

bonatū de calce; carbonatindă-se, debine foapte tape, mi se transformă într-o săbstanță care are compoziția piepti de calce, și care este adesea cît dinșa de tape.

Această proprietate importantă face de se întrebuințea calcele în prepararea mochilor.

S t a r e a n a t ī r a l ă a c a l c e l u i . — Calcele nu se găsește niciodată în natură în stăpe lăvăr; daca baza aceasta ar fi izolată numai pentru că este, ar absorbi numai de către apa său acidul carbonic din aer; dar se află combinat cu acidul carbonic și constituind toate varietățile de carbonat de calce, ce poartă numele de tivisir, de marmură, de spathă de Islandă, de arragonită, etc. Găurile molaseelor sunt mai întotdeauna formate de carbonat de calce.

Calcele combinat cu acidul sulfic constituie sulfatul de calce, cunoscută și în compoziția oaselor animale în stăpe de fosfat de carbonat de calce.

Această bază întră și în compoziția oaselor animale în deosebite proporții. Ceasătă parte din vețetele cuprinde calce și acidă organică.

E s t r a c t i e a c a l c e l u i . — Fiind că calcele este nedecomponabil prin căldură, se întrebunează pentru preparația sa sărbări de calce, a cărora acidă pot fi ronită sau inflăcăndă înăuntrul temperaturii înălțări. Azotatul de calce ar putea să ajute la această preparație; dar această sare nefiind cu înălțări, totuși carbonatul de calce slăjescă la fabrică calcele.

Calcarul cărăuți dacă, prin calcinare, calce gras.

Dacă calcarul nu este cărat, și mai cu seamă dacă este arcios, lasă săn calce, care nu sporescă mult și se întrețină prin contactul său cu apă.

Când se săpănează calcinare carbonatul de calce căzăpat, atunci se recomandă că decompoziția să se facă încet și căre or temperatură înălță.

Deosebite gaze, precum oxidul de carbon, hidrogenul, dar mai cu seamă aerul de apă, rezervă inflăcăndă asupra decompoziției carbonatului de calce. Când se sim-