

în kontakt кз апа, атънчі се hydratъ prodъkind кълдъръ. Дака се пзне în kontra chlorurû de calciumû hydratatû în апъ, ачест hydratû se disolvъ repede, ши ковоаръ temperатъра ликъидлъї. О amestekътъръ de зъпадъ ши de chlorurû de calciumû hydratatû în прaf poate prodъче зп frîr капавїл de а îngieца теркъръл

Дака се калчїнъ ла аер chlorurul de calciumû, се transformъ în parte în calce ши în carbonatû de calce, ши residъл devine алкалїн. Кз toate ачестеа алтерацїеа ачестеа се face foarte încet.

Îнкълзїт кз sulfatї de barїтъ ши de strontїанъ, chlorurul de calciumû дъ нашере de sulfatї de calce ми de chlorurї de barїumû ши de strontїumû.

Chlorurul de calciumû anhydry se disolvъ lesne în алкоол. 10 пърдї de алкоол pot disolvа 6 пърдї de chlorurû de calciumû anhydry, ла temperатъра de 80°. Дака се ва пзне а се евапора ачестъ disolvъцїе, се ва добїндї, дъпъ D. Graham, нїще ламе ректангъларїї каре кзпрїнд 59 ла 100, саъ 3 еквївалендї ши жъмътате de алкоол; ãнтр'а-чест компъс, алкоолъл іа локъл апей de kristalisacie.

Chlorurul de calciumû se комбїнъ кз ammonїасул: 100 de пърдї de chlorurû anhydry pot абсорбї 119 п. de ammonїасу, ши formъ о sare каре аре pentръ formълъ: $\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{AzH}_3$. De ачееа нъ се poate чїне-ва слъжї de chlorurul de calciumû спре а дска газъл ammonїасу.

OXICHLORURU DE CALCIUMU. $\text{CaCl}_2 \cdot 3\text{CaO}$.

Ачест компъс се добїндеше ãнтродъkind calce ãнтр'о disolvъцїе че ферве ши концентратъ de chlorurû de calciumû. Фервереа тревзе а fi цїнзтъ кїт-ва тїмп, ши се депзне, прїн ръчїреа ликвоареї, нїще кристале лъндї prismатїче каре аъ pentръ formълъ $\text{CaCl}_2 \cdot (\text{CaO})^3 \cdot 15\text{H}_2\text{O}$. Ачест корп нъ este stabїл dekїt ãнтр'о апъ ãнкъркатъ de chlorurû de calciumû. Се дескомпъне нъмаї dekїt ãн chlorurû de calciumû ши ãн calce, сзвт ãнфлзенца алкоолълзї саъ а апей кзрате.

Oxichlorurul de calciumû anhydry esїstъ kam adesea