

SULFATU DE BI-OXIDU DE CUPRUMU.  $\text{CuO}, \text{SO}_3, 5\text{H}_2\text{O}$ .

Sulfatul de bi-oxidu de cuprumu este cel mai important din sursurile de cuprumu; i se dă adesea, în comerț, numele de vitriol albastru, калперост албастръ.

Această sare este de un albastru prea frumos: cristaliză în paralelipipedă oblică, ce cuprind 5 echivalenți de apă; densitatea sa este de 2,19; se dizolvă în 4 p. de apă rece, și în 2. p. de apă fierbinte; dizolvăcia sa este albastru; este de tot nesolubilă în alcoolu. Eșuat la aer uscat, se efloresce, pierde 2 echivalenți de apă și devine opak; la  $100^\circ$ , nu mai reține decât numai un singur echivalent de apă; către  $200^\circ$ , se transformă în pământ mai de tot alb, care este sulfat de cuprum anhidru; această pământ pedevine albastru, se redizolvă când se pune în contact cu apă; sulfatul de cuprum, încălzit puțin la o temperatură înaltă, se descompune de tot și lasă un residu de deoxidu de cuprum.

Sulfatul de cuprum hidratat poate să se combine în toate proporțiile cu sulfat de cobalt, de nickel și de zinc.

Când se mestecă cu o dizolvăcie de sulfat de cuprum un mare prisos de sulfat de fier, atunci se desparte de apă, prin evaporație și răcire, niște paralelipedă oblică de un sulfat îndoit în care sulfatul de cuprum în loc de a cuprinde 5 echivalenți de apă, cuprind 7, ca sulfatul de fier chiar. Reciproc, cristalele formate printre amestecătură de aceste două surse, în care sulfatul de cuprum este cu prisos, cuprind ca sulfatul de cuprum în stare de libertate, 5 echivalenți de apă.

Sulfatul de cuprum anhidru absoarbe gazele ammoniac și formează compusul următor:  $(\text{CuO}, \text{SO}_3)^2, (\text{NH}_3)^5$ . Dizolvat în ammoniac lichid, sulfatul de cuprum formează cristale care au pentru formulă:  $\text{CuO}, \text{SO}_3, (\text{NH}_3)^2, \text{H}_2\text{O}$ .

Acest compus pierde un echivalent de apă și un echivalent de ammoniac, la  $150^\circ$ . La o temperatură mai