

лѣи, ши се pedisolвѣ residл кape este oxidũ de ferũ, in acidul chlorhydricũ.

CHLORURÏ DE FERU.

Esistъ doi chlorurï de ferũ кape sînt volatim. Protoclорurul FeCl se dobîndеше in stare anhydrъ fьkind a treче газ chlorhydricũ peste ferũ inkъlzit nîнъ ла рошъ: се preparъ in stare de hydratũ disolvînd ferul in acidũ chlorhydricũ. Perchlorurul de ferũ anhydru Fe^2Cl^3 се preparъ fьkind съ vinъ хп prisos de chlorũ asъpra ferului inkъlzit nîнъ ла рошъ; се formъ atънчï niше sрътомï flъtъреï violעי.

Kind се disolvъ ferul in apъ regalъ, atънчï ia паше-ре perchlorurul de ferũ.

CYANURÏ DE FERU. — CYANOFERRURÏ — CYANOFERRIDÏ. —

АБASTPЪ DE ПРЪSIA.

Cyanuri de ferũ коръsъnd ла oxidu de ferũ; sînt реrepresentaгï prin formълеle xрmътоаре:

Protocyanurũ CyFe . — Sesquicyanurũ Fe^2Cy^3 . — Cyanurũ magnetik $\text{Fe}^3\text{Cy}^4 = \text{FeCy}, \text{Fe}^2\text{Cy}^3$. (Pelouze).

Protocyanurul de ferũ се combinъ къ cyanurul de potassiumũ ши formъ o sare галвепъ че се нъмеше cyanoferrurũ de potassiumũ, кape are pentръ formъль $\text{K}^2\text{Cy}^3\text{Fe}$, ZHO .

Cyanoferrurul de potassiumũ слъжеше а рекъноаше хп mare нъмър de metale; търnндъ-се in disolvциi металиче, formъ precipitaгï diferit колорагï, in кape чеï doi еквиваленгï аï potassiumului кърpins in cyanoferrurũ даъ локъла ла doi еквиваленгï аï металлѣи кape ера in disolvциe.

Sesquicyanurul de ferũ poate, ка protocyanurul, съ се combine къ cyanurul de potassiumũ ши съ forme o sare че се нъмеше cyanoferridũ de potassiumũ кape este реrepresentat prin formъла xрmътоаре: $\text{K}^3\text{Cy}^6\text{Fe}^2$. Aceastъ sare слъжеше asemenea de реактив snре а карактериса металеле; търнат intr'o disolvциe metalikъ, дъ пашере de