

sîndempe pînînd o lamă de zincu într'o disoluție de acetatū de plumbū.

Kristalisația a cea se dobîndempe tîrînd într'un flakon kă rităla lară apă ce kăprinde a 30-a parte din greutatea sa de acetatū de plumbū, fîkînd mai întîiș apa acîdă prin acidul aceticū. Se introdăce în flakon o bucăț de zincu lerată de un dop kă fire de alamă. Nămai dekît zincul mî firele de alamă se acoper de lame de plumb lăcîtoare mî prea lăcîi.

Se dă năme de a b r e a l D i a n e i kristalisației ce se dobîndempe precînitînd argîntul kă mercurul. Corpă ce kristaliză este un amalgam de argîntū.

Акція hygrometrică a aerăлăi аспра сърсрлор. — Сърсрлe ce atrag ămiditatea kînd le ăspune ăine-va la kontaktă aerăлăi, mî devin lăkvide, se lăamă delăkăescente.

Toate сърсрлe prea solăbile sînt delăkăescente în aerăл satăiat de ămiditate.

În kontra, sînt сърсрлe ce dăă aerăлăi, în totalitate săă în parte, apa lor de kristalisație: a ceste сърсрлe se nămesk e flорescente.

Kite-va сърсрлe, прекăm sulfatul de sodă, перд la aer toată apa lor de kristalisație, iar altelē, прекăm carbonatul de sodă, пъstrează tot-d'ăna oare-kare kăantitate din apa a cea, oră-kare ar fi gradă de sechetă al atmosferei.

Акція апей аспра сърсрлор. — Solăbitatea сърсрлор în apă este prea variăbilă.

Oare-kare сърсрлe, прекăm sulfatul de barită, phosphatul de calce, etc., sînt nesolăbile; alte сърсрлe чер adesea mai пădînă apă dekît greutatea lor sîpre a se disolва.

Сърсрлe anhydre, mî kare pot forma hydrată solidă kă apa, dăă kălădără kînd se пăn în kontakt kă a cest lăkvid.

Сърсрлe kare nă se kombînă kă apa, săă a cელeа ce, kăprînd toată apa lor de kristalisație, prodăk, în kontra spîr disolăvîndă-se în apă; ast-fel sînt chlorurul de potassiumū, azotatul de ammoniacū, sulfatul de magnesie.