

se înflacăръ ла temperаtура ordinarіе, îndаtъ че се прожектъ în аер; ла асeastъ stаре феръл поартъ нѣме де феру pyrophoricu ал лѣі Magnus.

Înflăкърареа ферълѣі се адаогъ інкъ, кінд се интерпне între молекѣлеле same зп корп каре ле divіsъ: аша феръл pedъs în presenціеа зпѣі корп refractariș, прекъm alumina се înflăкъръ în kontaktъ аерълѣі, ші poate інкъ sșferi о temperаtуръ інъладатъ фъръ а інчета де а fi pyrophoricu.

Se preparъ în лабораторіі ferul pyrophoricu ал лѣі Magnus, precipitând printр'зп prisos de ammoniacu disolvuіеа znei sърі de feru în maximum, amestekаtъ къ пѣдintel alumenу; се formъ ast-fel о amestekъtъръ de hydratу de sesqui-oxidu de feru ші de aluminу, каре се спалъ, се зсѣкъ ші се пѣлверіsъ. Пѣлвереа се întrodъche, în grestate de 2 saș 3 decigrame, într'o ampollъ мікъ de sticlъ че комъникъ къ зп апарат de hydrogenу зскаt (tab. 2, fig. 3). Се інкълзеше інчет ampolla; кінд нѣ се маі derаche авърі де апъ, атънчі се ласъ де се ръчеше металъла într'зп кърant de hydrogenу ші се інкиде дъпъ асееа ampolla ла лампъ.

Kind се спарче ampolla sticlei, ші се прожектъ феръл în аер, атънчі металъла се інфлăкъръ ачі къ лікъріре.

Spre а preparа ferul кърat în masъ, се тонеше ла fokъl de forгъ, într'зп крешет refractariș ші лѣтѣit къ арціл, ср de fer къ  $\frac{1}{5}$  din grestatea sa de oxidu de feru; amestekъtура тревъе а fi аконерітъ de sticlъ къратъ ші ferітъ de metal: oxigenul oxiduluі de feru арде кървзпеле кърпріns în ferу de comerціѣ, ші oxidъ siliciumul ші phosphorul че тpek în sticlъ în stаре de phosphati ші de silicati alcalini. Ast-fel се dovîndеше ferul sșv formъ de възмъ алъ арціntіѣ.

D. Pelgot а dovîndit fer преа кърat în kristale frъmoase къбіче pedъkind, sșvt inflъenga znei temperаtурі інъладате, protochlorurul de feru prin hydrogenу. Pedъкціеа chlorurilor prin hydrogenу poate fi аплікатъ ла препараціеа маі тѣлtop метале кърате.