

Este solubil în de ont ori greutatea sa de apă rece: apa feartă și aerul și se desparte din acidul carbonic și apă.

Întrebuințări ale carbonatilor de amoniac. — Carbonati amoniacali sînt întrebuințați ca reactivi în laboratorii; în medicină se întrebuințează sarea volatilă de Anglaterra (sesquicarbonat) ca un eschitant prea energic.

Carbonati de amoniac se întrebuințează la fabricația celorlalte săruri amoniacale.

PHOSPHAT NEUTRU DE AMMONIAC $(\text{AZH}_3)_2, (\text{HO})_2, \text{HO}, \text{PhO}_5$.

Phosphatul neutru de amoniac este alb, fără miros, înverzește șiropul de violet, și kristaliză în prisme cu patru fețe: se descompune sub influența căldurii, perde amoniacul și greutatea apei ce cuprinde, și lasă în reziduu de acid metaposphoric PhO_5, HO .

Este solubil în patru părți de apă rece și într-o cantitate mult mai puțin de apă feartă; la temperatură ferbentă, se transformă încet încet în phosphat acid de amoniac.

Preparație. — Phosphatul neutru de amoniac se prepară, ca phosphati neutri de sodiu și de potasiu, începînd într-o soluție de phosphat acid de calce numai cu amoniac lichid de prisos; phosphatul de calce se precipită, și phosphatul neutru de amoniac rămîne în soluție; așeasta sare kristaliză rînd se pune lichidul să se evapore; dar soluția se fierbe și se acidă prin evaporare, trebură, în momentul kristalizării, a țerua amoniac în lichid, așa ca să se facă puținul alcalin.

Întrebuințările phosphatilor de amoniac. — Aceste săruri sînt ușor a prepara acidul metaposphoric. Spre a dobîndi acest acid, este destul a pune puțin de ferbinte cu puțin phosphat neutru sau biphosphat de amoniac. Fiindcă reziduu este tot-dăuna și prisos de amoniac, se mai adaugă puțin acid nitric, și se calcină din nou.