

precipita în oxidul hidratat de în verde de iarbe, care are pentru formulă: $\text{Cr}^2\text{O}^3, 9\text{H}_2\text{O}$, și care este de tot nesolubil în potass și sodă (Fremy).

Așa dar există cel puțin patru hidrați de sesqui-oxidul de crom; hidratul albastru verde, solubil în alcali $\text{Cr}^2\text{O}^3, 10\text{H}_2\text{O}$; hidratul verde, nesolubil în alcali $\text{Cr}^2\text{O}^3, 9\text{H}_2\text{O}$, și hidrați violet și roșii, a căror compoziție este necunoscută.

Sesqui-oxidul de crom se deshidrată de tot la 200° .

ACIDUL CHROMICU. CrO_3 .

Acidul cronic este nerușând se înclăzește, și rușând în kis dăruș rucire; este fărș muros; savoarea sa este stintik și nepăkăș; ptează pelea în galben. Acest acid poate kristalisa în oktaedri lănged și care sânt hidratați. Se deskompușne prin căldăruș în sesqui-oxidul de crom și în oxigenuș: $2\text{CrO}_3 = \text{Cr}^2\text{O}^3 + \text{O}^3$; acesă deskompoziție aste adesea însouit de în derajement viș de lămină.

Acidul cronic aste prea solubil în apă și delikuescent; disolușie sa este de în galben rușietik; este asemenea solubil în alkooluș hidratat; acesă disolușie se deskompușne prin acșiea căldăruș saș a lăminei.

Alcoolul anhidru lăkrează viș asșira aciduluș cronic. Rind se pikă kite-va pikășruș de acest likșid pe kristale de acidul cronic, atșnci alcoolul se înflășruș tot-d'o-dat.

Acidul cronic treșe a fi pivit ca în oxidant enerșik.

O disolușie apoasă de acest acid, espăș la soape, se deskompușne închet, deraje oxigenuș, și lasă a se denșne chromatul de sesqui-oxidul de crom: $3(\text{CrO}_3) = \text{Cr}^2\text{O}^3, \text{Cr}^2\text{O}^3 + \text{O}^3$.

Acidul sulșic deskompușne acidul cronic sșst înflășnga căldăruș, și deraje din oxigenul sșș și lă transformă în sulfatul de sesqui-oxidul de crom: $3\text{SO}^3 + 2\text{Cr}^2\text{O}^3 = \text{Cr}^2\text{O}^3, 3\text{SO}^3 + \text{O}^3$. Pentru acesă se și poate prelăpara oxigenuș pșnind a se înclăzi bichromatul de potass