

Această sare a fost mult timp fabricată numai în Egipt. Se producea în această țară strângând produsele cele volatile ce provin din combustia baleați de cămile.

Acum se prepară chlorhidratul de amoniacă decompunând sulfatul de amoniacă prin chlorurul de sodiu.

Spre a produce ca economie sulfatul de amoniacă, se transformă în sulfat, carbonatul amoniacal ce provine săd din distilația substanțelor animale, săd din apele gazele de eclerați, din țrinele petrefacțe, și din alte ape. Se filtrează apele acestea, care sînt încercate de carbonat de amoniacă, pe straturi de sulfat de calce țrănit; se formează carbonat de calce nesolubil și sulfat de amoniacă solubil.

Se mai poate încă dobîndi sulfatul de amoniacă traktînd carbonatul de amoniacă prin sulfatul de feră săd sulfatul de mangană care formează carbonat de feră săd de mangană nesolubil, și sulfat de amoniacă. Sulfatul de amoniacă produce-se odată, spre a-l transforma în chlorhidrat, este destul a-l distila ca chlorurul de sodiu, care îl transformă în sulfat de sod și în chlorhidrat de amoniacă: $AzH^3, HO, SO^3 + NaCl = AzH^3, HCl + NaO, SO^3$.

În loc de a opera prin cale țskată, se întrevîncează kîte odată disoluții de sulfat de amoniacă și de sare marină. Evaporînd disoluțiile acestor doș țrări, se face o indoită decompoziție; sarea amoniacă cristaliză întîi, iar sulfatul de sod țtă în apele-țmate.

Se fabrică iarș sarea amoniacă, în oare-care localități, primînd d'a dreptul carbonatul de amoniacă în acidul chlorhidric de comerț.

Întrevînceți. — Sarea amoniacă slăjește a prepara amoniacul pentru țrevîncele artelor, și pentru laboratorile de chimie.

Se întrevîncează în fabricația sesqui-carbonatului de amoniacă medicinal: slăjește pentru decapația metalelor, și mai ca seamă a țrămi; în casul acesta, amoniacul chlorhidratului produce o parte a oxidului de