

дїа сѣрѣrilor калкарїи. Ачесте апе формѣ нише грѣнжєрї кѣ апа де сѣзн, шї нѣ се пот їнтревінга ла тоате треїле каснїче.

Апеле челе сѣлчїї се їмпарт їн доѣ спецїї прїнчїпале :

Апеле нѣмїте селенїтоасе кѣрїнд чеа маї mare parte дїн калчеле лор їн старе де sulfatї. Ast-fel sїnt апеле де пѣсрї дїн Paris, каре сїнт кїте о датѣ satrate де sulfatї де calce (gins). Ачесте апе нѣ се тѣрѣрѣ прїн ферѣре, шї формѣ нише пречїнїтацї гронї кѣ oxalatul де ammoniaсї шї chlorurul де bariumї.

Апеле сѣлчїї де а доа specie кѣрїнд carbonatї де calce дїсолват прїн acidul carbonicї чєл де прїсос. Ачесте апе алѣстрєск дїсолвїца де лємн де кампєн, се тѣрѣрѣ прїн ферѣре шї медєrea ла аєр саѣ прїн апа де calce. Ачесте апе се фак вѣне де вѣхт шї пєнтрѣ треїле каснїче :

1° Ферїндѣ-ле кїте-ва мїнште шї лѣсїндѣле пєрїмѣ сѣ се ачєзе (прїсосѣл де acidї carbonicї, че дїсолва carbonatul calcariї, се дєрацѣ, шї carbonatul де calce се пречїнїтѣ) ;

2° Прєфїрїндѣ-ле їн контактл аєрѣлї, ачєea че адѣче шї дєрацєmentл acidulї carbonicї чєл де прїсос шї дєpositл carbonatulї де calce ;

3° Трактїндѣ-ле кѣ апа де calce пїнѣ кїнд сѣ нѣ маї пречїнїте нїмїк кѣ ачєст реактїв. Їн ачєст кас, bicarbonatul де calce се transformѣ їн carbonatї де calce пєстрѣ несолѣвїл : $\text{CaO}, 2\text{CO}_2 + \text{CaO} = 2(\text{CaO}, \text{CO}_2)$.

Апеле селенїтоасе пот сѣ се факѣ, дакѣ нѣ вѣне дє вѣхт, дар чєл пѣцїн вѣне пєнтрѣ ферѣerea лєгѣмѣrilor шї пєнтрѣ спѣлат, вѣрїсїндѣ-се їнтрїнсеle о дїсолвїцє де carbonatї де sodѣ : $\text{CaO}, \text{SO}_3 + \text{NaO}, \text{CO}_2 = \text{NaO}, \text{SO}_3 + \text{CaO}, \text{CO}_2$.

Реакцїа ачєаста продѣче carbonatї де calce несолѣвїл шї sulfatї де sodѣ; ачєастѣ дїн хрїмѣ sare, кѣ тоате кѣ солѣвїлѣ їн апѣ, нѣ адѣче нїчї о стрїкѣчїєне їн чеа маї mare parte дїн операцїїле їндѣстриале.

Апа селенїтоасѣ се poate фачє вѣнѣ дє спѣлат прїн ажѣторѣл сѣлѣнѣлї. О квантїтате мїкѣ дє сѣзн ажѣнѣє спрє а пречїнїта tot калчеле їн старе де margaratї, де