

## DOLOMIE.

Carbonatul de magnesie neutru se combină cu carbonatul de calce, și formează o sare îndoită prea răspândită în natură, care este cunoscută de mineralogisti sub numele de dolomie. Dolomia cristaliză sub aceeași formă ca și carbonatul de calce.

Carbonatul de calce și carbonatul de magnesie se găsesc în toate proporțiile: pentru aceea dolomia are multe variații în compoziția ei, ca toate acestea este ordinariș formată de echivalenți egali de carbonat de magnesie și de carbonat de calce.

Oare-care varietăți de dolomie amestecate de silicată pot fi întrebunțate la fabricația calcelui hydraulic.

Carbonatul de magnesie formează carbonat îndoit și alți carbonați; se cunoaște o combinație de carbonat de magnesie și de bicarbonat de potas care are pentru formulă:  $(\text{KO}, (\text{CO})^2), (\text{MgO}, \text{CO})^2, 9\text{HO}$ : această sare se dobândește tractând la rece o sare de magnesie în soluție concentrată printre prinos de bicarbonat de potas; după câteva zile, această sare îndoită se depune în cristale voluminoase.

Carbonatul de magnesie se combină asemenea și cu carbonat de sodiu și de amoniac.

## PHOSPHATU DE AMMONIACU ȘI DE MAGNESIE.

(PHOSPHATU AMMONIACO-MAGNESIAN.)  $\text{AzH}^3, \text{HO}, (\text{MgO})^2,$   
 $\text{PhO}^5, 12\text{HO}.$

Se prepară această sare tractând o sare de magnesie printre soluția solubilă a azotatului și se adaugă amoniacul liber sau o sare amoniacală. Este albă, grăunțoasă, puțin solubilă în apă caldă, dar nesolubilă într-o apă care țină săruri în soluție. Este uscată la o temperatură joasă, devine numai de puțin incandescentă, și lasă pentru residu pyrophosphat de magnesie care că-