

explica prezenția carbonatului de calce cristalizat în țărâșurile care aș o orișinț ignat.

Carbonatul de calce este nesolubil în apă: de aceea se mi poate lesne prodăce prin îndoită descompoziție, traktind șn carbonatū solubil printr'o sare de calce. Kînd această îndoită descompoziție se face la temperatură ordinarie, atșnș se dobîndușe șn precipitat kristalin care, prîvit prîn mikroskop, aratș nișe kristale mici avînd forma spathului de Islanda. Dacă descompoziția este făcută la cald, kristalele care se prodăc se țin de sistemul kristalin al arragonitei.

Acidul carbonicū poate lesne disolva carbonatul de calce, mi da naștere șnș bicarbonatū de calce solubil în apă.

Această proprietate dă sokoteala despre mai multe fenomene naturale; ori de kite ori o apă ce ține în soluție acidū carbonicū trece neste nișkaī deposite calcarii, apa aceasta disolvă carbonatul de calce mi dă naștere de bicarbonatū de calce. Fiînd-kă bicarbonatul de calce este puțin stabil, mi perde lesne șmțtatea sa de acidū carbonicū; această sare poate, intr'șn mare număr de împreșșrșri, forma nișe mare deposite de carbonatū de calce nesolubil.

Carbonatul de calce neutru provenind din descompoziția bicarbonatului de calce prodăce:

1. Depositele calcarii care atșnș adesea olanele ne șnde se adăc apele la fîntini mi mai kă seamă la lînișurile șnde se șnesk acele olane.

2. Maselē calcarii care se depșn în șndșl kladș-rișor mașinelor de abșri

3. Depositele kristaline ce se șmesk stalaktite mi stalagmite: kînd o apă ce ține în soluție acidū carbonicū trece neste roce calcarii, această apă disolvă, prekșm am mai zis, carbonatū de calce: așșnrînd dșșț aceea în interioșul peșșerilor, fie-care nișkțșrș se evaportș, mi lasă a se depșne carbonatū neutru de calce. Kînd acest konkrecișni se formă la șolta peșșerilor, atșnș se șmesk stalaktite: dar dacă se prodăc așșnra solubă