

сърпри alkaline în disoluție, през см potassa, soda, calcele, carbonați alcalini, boraxul, etc. Ferul пестреазъ лъчиреа са интр'о апъ че кърпінде  $\frac{1}{500}$  дин грестатеа са де carbonați de potassъ саѣ де carbonați de sodъ.

Феръл аконерит де zincу este ferit de рѣцинъ: се зиче în ачест кас къ este galvanizat.

Kind феръл се инкълзеше пинъ ла рошъ, ачичи дескомпъне авъръл де апъ, ми дъ нащере де кристале негре ми стрълъчитоаре де oxidу де феру magnetik:  $3\text{Fe} + 4\text{HO} = \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{H}^4$ . Ачестъ реакție с'а дескрис ла препараțieа hydrogenулѣ.

Kind се пне а лъкра ащпра ферълѣ acidу azoticу întins ми рече, се întимлъ adesea де металъл интръ în disoluție гъръ а дераѣа hydrogenу; ачест газ се комбинъ къ азотул acidулѣ azoticу, ми формъ азотату де ammoniacу, iar bi-oxidул де азоту prodss prin desoxidацияе чеа парциалъ а acidулѣ azoticу се комбинъ къ сареа де protoxidу де феру.

Daka acidул azoticу este де mijloc концентрат, oxidу феръл къ о mare енерѣе, дераѣе авърѣ рѣтиланѣ къ имвѣлшдгаре, ми prodъче азотату де sesqui-oxidу де феру.

Феръл, псс în контакт къ acidул azoticу че сѣмъ ми каре кърпінде acidу azotosу în disoluție, нъ маѣ este atakal: се зиче ачичи къ а devenit pasiv. D. Schoenbein, каре с'а окъпат де ачестъ квестижне, admite доѣ стърѣ партикъларе în fer зна активъ în каре металъл este atakabil prin acidi, алта pasivъ în каре феръл а devenit neatakabil prin acidi.

D. Poggendorff а пѣтѣт фаче зн элемент де пѣл къ феръл pasiv сѣнкѣионнд ка корп електро-negativ, ми ferул актив сѣнкѣионнд ка корп електро-positiv.

Acidул sulfuricу лъкреазъ în доѣ кинърѣ дѣферите ащпра ферълѣ: kind este концентрат, ми і се иналѣт temperatъра, ачичи формъ sullatу де феру ми acidу sulfuricу:  $2\text{SO}_3 + \text{HO} + \text{Fe} = 2\text{HO} + \text{FeO} \cdot \text{SO}_3 + \text{SO}_2$ ; daka este întins, determinъ дескомпозижнеа аней, ми prodъче зн дераѣement де hydrogenу:  $\text{SO}_3 + \text{HO} + \text{Fe} = \text{FeO} \cdot \text{SO}_3 + \text{H}$ .

Acidул chlorhydricу, în stare razoasъ саѣ în disolu-