

ля температура де 120°, преку се интимплъ ачеста ките одаць ин кълдъриле де авър, атънчі кристалеле сале аџ пентрѣ формълъ $(\text{CaO}, \text{SO}_3)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$.

Арderea гипсълѣ се фаче ин кѣптоаре, а кърора волтъ есте фѣкѣтъ киар кѣ гипс. Температура кѣпторѣлѣ нѣ тре-вѣе а фи преа инълдатеь, кѣчи о кълдърѣ де 200° есте де аѣиѣнс супре а дешидрата сулфатул де калье: дѣпъ арderea се редѣче гипсъл ин пълбере кѣ рѣшнѣге.

О калчинаѣие оператъ ла о температура кѣ преа инълдатеь фаче де епровѣ гипсъл ѣн фел де фриѣере, ши'л импидиѣкъ атънчі де а сеhydrata лесне.

Гипсъл, дѣпъ че с'а калчинат, треѣче пѣстрат ферит де змидитатеа аерѣлѣ; кѣчи интр'алт кѣп сеhydrатъ инчет инчет, ши перде атънчі о парте дѣн кѣалитатеа са.

Ѣн гипс препарат ѣине треѣче а продѣче кълдърѣ кѣнд се аместекъ кѣ ана. Адесеа се ши жѣдиѣкъ кѣалитатеа ѣнѣ гипс дѣпъ температура че десволтъhydratindu-se. Гипсъл дераѣе ките о даць hydrogenѣ sulfuratѣ кѣнд се плѣмъ-деѣе; ачеста ѣине дѣн пресенѣиеа оаре-кѣриа кѣантитѣѣи де sulfurѣ де calciumѣ продѣс прин акѣиеа кѣрѣзпелѣи саѣ а газелор carburate аѣнпра сулфатулѣ де калье: ачест sulfurѣ дераѣе зрме де acidѣ sulfhydricѣ сѣѣт инфлѣенѣа аѣеи ши а acidulѣ carbonicѣ.

Гипсъл solidifikѣндѣ-se ин адаогъ волѣмъл: ачестѣ пропrietate ѣл фаче а фи foapte ѣн пентрѣ тѣпаре, кѣчи dilatѣндѣ-se ѣа зрмеле трѣсърлор челор маѣ ѣине.

Гипсъл чел маѣ преѣѣит есте чел че се афлѣ импре-ѣѣърѣл Parisulѣ; кѣалитатеа ачестѣи гипс с'а sokotit кѣ ѣине дѣн пресенѣиеа кѣантитѣѣи чеѣ миѣи де carbonatѣ де калье кѣпрѣнс ин неатра де гипс, каре ар фи продѣкѣнд оаре-каре кѣантитате де калье. Кѣ toate ачестеа есте кѣ непѣтѣнѣѣъ, преку а инсемнат кѣ кѣѣнт D. Gay-Lussac, ка carbonatul де калье кѣпрѣнс ин неатра де гипс сѣ се transforme ин калье ин тѣмпъл арderea; кѣчи гипсъл нѣ есте ниѣи одаць арс ла о температура дестѣл де инълдатеь пентрѣ ка carbonatul де калье сѣ се deskomпѣнѣъ.

Търѣмеа ѣнѣ гипс дененде кѣ totѣл де а сулфатулѣ де кальеhydratatѣ каре 'ла продѣс. Ачестѣ търѣме се