

Препараціе. Silicea anhydră se prepară сг-
пѣнд hydrati съ ла калцинаціе.

SILICE HYDRATATЪ.

Се кѣноск маї мѣлте комбинаціи де silice ши де апъ;
vom арѣта модѣл лор де препараціе.

1° Се калчинъ интр'ѣн крѣсет де пѣmint, саѣ маї
вине де платин, о матеріе silicioasъ, quartz, feldspath, ni-
sін, кѣ 4 пѣрѣдї де carbonatŭ де potassъ. Кѣнд маса с'а
рѣчит, атѣнчї се трактъ кѣ acidŭ chlorhydricŭ интins, каре
disolvъ де tot silicatul алкалин. Silicea hydratată че есе
дінтр'о комбинаціе кѣ potassa este солѣвилъ де tot ин aci-
dul chlorhydricŭ. Ликзоареа се филтръ ши се евапоръ ин
сек; прїн ачеастъ евапораціе, silicea перзїнд poate о пар-
те дїн апа са, девине де tot несолѣвилъ; атѣнчї се poate
лѣа iar кѣ апа спре а о кѣрѣдї, ши а о сїлѣа кѣ acidul
chlorhydricŭ концентрат, спре аї скоате oxidŭ металичї че
poate съ маї цїпъ.

Дѣпъ D. Doveri, silicea че се довиндеше пречїпїтїнд
ла температѣра ordinarie ѣн silicatŭ алкалин прїнтр'ѣн а-
чїд, este ѣн hydratŭ кѣ пропорціи definite. Дѣпъ че с'а
ѣскал ин гол саѣ ин аер сек, hydratul ачеста маї кѣпрїн-
де инкѣ 16,5 ла 100 де апъ, ачеса че кореспонде ла фор-
мѣла $\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

Ачеастъ silice monohidratată нѣ маї este солѣвилъ
ин ачїдї; девине transparentъ кїнд се ферѣе кѣ acidul
chlorhydricŭ саѣ acidul azoticŭ, ши атѣнчї се паре кѣ се
disolvъ; дар дака се ласъ ликзоареа ин репaос, нѣмаї де
кїт се vede кѣ се депѣне silicea, ши ликзоареа чѣа acidŭ
нѣ маї кѣпрїнде вр'о кѣвантїтате апрѣциабїлъ дїнтр'їнса. А-
ша дар este провабїл кѣ ѣн silicatŭ alcalinŭ, трактат кѣ ѣн
ачїд, дѣ маї интїїѣ ѣн hydratŭ че се disolvъ ин ачїдї, ши
кѣ hydratul ачеста, прїнтр'о евапораціе ин гол, се trans-
formъ интр'ѣн hydratŭ ноѣ $\text{SiO}_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$ каре este несолѣвилъ
ин ачїдї.

Silicea monohidratată, ѣскалъ ла о температѣрѣ де
100 пїпъ ла 120°, перде жѣмѣтате дїн апа са, ши се trans-