

Кървзпеле ши hydrogenul ил редък ла о температуръ пзџин иналтъ.

Acidul sulfosû decompune acidul arsenicû, ши'л transformъ ил acidû arseniosû. Acidul sulfhydricû precipitъ peste кит-ва тимн disolviea sa ил галбен.

Acidul arsenicû, дзпъ че s'a satxpat print'xn alcali, се precipitъ ил рошз ка къръмида prin azotatul de argintû.

Compozitie. — Acidul arsenicû este format:

Arsenicû	937,5
Oxigenû	500.
Acidul arsenicû	<u>1437,5</u>

Preparatie. — Acidul arsenicû се preparъ ил кълзид arsenicul sax acidul arseniosû кз acidul azoticû amestecat кз о микъ пропорџие de acidû chlorhydricû.

Se оперъ, ил дженерал, кз ont пърџи de acidû arseniosû, доз пърџи de acidû chlorhydricû, ши доз-зечџи ми патрз de пърџи de acidû azoticû; се еваноръ ликзоарea ил корп пинъ съ се илгроашъ ка сиропъл, ши се зсзкъ re-sidzл supе a ronи acidul azoticû чел de prisos.

ACIDU BORICU. BO⁶.

Acidul boricû esistъ ил natxръ, комбинат кз soda (borax) sax кз magnesia (boracitъ.)

Proprietati. — Корпзл ачеста се аратъ ил кристале lameloase, неколоре, фъръ miros, кз о savoare слазъ; колоръ ил рошз vinos tinkтpа чеа albastръ de тpнесол. 100 de пърџи de апъ ла + 20° disolvъ 4 пърџи de acidû boricû ши 34 de пърџи ла + 100°.

Disolviea de acidû boricû ил alcoolû арде кз о флакъръ verde че слажеде adesea а карактериса ачидзл ачеста.

Апа че цине ил disolvie sax ил sxsensie acidû boricû, ши каре се зсзпне ла о distilacie penede илтр'xn корп de стиклъ, траџе оаре-каре кзantitate de ачестџи ачидџи, каре се kondensъ ил домзл корпзлзи sax ил recipient съз formatъ de флзтреџи неколорџи ши ка de mica.

Kind се илкълзедже acidû boricû kristalisat ла о температуръ de зл рошз илкис, атхнџи о parte de acidul bo-