

ammoniacu; ferrati solubili se descompun prin ammoniacu; se degaje azotu, si hydrogenul ammoniacului transform acidul ferricu in sesqui-oxidu de feru:  $2\text{KO}, \text{FeO}^3 + \text{AzH}^3 = \text{Az} + \text{Fe}^2\text{O}^3 + 2\text{KO} + 3\text{HO}$ .

Se poate dobindi prin indoitu descompozitie ferrati de baritu, de strontianu, de calce, etc. Aceste sursuri sint nesolubile si colorate in rosu viu.

Ama dar proprietatile acidului ferricu si ale ferratilor presentu cele mai mari raporturi cu proprietatile acidului manganicu si ale manganatilor, si descompunerea acidului ferricu stabile o analogie mai mult intre feru si manganesu.

### С ъ р ъ р і д е ф е р .

#### КАРАКТЕРИ АИ СЪРЪРИЛОР ДЕ ПРОТОКИДУ ДЕ ФЕРУ.

Maı inainte de a da caracteri sursurilor de feru in minimumu, vom spune cum se pot dobindi aceste sursuri intr'o stare de curatie absoluta.

Чел маї вуи моу де препацацие а знеї сурї де феру ин минимуму крпат, есте а интродуче сур де феру интр'ун флакон ку зн доп гурит, ин каре интр'ун зн туб де стикл ешилат; се тоарну ин флакон ациду sulfuricu интинс, ингрижид ка се fie feru ку prisos; се форм ацнчи sulfuru де protoxidу де ferу си hydrogenу:  $\text{Fe} + \text{SO}^3, \text{HO} = \text{FeO}, \text{SO}^3 + \text{H}$ . Требуе а змплеа маї де тот флакону де апу ацидлату, си, kind се интрезинуеазу дисолуциеа сурї де феру, а авеа гриже а пене ин локси апу distilату си сеарту; сурь ачесте пазе, сареа ар абсорби oxygenу си с'ар аместека ку sulfuru де peroxidу де ferу каре ар комплика реакцие. Дар инсу, kind sulfurу де protoxidу де ferу с'а peroxidату, се адуче iarш лесне ин минимуму с'kind с'у треаку ин дисолуцие зн prisos де hydrogenу sulfurату, си инкулзид дну ачееа ликвоареа пин с'у сеарту.

Сурьриле де protoxidу де ferу аш о саваоре астрингенту си металику. Kind синт hydratate, колоареа лор вате