

сърърї каре s'a esaminat în ачешї дин зрмъ тїмнї prin DD. Kane, G. Mitscherlich mi Millon.

Kїnd se disolvъ bi-oxidũ de mercurũ în acidul azoticũ къ prisos, атънчї се довїндещє о лїкзоаре сїршоаст че гїне în disolvъциє о sare avїnd pentръ komposїциє:  $\text{HgO}$ ,  $\text{AzO}^5$ ,  $2\text{HO}$ . (D. Millon).

Se preparъ ачєєаш sare фкїnd съ лъкрезе acidul azoticũ къ prisos асъпра mercuruluї.

Пъстрїнд мълт тїмн лїкзоареа сїршоаст precedентъ, ласъ а се депъне кристале волъмїноасє каре ащ pentръ formълъ:  $(\text{HgO}, \text{AzO}^5)^2$ ,  $\text{HO}$ .

Kїnd se satъръ acidũ azoticũ printр'ъn prisos de oxidũ de mercurũ, сащ се трактъ азотатул сїршос printр'ъn oxidũ de mercurũ de кърїнд пречїнитат, атънчї се formъ о sare каре арє pentръ komposїциє:  $(\text{HgO})^2$ ,  $\text{AzO}^5$ ,  $\text{HO}$ .

Ін сїршїт, чеї треї азотатї precedенцї се deskomпъn prin апъ, дащ d'o-кам-датъ зї азотатũ basicũ, каре арє pentръ formълъ:  $(\text{HgO})^3$ ,  $\text{AzO}^5$ ,  $\text{HO}$ ; prin спълътърї прелънцїте, къ апъ фервїнте, sarea ачєаста се transformъ în oxidũ рошъ de mercurũ.

Трактїнд о disolvъциє de азотатũ de mercurũ prin ammoniacũ, се довїндещє о sare алвъ шї несолъбїлъ каре s'a analisat prin D. Soubeiran; ачєастъ sare требъє а fi konsїdepatъ ка азотатũ ammonio-mercuricũ:  $(\text{HgO})^4$ ,  $\text{AzH}^3$ ,  $\text{HO}$ ,  $\text{AzO}^5$ . Дъпъ D. Kane, ачєст пречїнитат ар fi format de amidurũ de mercurũ шї de азотатũ tribasicũ de mercurũ, шї ар авєа pentръ formълъ:  $\text{HgAzH}^2$ ,  $(\text{HgO}^3$ ,  $\text{AzO}^5)$ ; ачєастъ formълъ дїферъ de чеа precedентъ printр'ъn еквївалент de апъ.

Azotati de bi-oxidũ de mercurũ, пъшї в контакт къ mercurul, disolvъ пъцїн кїте пъцїн ачєст метал, кїар ла рече, шї трек в старе de сърърї de protoxidũ:  $\text{HgO}, \text{AzO}^5 + \text{Hg} = \text{Hg}^2\text{O}, \text{AzO}^5$ .

#### SULFATЇ DE MERCURU.

Acidul sulfuricũ concentrat атакъ mercurul сзбт инфлєнцѣа кълдърї, дєгадє acidũ sulfosũ, шї formъ, дъпъ про-