

SULFHYDRATŪ SULFURATŪ DE AMMONIACŪ.

Sulfhydratul de ammoniacŭ se combină, ori d'adpentă ori ned'adpentă, kă mai multă ekvivalentă de sulfŭ, smpre a forma: 1° kă sulfhydratŭ de ammoniacŭ monosulfuratŭ AzH^3, HS, S ; 2° kă sulfhydratŭ trisulfuratŭ AzH^3, HS, S^3 ; 3° kă sulfhydratŭ quadrisulfuratŭ AzH^3, HS, S^4 ; 4° kă sulfhydratŭ sexsulfuratŭ AzH^3, HS, S^6 .

AZOTATŪ DE AMMONIACŪ. AzH^3, HO, AzO^5 .

Această sare, kănoskăstă odinioară s'ă năme de nitru inflamabilŭ, kristalisă în ače lănți și fleksibile, ce se lănesk ordinar și formă dăniți. Dacă kristalisația se face încet, se dobăndesk niște prisme frămoase eksagonală, asemenea kă ale nitrelăi și kare aș o transparență perfektă.

Azotatul de ammoniacŭ are o savoare acră și ițe; este pădintel delikăescent, solăbil în doț părți de apă rece și în kiar greătatea sa de apă feartă. Această sare este zna din ačelea ce prodărețel mai mult spir disolvănd-se în apă: D. Gay-Lussac a mai rekănoskăt kă disolvăția sa apoasă koncentrată, amestekată kă apă, prodărețel inkă o kovorăre de temperatură.

Azotatul de ammoniacŭ este tot-d'ăzna anhidru, ori-kare ar fi temperatură la kare s'a kristalisat. Încete a se toni kătre 200°; și dacă în această stare se va lăsa a se rău, se înceargă în masă opakă.

Între 240 și 250°, se deskomponă în apă și în protoxidŭ de azotŭ: $AzH^3, HO, AzO^5 = 4HO + 2AzO$. Kind această sare este kărată și se încălzășse kă multă pază, atănci d'ă nămai apă și protoxidŭ de azotŭ; dap dacă deskompozăția se face kă penezițișne, și se încălzășse sarea nișă la o temperatură prea înaltă, vasă distilatopiș se vșșle de kă fsm ală, și protoxidul de azotŭ ce se degăre este amestekat de ammoniacŭ, de bioxidŭ de azotŭ, și, dăplă kădă-va chimistŭ, de azotŭ liber și de acidŭ hyo-azoticŭ.