

Principiat alăt de phosphatul ammoniaco-magnesian, nesoluabil în apă și întrebuințat la prisos de sape ammoniocală.

Acidul oxalică. — Nu este precipitat.

Toate sărurile de magnesie au o savoare amară; încălzirea la sechători căză azotatul de cobaltă, ia să o facă roșie gălbenească.

CHLORURU DE MAGNESIUMU. $MgCl_2 \cdot 6HO$.

Se prepară chlorurul de magnesiumu prin calen mediu, disolvând magnesia să carbonatul de magnesie în acidul chlorhydrică; această disoluție fiind concentrată, lăsată de se desprinde pâine care are culoarea și demăsucența de chlorură de magnesiumu hydratată. Această sape se descompune la o temperatură puțin înaltă, dând naștere unui deposit de magnesie și la deragament de acidul chlorhydrică; că toate acestea, pentru ca descompunția aceasta să fie completă, trebuie să se încălzească în mai multe rânduri pînă la apă.

Spre a dobîndi chlorură de magnesiumu anhydru, trebuie să adăuga la disoluția chlorurului de magnesiumu în apă, un prisos mare de chlorhydrat de ammoniacă; se formează astfel o combinație de chlorură de magnesiumu și de chlorhydrat de ammoniacă. Această sape înălță nu se descompune prin evaporație; ciind se calenă la roșu întrebunțat, atunci lăsată pentru o perioadă de multă de lăptelăde frumoase, atât și ca măca asemenea că sprijină degetul.

Se poate asemenea prepara chlorurul de magnesiumu anhydru, descompunând, să se infișează căldură magnesia prin cloră, să încălzește pînă la roșu o amestecă de intință de o parte de magnesie și de două părți de chlorhydrat de ammoniacă.

Chlorurul de magnesiumu există în proporție prea însemnată în apelor-mări ale smărărilor salante, din care să se extragă sulfatul de sodiu, prin modul D. Balard. Să propună să se întreprindă aceste ape-mări evaporindu-