

пърдитъръ ликвидъ де hydratî де calce; carbonatul de potassъ чере pentрх deskomposiция са маî грестатеа са де calce.

Calcele тревже съ се адаоѹе destъла де инчет ка съ нъ се опреаскъ фербереа, каре инлеснеще depositъла де carbonatъ де calce.

Спре а се асигъра къ carbonatul de potassъ s'a deskomпъs де tot, се филтър оаре-каре къsантиате дин ликзоаре ши се тоарнъ ин acidу азотичу; нъ тревже съ се маî факъ ничî о ефервесченцъ kind tot carbonatul de potassъ s'a deskomпъs, ши нъ маî тревже маî къ seamъ а precipita апа де calce.

Къsантиатеа де апъ че este а се интревъинга ин препарация де potasseî тревже хотъритъ къ ингрижуре. Дъпъ D. Liebig, пропорцияле челе маî въне sînt 7 пърдî де апъ ла 1 parte де carbonatъ де potassъ. Дака s'ар интревъинга нъмаî 4 пърдî де апъ, calcele н'ар лаа ничî о зрмъ де acidу carbonicу дин carbonatul de potassъ; ин ликзоариле концентрате, ин контра, potassa deskomпъsне carbonatul de calce.

Индатъ че deskomposiция де carbonatulуî s'a операт, се ласъ ликзоареа а се ръчи феритъ де аер, се streкоаръ дъпъ че s'a лимпезит ши се еваноръ интр'о капсулъ де ардин саѹ де fontъ. Kind hydratul de potassъ се афлъ tonit, атънчî се тоарнъ не плаче де fontъ, саѹ ин тинаре къ гъзрî чилндриче, ши formate де доъ пърдî че пот а се деспърдî зна де алта kind potassa este solidъ.

Дака carbonatul de potassъ интревъингат ин ачеастъ препарация este кърат, potassa че се скоате динтр'инсъл este asemenea къратъ; poate съ къпринзъ нъмаî niskай зрме де carbonatъ де potassъ че s'a репродъs ин тимпъл еванорацияеî.

Дар дака s'a интревъингат carbonatъ де calce дин комерчиѹ, potassa къпринде tot-d'азна chlorurî, sulfatî, carbonatî; атънчî се кiamъ potassъ къ calce.

Спре а о къръдî, се интревъиндеазъ алкоолъла, каре disolvъ нъмаî potassa hydratatъ ши precipitъ съзъриле streine,