

de a forma în apa de calce și precipitat ală, ce se dissolvă iarăși printre sănătos de acidul carbonic. De aceea, se poate caracteriza acidul carbonic, trebuie să se scrie că este tot-dată a primă gază a acestei înțelepte apă de calce.

Efervezența nu este aparentă când carbonatul este dissolvat într-o cantitate de apă destul de mare pentru că acidul carbonic să stea în dissolvare. Degradarea de acid carbonic nu se constată încă când se adaugă într-o dissolvare de sănătos carbonatul alcalin cu cantitatea de acid ca să treacă numai proprietatea bazică; atunci se producă și bicarbonat.

Carbonatii se descompun la o temperatură înaltă prin acțiunea de phosphor; se formează phosphatii, și carbonul rămâne sănătos.

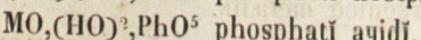
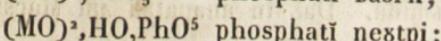
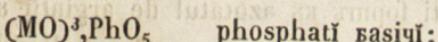
În carbonatii neutri, raportul oxigenului acidului către oxigenul bazic este de 2 : 1. Formula lor generală este MO_2CO_3 . Sunt carbonatii acidici și carbonatii basici.

Bicarbonatii se deosebesc lărnește de carbonatii neutri; căci acestea din urmă sunt prechinite sănătăriile de magnezie, iar bicarbonatii nu formează prechinitate în aceste sănătări.

Carbonatii solubili prezintă chiar mai mari disoluții metalice.

PHOSPHATI.

Phosphatii pot să se represente prin formulele următoare:



Phosphatii alcalini sunt solubili în apă; celelalte phosphatii se dissolvă în apă numai prin mijlocirea unui acid. De aceea, phosphatii de potasă, de sodiu de amoniac, formează sănătăriile de barită, de calce și de plumbă, numite prechinitate că se deosebesc lărnește de sulfatii, pentru că sunt solubili în acidi chlorhydrici și azotici.