de strontianъ de azotatul de calce, aчeastъ sape din вртъ fiind solвбілъ în alcoolŭ.

Azotatul de strontianъ este deskomposaбіл пріn кълdвръ; слвжеще a se препара strontiana anhydrъ.

Azotatul de strontianъ se dobîndeще tpaktînd пріn acidul azoticŭ carbonatul de strontianъ saŭ sulfurul de strontiumŭ.

Azotatul de strontianъ, amestekat кв diferiцї корпї комбвstiбілї, este întpeбвinцat de aptifiчiepї спре a faчe fокврї рошiї: Iatъ компосiцiea вnia din aчeste amestекътврї.

Azotatŭ de strontianъ anhydru . . .	40 пърцї.
Flopї de sulfŭ	13 —
Chloratŭ de potassъ . . .	5 —
Sulfurŭ de antimoniu . . .	4 —

SULFATU DE STRONTIANЪ. StO,SO_3.

Aчest корп se нвмеще în mineралоцie **s t r o n t i a n ъ s u l f a t a t ъ** saŭ celestinъ.

Kristaлisъ în prisme pomboidaле de 104°,30'. Densitatea sa este de 3,89. Este алб, insipid, solвбіл în 3 пінъ ла 4000 пърцї de апъ; aчeastъ disoлвцie se преčіпitъ преа simцit пріn sървріле de baritъ, aчeea чe demonstръ къ sulfatul de baritъ este maї пвцін solвбіл în апъ dekît sulfatul de strontianъ.

Sulfatul de strontianъ esistъ în kristaле frвmoase transparente în sвlfatapeле Siчiлieї: însoцeще sulfatul natiв.

Se гъсеще свб formъ de пїinї ръtвnzite în maї мвлте пвnтврї але Францеї, шi maї кв seamъ împрецiврвл Parisuluї, ла Montmartre, ла Menilmontant, etc. Este amestekat ордінар кв carbonatŭ de calce, de каре se кърацъ tpaktîndв'л пріn acidul chlorhydricŭ.

Слвжеще a препара toate чeле-л-алте sърврї de strontianъ. Se transformъ maї întîiŭ în sulfurŭ пріntр'о калчinaцie кв кървбнеле, шi se disoлвъ двпъ aчeea sulfurul de strontiumŭ în aчiдї.