

щере опї де кіте опї се съзнае мanganatul de potassъ ла акціяе зндї корп oxidantũ, прекъм nitrul, chloratul de potassъ, etc. Се poate prepara фъкїнд съ треакъ зп кърант де oxigenũ neste manganatũ de potassъ пъс интр'ен тъс де порчеланъ ши инкълзїт пїнъ ла рошъ инкїс.

DD. Woehler ши Gregory аџ дат зп мод каре пер-
mite a dobândi къ инлеснїре квантїтїдї марї де permanganatũ de potassъ кърат.

Се аместекъ 4 пърцї де peroxidũ de manganesũ ши $3\frac{1}{2}$ п. де chloratũ de potassъ; се адаоргъ ла аместекътъръ 5 пърцї де potassъ causticъ disolvatъ интр'о квантїтате мїкъ де апъ; се пъне а се зска маса че се пълберїсъ де ноџ, ши каре се цїне ла о кълдъръ рошиє инкїсїз ин тїмц де о оръ интр'ен крессет де пъмїнт.

Маса ръчїтъ се трактъ де маї мълте опї прїнтр'о ма-
ре квантїтате де апъ, ши лїкзоареа че ресхлтъ прїн ачеаста се ласъ ин репос, саџ се филтръ пе стїклъ писатъ. Атчїчї пъ маї ръмїне декїт а о концентра де ацїснс, пентръ ка съ депънъ дъпъ кїт-ва тїмц нїџе кристале фъмоасе де permanganatũ de potassъ. Концентрацияе permanganatului de potassъ тревъе а фї оператъ ла о температъръ кїт се ва пътеа де жос спре а їнтїмїна дескомпозицияе ачестей сърї прїн кълдъръ.

Acidul permanganicũ poate forma къ soda, barita, strontiana, calcele, oxidul de argint, etc., нїџе сърърї каре сїнт колорате ин рошъ ши каре презентъ оаре-каре а-
налогиє къ permanganatul de potassъ.

Toate сърърїле ачестеа пот фї добїндїте дескомпїзнїнд permanganatul de argint прїн chloruri metalїчї.

КАРАКТЕРЇ ДИСТІНКТИВЇ АЇ СЪРЪРЇЛОР ДЕ ПРОТОХИДУ ДЕ MANGANESU.

Ачесте сърърї сїнт ин генерал неколоре, саџ зшор колорате ин пембеа; ачестъ колоаре есте стрейнъ, ши вїне дїн пресенцияе знеї сърї де cobaltũ, саџ дїн зрме де а-
cidũ permanganicũ.

P o t a s s ь. — Пречїпитат алъ, несолъвїл интр'ен прї-