

artificială. Alumina este nesolubilă în apă, și se disolvă în acizi dacă n'a fost calcinată; dar dacă se saturează la o temperatură înălțată, se disolvă prea anevoie.

Alumina este de tot solubilă în potass și în sodă. Este nedescompozabilă prin căldură; kînd se încălzescă cu azotatul de cobalt, formă un compus albastru frumos, care a primit nume de albastru Thenard.

Este nedescompozabilă prin clorură.

Alumina esență la aer nu absoarbe acidul carbonic, nu se cunoaște pînă acum carbonatul de alumina.

Cu toate că există numai un grad de combinație a aluminiului cu oxigenul, se reprezintă alumina prin formula  $Al_2O_3$ , pentru că uneori bază este isomorfă cu oxizi al căroră echivalent este reprezentat prin 2 echivalenți de metai și trei echivalenți de oxigen.

Așa corindonul cristaliză ca peroxidul de fier și sesqui-oxidul de crom care au pentru formulă  $Fe_2O_3$  și  $Cr_2O_3$ ; și în câțiva oxizi aceștia pot să și ia locul unuia altuia în diferitele combinații saline fiind a altă formă cristalină a surselor. Se cunoaște în efect un sulfat îndoit de alumina și de potass care poartă nume de alumen, și care are pentru formulă:  $(KO, SO_3), (Al_2O_3, (SO_3)_3), 24HO$ . Uneori sare cristaliză în cube sau în octaedri. Peroxidul de fier și oxidul de crom formă asemenea alumeni care cristaliză întotdeauna ca alumenul de alumina, și care au pentru formulă:  $(KO, SO_3), (Fe_2O_3, (SO_3)_3), 24HO$  și  $(KO, SO_3), (Cr_2O_3, (SO_3)_3), 24HO$ .

#### HYDRATUL DE ALUMINĂ.

Se poate dobîndi alumina hidratată precipitînd o sare de alumina prin amoniac, sau prin carbonatul de amoniac. Se formă un precipitat gelatinos, ce se consideră pînă în ani trecuți ca nesolubil. DD. Malaguti și Durocher au demonstrat de kînd că alumina hidratată este puțin solubilă în apă, și nu se formă precipitat, kînd o sare de alumina prea întinsă se tratează printr-un prisos mare de amoniac.