

Kind se pune în contact cu apă, atunci se disolvă și se transformă într'o amestecătură de amoniac și liber și de bicarbonat de amoniac.

Mirosul său este amoniacal: kind se sune la acțiunea caldă, atunci se sune la acțiunea aerului.

SESQUICARBONATU DE AMMONIACU, CARBONATU DE AMMONIACU DE LA SIFERĂ, SAPE VOLATILĂ DE ANGLETERA $(\text{AzH}^3)_2, 2\text{HO}, (\text{CO}^2)^3$.

Se prepară sarea aceasta în felul următor: carbonat de calce se pune într'o apă caldă, și se adaugă carbonatul de calce, cu sulfatul și chlorhidratul de amoniac. Se face o amestecătură de o parte de carbonat de calce și de două părți de sare amoniacă: se introduce într'un corp de pres, care se pune într'o sferă, și se încălzește la o temperatură moderată: numai de cât aceste două sferi se descompun reciproc, se degază apă, gaz amoniac și sesquicarbonat, ce se condensează în apă caldă, cristalină pe pereții corpului și în recipient. Se înlesnește condensarea aerului răcind recipientul cu apă rece. Kind operațiunea s'a isprăvit, atunci se lasă de se răcește aparatul, se deslinește sesquicarbonatul din recipient și se strecoară sarea în flacoane astupate. Kind s'a sunit în apă de chlorhidrat și de sulfat de amoniac necărat, atunci se dă în vedere și produsul colorat ce trebuie a se pune la o sune nouă. În kilogram de sare amoniacă dă 7 părți la 800 gr. de sesquicarbonat de amoniac.

Este lesne a se înlesnește degajarea amoniacului în operațiunea precedentă, adică în apă caldă aminte că sferile întregite pentru prepararea sesquicarbonatului de amoniac sînt netre, iar sarea aceasta din urmă cuprinde și echivalent și jumătate de acid carbonic numai pentru și echivalent de amoniac.

Sesquicarbonatul de amoniac avînd pentru formulă $(\text{AzH}_3)_2, 2\text{HO}, (\text{CO}^2)^3$, poate fi considerat cao combina-