

mi k̄ soda, dar kare difer̄ de dinsele de tot prin kompozicīea sa; se ̄ie k̄ potassa mi soda s̄nt formate prin kombinacīea oxigenului k̄ metale, potassium̄ mi sodium̄; in vreme k̄ ammoniacul n̄ k̄prinde oxigen̄, mi peselt̄ dan kombinacīea hydrogenului mi a azotului.

Vom s̄ine mai int̄iș in ce imprețir̄i poate s̄ se forme ammoniacul.

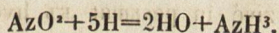
S̄bstanțele organice k̄prind adesea azot̄ in n̄m̄r̄el elementelor lor; ačeste s̄bstanțe pot da naștere de ammoniac̄:

1° K̄nd se descomp̄n de sine;

2° K̄nd se s̄p̄n la infl̄ența k̄ld̄ri;

3° K̄nd se ink̄lizesk k̄ n̄n alcali hidratat̄, spre esempl̄ potassa, at̄nci tot azotul materiei organice se derațe in stare de ammoniac̄.

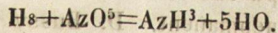
Azotul mi hydrogenul pot a se n̄ni in starea n̄sk̄ind̄ spre a prod̄ce ammoniac̄. Așa, k̄nd se ad̄ce a trece iste n̄n prisos de hydrogen̄ mi n̄n komps oxigenat̄ al azotului neste v̄rpete de platin ink̄lzit p̄dintel, at̄nci se prod̄ce ammoniac̄ (D. Kuhlmann).



In ačeast̄ reakție, platin̄l l̄kreaz̄ n̄mai prin preșențea sa. D. Reiset a rek̄nosk̄t k̄ se p̄tea p̄ne sesquioxidul de fer̄ in lok̄l ačest̄i metal.

Mai m̄lte metale, mi mai k̄ seam̄ stannumul, zincul mi ferul, traktate prin acidul azotic̄, prod̄k iar̄mi ammoniac̄.

Spre a esp̄ika prod̄kcīea ammoniacului in reakția acidului azotic̄ așpra metalelor, se poate admite k̄, s̄v̄t infl̄ența ačest̄i acid, apa se descomp̄ne mi se derațe hydrogen̄, kare, in stare n̄sk̄ind̄, rel̄kreaz̄ așpra acidului azotic̄ mi l̄ transform̄ in ammoniac̄:



K̄nd se intr̄od̄ce acid̄ azotic̄ in tr̄o l̄k̄soare ce k̄prinde acid̄ sulfur̄ mi zinc̄, mi kare prod̄ce prin v̄r̄mare hydrogen̄, at̄nci derațements̄l de raz inčeteaz̄ k̄te odat̄ de tot, mi hydrogenul se kombin̄ k̄ azotul