

80° în prezenția unui prisos de acid, pedine numai 3 e-
 kvivalenti de apă. Kind se inkalzeste la 100° sulfatul de feru, pede
 6 ekvivalenti, dar al șantelea ekvivalent persista la aceastu
 temperaturu, mi nu este tonit dekit printru o kvldaru prea
 tare; devine atnu albastru vinecu, mi mi ia iaru ko-
 loarea cea verde in kontakta sru k apu. Aceastu sare
 se presentu sru formu de o pmlere alb kristalintu, kind
 se varsu in disolvacia sa alcoolu sa acidu sulficu kon-
 centrat; acestu precipitat pedine 1 ekvivalent de apu.

Sulfatul de feru kare este skapat de sulfatu de ses-
 qui-oxidu, mi kare sa fkrst a kristalisa in likzori nestre
 vine, presentu koloreala albastru verzie a verilykxi.

Existu in komerchiu trei varietati de sulfatu de feru.
 Intia, de un albastru pudintel verziu, se produe kind se
 pune a kristalisa sareala aceasta in likzori acide; a doa,
 de un verde desku, se formu in likzori nestre, mi cea
 din srtu, de un verde smaragd, ia nagepe in likzori ce
 kvpind o mare kvantitate de sulfatu de sesqui-oxidu
 de feru.

Sulfatul de feru inkalzit la romu inkis se des-
 kompne mi produe peroxidu de feru, acidu sulfosu
 mi acidu sulficu anhidru: $2\text{FeO}, \text{SO}^3 = \text{Fe}^2\text{O}^3 + \text{SO}^2 + \text{SO}^3$.
 Fiind-ku nu se poate skka de tot sulfatul de feru, acidul
 sulficu ce se deape in aceastu kalvinacie pedine tot-d'a-
 zna oape-kare kvantitate de apu. (Bezı acidul sulficu de
 Nordhausen).

O disolvacie de sulfatu de feru esnsu la aer av-
 soarpe oxigenul, devine verde inkist, mi lasu numai dekit
 a se depne un sulfatu de peroxidu basicu, kare are pen-
 tru formulu: $(\text{Fe}^2\text{O}^3)^2, \text{SO}^3$. Likzoreala pedine o sare de
 fer a kvria vasu este oxidul de feru magnetik $\text{FeO}, \text{Fe}^2\text{O}^3$.
 Kind akcia aerulu este prelncuitu, atnu sulfatul de feru
 poate a se transformu de tot in sulfatu de sesqui-oxidu
 nestru, mi in sulfatu basicu.

Kristalele de sulfatu de feru esnsu la aer, ped in
 timp transparentu dor, devin voioase, mi se akopere
 de sulfatu basicu: $(\text{Fe}^2\text{O}^3)^2, \text{SO}^3$.