

Strontiana anhidră nă absoarbe oxigenul d'a drep-
тл, mi se deosibește într'aceasta de barită.

CHLORURU DE STRONTIUMU. $\text{StCl}_2 \cdot 6\text{HO}$.

Chlorurul de strontiumă se prepară sзрнnd stron-
tiana la акция chlorului, saș disolvnd în acidul chlor-
hydrică carbonatul saș sulfurul de strontiumă. Se mai
dovindește înкь калчинnd o amestектърь de chlorură de
calciumă mi de sulfată de strontiană.

Chlorurul de strontiumă kristaliză în apă în ае
лнпї, care snt prisme eksaedre; аесте kristale регїн 6
екзїваленцї de apă. Se desкомпозн prin кълдърь, mi даș
chlorură de strontiumă anhidru.

Chlorurul de strontiumă se disolvă într'o-dată ш
жхтътате ррестатеа sa de apă la 15° , mi în патрє din чїнчї de
ррестатеа sa de apă feарть. Este solзвїл în алкоол. O
parte din chlorurul de strontiumă se disolvă în 24 de
пърцї de алкоол la 15° mi în 19 пърцї de алкоол фервїнте.
Аеасть disolvцїе арде кь o флактьрь фрхтоасть пєрпєрь,
mi слэжеște a deoseвї chlorurul de strontiumă de chlo-
rurul de bariumă, care nă modїфїкь într'zn кип simđїт ко-
лоареа флактьрї алкоолэлэї.

Chlorurul de strontiumă este mai de tot nesolvїл
їн acidul chlorhydrică концентрат. Дэлъ че s'a эскат, аб-
соарбе 4 екзїваленцї saș 46 ла % de газ ammonїак.

Карактерї аї сьрєрїлор de strontiană.
— Potassă. — Precipitat кь їndestъларе de strontiană
hydratată, care se disolvă într'zn prisos de apă.

Ammonїак. — Фьрь precipitat.

Acidă sulfică mi sulfatї. — Precipitat алъ,
авїа solзвїл їн apă mi їн ачїдї, mi care se араť токма
дєпъ кїт-ва тїмп, кїнд лїкзоареа кєпрїнде ачїдї лїверї.
Sulfatul de strontiană fiind solзвїл їн апроанє de 4000
пєрцї de apă, disolvцїеа аеаестей сьрї se тєрєрь simđїт
кїнд se тракть прїнтр'o саре de barить. Сьрєрїле de stron-
tiană, disolvате їнтр'o маре кзантирате de apă, їнчетеа-
зь d'a mai fi precipitate prin acidul sulfică mi prin sulfatї.