

Kind se precipită o sare de magnezie prin potassă, atunci se dobînduje magnezie hidratată; natūra presentă acest hidrată, care este cristalizat în flăcări albe, și care poartă nume de brucit.

Brucita esență la aer nu se carbonată.

Întrevingătoare magneziei. — Magnesia este întrevingătoare în medicină supă a săruri acide ce se desvoltă în stomac în digestiunile cele rele; slăbescie iarși și în căștile de otrăvire prin acidi și chiar prin acidul arsenios. D. Bussy a arătat că magnezia se combină d'a dreptul cu acidul arsenios, formă cu acest acid un compus nesolubil, și că nu trebuie a se lua în locul magneziei, drept contraotrăvă a acidului arsenios, carbonatul de magnezie care este foarte acționează asupra acestui acid.

Caracteri ai sărurilor de magnezie. — Potassă. — Precipitat alb de hidrată de magnezie, nesolubil într'un priso de alcali; prezenția substanțelor organice se opune kite o dată la această precipitație.

Ammoniacă. — Precipitat alb care niere de tot într'un priso de sare ammoniacală. În sărurile neștre, jumătatea magneziei se precipită prin ammoniac. Dacă disoluția sârri de magnezie este acidă, ammoniacul nu formă într'insa precipitat: atunci se produce o sare indoită ammoniaco-magnesiă, asupra căria ammoniacul nu mai are acție.

Carbonat de potassă. — Precipitat alb de carbonat de magnezie basică, acest precipitat este solubil într'un priso de sare ammoniacală; dacă disoluția sârri de magnezie este acidă, precipitatul de sare de magnezie se formă numai prin fierbere.

Bicarbonat de potassă. — Nu este precipitat la rece; disoluția se țere prin căldură.

Carbonat de ammoniacă. — Nu este precipitat.

Acid sulfuric, acid hydrofluosilicic, acid perchloric, sulfur, cyanoferrur de potassium. — Nu este precipitat.

Phosphat de sodă ammoniacală. —