

ператъра ordinarie, атънчї кърпінде 43,92 ла 100 де апъ саѣ 7 еквиваленці. Іа формъ де кристале prismatиче, асемѣнеа кѣ кристале де sulfatŭ де magnesie. Кѣнд се ферѣ ачѣастъ sare кѣт-ва тѣмп кѣ алcoolŭ ла 36°, атънчї се дешhydratъ ши дѣ пащере зѣнї sulfatŭ кѣ 5 еквиваленці де апъ. Дѣпъ D. Pierre, sareа каре се пречинитъ интре + 45 ши + 55° ар fi кърпінзѣнд іаръш 5 еквиваленці де апъ.

Дака се трактъ prin alcoolul anhydru ачѣстї дої sulfatŭ, саѣ дака се тоарнѣ acidŭ sulficŭ monohidratatŭ ин disolъגיעа лор концентратъ, се добѣндещѣ зѣ ал патрѣлеа hydratŭ, каре арѣ pentрѣ формълъ: $ZnO, SO_3, 2HO$; ла 100°, деосѣбителе grade де hydratatiune а sulfatulŭ де zincŭ се адък ла stape де ZnO, SO_3, HO . Sulfatul де zincŭ формъ дар hydratŭ зрѣтѣторї:

$ZnO, SO_3, 7HO$;

$ZnO, SO_3, 5HO$;

$ZnO, SO_3, 2HO$;

ZnO, SO_3, HO .

Sulfatul чѣл маї бѣне кърноскѣт арѣ pentрѣ формълъ: $SO_3, ZnO, 7HO$; естѣ солѣвил ин де доѣ торї ши жѣмѣтате грѣстатѣеа са де апъ ла температурѣ ordinarie, ши ин кѣар грѣстѣеа са де апъ ла 100°. Еспѣс ла акѣיעа кѣлѣзрї, інчѣне а се дешhydrata, пе зрѣтъ пѣрде oxigenŭ ши acidŭ sulfosŭ, ши се скѣмѣтъ интр'ѣн sulfatŭ basicŭ че о температурѣ помѣ дескомѣне де tot ин acidŭ sulfosŭ, ин oxigenŭ ши ин oxidŭ де zincŭ. Калчинат кѣ кѣрѣзне интр'ѣр корн де грѣс, sulfatul де zincŭ ласъ а се distila zincŭ metalicŭ.

Спре а добѣнди sulfatul де zincŭ кърпат, се disolъѣ zincul де комерчїѣ ин acidul sulficŭ моале, ши се адъче ка сѣ треакъ зѣн прїсос де chlorŭ ин лікзоаре спре а съпраоксїдъ феръл. Се інкълзѣще зѣмор disolъגיעа кѣ carbonatŭ де zincŭ че пречинитъ sesqui-oxidul де ферŭ, пе зрѣтъ нѣ маї рѣмѣне ал-чѣва декѣт а филтра лікзоареа, ши а о еванора, спре а добѣнди кристале де sulfatŭ де zincŭ кърпат.

Sulfatul де zincŭ де комерчїѣ провѣне дѣн арѣдеа пе грѣтар а blendѣї: кърпінде ordinariamente sulfatŭ де