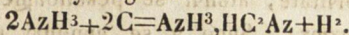


ce s'a p'cut mai întiș, se dobindese, d'ap' D. Colin, un lichid negru care, s'bt influența apei, se descompune în iodhydratū de ammoniacū și într'un corp nesoluibil ce s'a st'ciat mai înainte s'z n'ime de iodurū de azotū.

Sulful și phosphorul n'z l'krează as'pra gazelor ammoniacū deit s'bt influența căldurii; produsele acestei reacții n'z s'a examinat în dest'la.

Cărbunele descompune gazul ammoniacū s'bt influența unei temperaturi înălțate, și produce cyanhydratū de ammoniacū și hydrogenū :



Hydrogenul este tot-d'asna însoțit de oare-care cantitate de azotū.

DD. Gay-Lussac și Thenard aș reknoșk'et că kind se ad'ce s'z treacă raz ammoniacū as'pra potassiumului saș sodiumului înk'ziziți p'șintel, at'nci se form'z niște compoziți ce aș pentr'z form'z AzH·K și AzH·Na. În aceste reacție, un ekvivalent de hydrogenū se afl'z eliminat. Aceste combinații, înk'zizite tape, pare că se descompun în azoturi de potassiumū și de sodiumū.

Kind se ad'ce ammoniacū as'pra ferului saș as'pra cuprumului înk'ziziți niș la roșu, acest gaz se descompune în elementele sale, adică într'un volum de azotū și 3 volume de hydrogenū. Dacă temperatura n'z este prea înălțată, azotul ammoniacului se combin'z cu metalele și form'z azoturi metalici. DD. Savart și Despretz aș reknoșk'et că cuprumul și ferul, înk'ziziți niș la roșu ușkind într'un k'zant de raz ammoniacū, im'z adaug'z greutatea într'un k'zant prea simțibil, și se transform'z în azoturi.

Dar dacă metalele se înk'ziesc niș la roșul cel viș, azoturi se descompun prin căldură, și metalul s'z'z la acțiea gazelor ammoniacū eprou'z n'zmai o skimtare în proprietățile sale cele fizice; at'nci devine v'p'nt și se sp'nce lesne.

Ammoniacul lichid disolv'z mai m'z'xi oxidii metalici, precum oxidul de cuprumū și protoxidi de ferū, de cobaltū, de nickelū, etc. Oxidi alcalini și terosi se par a