt atâtă de multă volemoase că cît rechirea să fie să fie să fie închetă, și că masa corpului să fie fostă de măre.

În minătări rechire, trebuie să se păsească corpul tonit într-un loc unde să fie apărat de opri che vîrăciere.

Așa se cristalizează sulful, bismuthul, și să mărește de metale și de aliaze.

KRISTALISATION PRIN VOLATILISATION.

Korpă solidă și volatilă pot cristaliza prin volatilisare; astăzi korpă se întindează într-un corp de stică, de apără sau de porțelan, după gradul lor de volatilitate.

Gălăză corpului trebuie să fie compusă că rechipientul rechiră potrivit, și korpă să fie cristalizată atâtă pînă că să se poate face volatilisarea corpului că este să se cristalizeze.

Abări rechinăndu-se, șiă starea solidă, și daș cristalele che se deosebă pe gălăză corpului său în rechipient.

Arsenicul, cîndăva chlorură metalică, cîndăva sărătura de mercuriu, cristalizează prin volatilisare.

KRISTALISATION PRIN DISOLUȚIE.

Sunt deosebite metode să se cristalizeze korpă prin disoluție.