

нащере зндї degraçement de кълдъръ каре poate мерçe пїнъ ла 300°, шї prodъче о шперътъръ їnsouїtї de авър gros de апъ.

Temperatъра чеа їнълдате че desvoltъ calcele їn kontaktъ sъž къ апа este їndestълъ spre a da fok ервеї de пшккъ. Calcele че s'a кръпат, адїкъ каре s'a редъs їn праф absorbїnd апъ, representъ маї зн monohidratї CaO,HO; adesea i se дъ нъме de calce stїns spre a se deosebї de calcele vїž, каре este calce anhidru CaO. Calcele stїns, їn sъsponsїzne їn апъ, konstitъse ла птеле de calce.

Kind calcele este de кзалїтате вълъ, шї се пъне їn апъ, атънчї їn адаоргъ волъмъл: атънчї i се дъ нъме de calce gras.

Солъвїлїтатеа calceluї їn апъ s'a determinat de Dalton: 100 пърдї de апъ ла 15° disolvъ $\frac{1}{778}$ de calce; 100 пърдї de апъ ла 100° disolvъ $\frac{1}{1270}$ de calce.

Аша дар calcele este маї солъвїла temperatъра ordїnarїe dekїt ла temperatъра de 100°. De ачеа апа de calce се тървъръ kind се ферве, шї ласъ de се депъне calce.

Сахаръл се комбїнъ къ calcele шїл фаче преа солъвїл їn апъ.

О disolvъje de calce че се пъне а се евапора їn гол, kristalїsъ, дъпъ D. Gay-Lussac, їn prїsme ексаедре, а кърора komposїje este representatъ прїn formъла CaO,HO.

Апа de calce este adesea їntrevїzїdatъ їn laboratorїї ка реактїв: spre а о препара се їntrodъче calce їntр'їn флакон че се змпле дъпъ ачеа de tot de апъ. Прїsosъл de calce се депъне, шї апа de calce ръмїне limpede: ачеастъ їntїїа disolvъje нъ este нїчї о датъ къратъ, чї къпрїnde ordїнар оаре-каре кзантилате de potassъ. Spre а препара о апъ de calce преа къратъ, тревъе маї їntїїъ а се спъла calcele їn треї саž патръ рїндърї маї їnainte de а'л лъса de tot їn kontakt къ апа.

Calcele їn stape anhidrъ saž їn stape hydratatъ absorbъ acidul carbonicї ал аеръдї, шї prodъче зн car-