

100 de първи ла 12<sup>o</sup>,7 дисолвѣ 10 п., 5 де sulfatū de potass.

— 49<sup>o</sup> — 16 п., 9 —

— 101<sup>o</sup>,5 — 26 п., 3 —

Солѣнитатеа sulfatulū de potassъ este пропорционалъ кѣ температура.

Sulfatul de potassъ este de tot nesolѣил в алкоолъ; este iarъш nesolѣил ввтр'о дисолвѣ концентратъ de potassъ.

Кѣнд се топлеще кѣ sulfatū de sodъ, шѣ се дисолвѣ дѣпъ ачеа аместекѣтъра вв апъ феартъ, атѣнчѣ ликвоареа ласъ при рѣчѣре нище кристале каре, денѣнѣндс-се, арѣнкѣ о лѣминѣ вѣе. Fenomenъл ачеста се араѣ кѣте одатъ кѣар вв кристализаѣеа sulfatulū de potassъ синѣр.

Дѣпъ D. H. Rose, ачест дераѣмент де лѣминѣ се фаче нѣмаѣ кѣнд sulfatul de potassъ с'а томѣт маѣ ввнтѣш; паре кѣ с'ар причѣнѣш при тречереа sulfatulū de potassъ дѣн стареа аморѣ вв стареа кристалинѣ.

Sulfatul de potassъ се знеще кѣ зн екѣвалент де апъ ввтр'о импреѣсѣраре партиѣларъ шѣ формъ нище кристале мѣчѣ prismative, че се дескомѣнѣн вв апъ феартъ проѣѣкѣнд sulfatū de potassъ anhydrъ. Ачeastъ саре hydratatъ ѣа пашере при есноѣѣеа ла aer а знѣ дисолвѣѣ де sulfatū шѣ де hyposulfatū de potassъ (Pelouze).

Sulfatul de potassъ еѣстѣ кѣ имѣлшѣраре вв сѣрѣриле де varech. Се гѣеще ввнкъ шѣ вв аеле мѣри.

Кѣнд се препара acidul azoticū дескомѣнѣнд азотатул де potassъ при acidul sulfuricū, атѣнчѣ се гѣеа sulfatul de potassъ кѣ имѣлшѣраре вв комерѣѣш. Ачeastъ саре а де-венѣт маѣ паръ, де кѣнд, вв локѣл азотатулū de potassъ с'а пѣс азотатул де sodъ, вв фабрикаѣеа acidulū azoticū.

Sulfatul de potassъ се ввтрѣвѣнѣдеазъ вв медицина кѣ кѣрѣѣенѣе. Фабрисаѣеа alumenulū шѣ а нѣтрѣлѣѣ консѣмѣ о кѣантѣтате маре.

#### BISULFATU DE POTASSъ. $\text{KO},(\text{SO}^3)^2,\text{HO}$ .

Сареа ачeastа се поате доѣнѣдѣ anhydrъ саѣ hydratatъ.

Суѣре а доѣнѣдѣ bisulfatul de potassъ hydratatū  $\text{KO},(\text{SO}^3)^2,\text{HO}$ , трѣбѣе а ввнкѣлѣш 2 пѣрѣдѣ де sulfatū неѣтрѣ