

peî o faцъ verde, шî къ събт инфлѣнца знеі къантітѣді маі мапі de ачест ліквід, колоарѣа трѣчаа дін verde іn віолет шî дѣпъ ачѣаа іn рошѣ; ачѣастъ пропріѣтате чѣдатъ а фъ-кѣт а і се да нѣме de Cameleonŭ mineralŭ.

DD. Chevillot шî Edwards рѣкѣноскѣръ адевѣрата патѣръ а ачѣстѣі корп шî demonstrаръ къ къспіндеа зп ачід партікулар, acidul manganicŭ: маі тірзіѣ D. Mitscherlich esaminŭ іn кінѣл чел маі комплект акціѣа алкалілор асѣпра peroxidulŭ de manganesŭ; ачѣст хіміст нѣ маі лѣсъ нічѣ о іndоіалъ асѣпра есістенѣѣ а доі ачіді de manganesŭ шî фъкъ къноскѣте композиціѣа лор шî прінціпалел лор пропріѣтѣді.

Acidul manganicŭ іа нащѣре кінд се калчінъ іn контактѣл аерѣлѣі саѣ іn прѣсенціѣа знѣі корп oxidantŭ peroxidŭ de manganesŭ къ potassŭ. Se formŭ ast-fel зп manganatŭ de potassŭ карѣ арѣ pentрѣ formѣл:  $\text{KO}, \text{MnO}^3$ .

Нѣ с'а пѣстт нінъ акѣм довінді acidul manganicŭ ісолат; кінд се трактъ прінтр'ѣн ачід зп manganatŭ, атѣнчѣі а-чідул manganicŭ се дескомпѣне нѣмаі декіт.

#### MANGANATU DE POTASSŭ. $\text{KO}, \text{MnO}^3$ .

Кінд се дисолѣъ іnтр'о къантітате мікъ де апъ про-дѣкѣл калчінациѣі, іn контактѣл аерѣлѣі, а знеі амѣстѣкѣ-тѣрѣі de грѣстѣді егалѣ de peroxidŭ de manganesŭ шî de potassŭ, шî се ласъ ліквоарѣа ла о еванорациѣ іnчѣатъ, атѣнчѣі се довіндѣск кристалѣ верзі de manganatŭ de potassŭ че се пот нѣне а се зска дѣпъ ачѣаа пѣ о кѣрѣмідѣ саѣ пѣ о плакъ de порчѣланъ несмѣлѣжѣтѣ.

Manganatul de potassŭ este de o mare nestabilitate; дѣ лесне о парте дін oxigenul сѣѣ знѣі mare нѣшѣр de корпѣ, шî траѣе а се дескомпѣне іn potassŭ шî іn sesqui-oxidŭ de manganesŭ; toate materiile organice іл destrŭbe; de ачѣаа дисолѣциѣа са нѣ трѣбѣе нічѣ о датъ а фі филтратъ пѣ хіртѣе; зп прісос de potassŭ дѣ stabilitate ачѣстѣі сѣрѣ. Сѣнѣс ла о температурѣ поміѣ се transformŭ іn oxigenŭ, іn sesqui-oxidŭ de manganesŭ шî іn potassŭ:  $2\text{KO}, \text{MnO}^3 = 2\text{KO} + \text{Mn}^2\text{O}^3 + \text{O}^2$ .