

de a forma în apa de calce și precipitat alb, ce se disolvă iarși printre și prisos de acidul carbonic. De aceea, și pe a se caracteriza acidul carbonic, trebuie a se feri bine—ba tot—d'asna a primi rază acesta în mlață apă de calce.

Eferveșcența nu este aparentă când carbonatul este dizolvat într-o cantitate de apă destul de multă pentru ca acidul carbonic să stea în soluție. Degajamentul de acidul carbonic nu se constată nici când se adaugă într-o soluție de și carbonatului alcalin o cantitate de acid ce satșă nu mai există baza; atunci se produce și bicarbonat.

Carbonati se descompun la o temperatură înaltă prin aerul de phosphor; se formează phosphat, și carbonul rămâne singur.

În carbonati neutri, raportul oxigenului acidului către oxigenul bazei este de 2 : 1. Formula lor generală este  $MO, CO_2$ . Sînt carbonati acizi și carbonati bazei.

Bicarbonati se descompun ușor de carbonati neutri; încă aceste din urmă sîrșă precipită sîrșile de magnesie, iar bicarbonati nu formează precipitat în aceste sîrșă.

Carbonati solubili precipită cele mai multe soluții metalice.

#### PHOSPHATI.

Phosphati pot să se reprezente prin formulele următoare:

$(MO)_3, PhO_5$  phosphati bazei;

$(MO)_2, HO, PhO_5$  phosphati neutri;

$MO, (HO)_2, PhO_5$  phosphati acizi.

Phosphati alcalini sînt solubili în apă; cei—l—alți phosphati se disolvă în apă numai prin încălzirea și acid. De aceea, phosphati de potas, de sod și de amoniac, formează și sîrșile de barit, de calce și de plumb, și precipitați ce se descompun ușor de sulfat, pentru că sînt solubili în acizi chlorhidric și azotic.