bei einer d. Glühhitze nahen Temperatur in:
NH_4O, SO_2, NH_3, HO, u. N.

e Salpet. saure Ammon. oxyd

$AmNO_6$

entsteht ebenfalls häufig bei der Verwesung Nhaltiger organischer Körper, findet d. daher ist d. Brunnenwasser in d. Nähe v. Kloaken u. s. w.

Es löst d. e weniger in dem gleichen Theil Wasser, wobei starke Temperatur erniedrigg. das. Anwendg. z. Kältemischgn. u. d. Name Eissalz.

Es ist sehr zerfließlich. Zerfällt beim Erhitzen

$NH_4O.NO_5$

$= 4HO + N_2O_2$.

doch ist Anwdg. zur Darstellg. von Stickoxydul.

Wahrscheinlich nimmt N_2O_2 d. gew. Umständen E die Elemente des S u. u. bildet $AmNO_6$.

e Salz hat d. Eigenschaft ist Abgabe v. Sauerstoff oxydirb. Körper zu oxydiren; so bewirkt es z. Kohle 1 worfen d. Verbrennung d. selb. d. Flamme, daher ist d. Name

Nitrum flammans.

Ein weiteres d. hieran reihendes Salz ist das