

KONSTITUȚIE ȘI PROPRIETĂȚI ÎN GENERAL AL
SĂRĂRILOR AMMONIACALE.

Acidii pot fi divizați în trei clase după acțiunea lor asupra amoniacului:

1° Clasa întâia cuprinde oxacizii hidratați, care se unesc cu amoniacul și formează, cu această bază, niște săruri ce cuprind necontenit un echivalent de apă. Această apă este necesară chiar la existența sării amoniacale, care se destrăbe îndată ce se deshidratează, să și se formează din nou se poate a lua amoniacul anhidru asupra unui acid asemenea anhidru. Se înțelege adesea că sărurile amoniacale se cuprind mai mult echivalent de apă; dar acest echivalent nu implică același rol ca cel din urmă echivalent, și se poate elimina fără a decompune sărurile. Dacă A reprezintă un echivalent de un acid oxigenat, sărurile amoniacale neutre formează în prezența apei prin această oxacidă va avea totdeauna pentru compoziție: AzH^3,HO,A .

2 Clasa a doua cuprinde sărurile formate prin hidracizi. Aceste săruri cuprind elementele amoniacului și ale hidracidului: în privința acestor, amoniacul diferă de tot de bazele oxigenate, care, combinându-se cu hidracizii, produc și un compus binar. Dacă HR reprezintă un hidracid, compoziția sării amoniacale va fi AzH^3,HR . Sărurile amoniacale formate prin hidracizi pot cuprinde apă de cristalizare; dar, în aceste cazuri de compoziție, apa nu este necesară ca în sărurile ce fac parte din clasa precedentă.

3° Clasa a treia cuprinde compoziții ce sînt produse prin combinația acizilor anhidri cu amoniacul. Acest corp nu are caracterul general al sărurilor amoniacale. Astfel combinația acidului sulfuric anhidru cu amoniacul anhidru AzH^3,SO^3 nu prezintă sărurile de barit, prezintă face această sulfatul de amoniac ordinari; AzH^3,HO,SO^3 .

Compoziții ce sînt produse prin reacția gazului amoniac asupra acizilor anhidri pot în general nume