

Ла сѣ флѣ торіѣ. — Сѣрѣіле де calce, ши маі кѣ seamѣ carbonatul, даѣ о лікѣріе foarte стрѣлѣчитоаре, кінд се інкѣлзеск ла естремитатеа дардѣлѣ флѣкѣрі.

CHLORURU DE CALCIUMU. $\text{CaCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$.

Chlorurul de calciumŭ esistѣ в apeле мѣрі, в apeле де гірле, де фінтінї, де пѣдѣрі; се афлѣ adesea ши в ма-теріалеле салпетрате.

Се poate prepara adѣкінд сѣ треакѣ chlorŭ peste calce інкѣлзїт пїнѣ ла рѣшѣ, саѣ ши dissolvїnd calce саѣ carbonatŭ de calce в acidŭ chlorhydricŭ.

Дар модѣл чел маі сїмплѣ де preparație este а tracta prin apѣ residї din preparația ammoniaculї. Лікѣоареа, care este tot-d'азна alcalїнѣ, се satѣрѣ prin acidul chlorhydricŭ, ши се evaporѣ дѣпѣ ачеѣа пїнѣ ла ѣскѣчїене.

Chlorurul de calciumŭ este алѣ; savоареа са este amarѣ; kristalїзѣ в prїsme кѣ шase fețe termїnate prin piramide кѣ шase fețe. Атѣнчї регїне 49 ла 100 де апѣ саѣ 6 еквїваленцї. Ачесте kristале, ѣskate в гол, перд 4 еквїваленцї де апѣ.

Chlorurul de calciumŭ are о mare afinitate pentrѣ апѣ; este ѣнѣл din corpї чеї маі delicѣsченцї че се кѣ-носк. Апа poate лѣа де 15 орї грѣтатеа са ла температура де 15°. О dissolvїe satѣратѣ де chlorurŭ de calciumŭ нѣ втѣрѣ в ферѣере декїт ла температура де 169°. Afinitatea са чеа mare pentrѣ апѣ вл face а се втѣрѣвїн-да supѣ а ѣска gazele, ши supѣ а лѣа ѣпор лїквїдї апа че pot пїнеа в dissolvїe. Кѣ toate ачестеа, chlorurul de calciumŭ нѣ ѣскѣт gazele втѣрѣн кїп абсолѣт.

Інкѣлзїnd chlorurul de calciumŭ hydratatŭ, вчепе а се tonї в апа са де kristalisație, се solidїfїкѣ ѣскїндѣ-се, ши poate епрова дѣпѣ ачеѣа tonїреа вгнатѣ.

Chlorurul de calciumŭ tonїt, пе ѣрмѣ esps ла лѣ-мінѣ, ши дѣпѣ ачеѣа дѣкїндѣ-се ла втѣнперек, се араѣт лѣminos: odinioарѣ і се да нѣме де р h o s p h o r ŭ de H o m b e r g.

Кінд chlorurul de calciumŭ este anhidru, ши се нѣне