hiebei zerfällt es wenn kein CS dabei ist das Ammon. oxyd leicht in NH_3 u. H.

S. Zusatz d. CS steht d. sogenannte Ammoniak u. Salmiakgeist, (Liquor Ammon. caust.) spec. Gew. = 0,95, d. sich d. Eindampfen / concentriren läßt.

das

Schwefelsaure Ammoniumoxyd

$AmO\,SO_3$

bildet d. den Krystallen des schwefelsauren Kali isomorphe Krystalle, die d. CS leicht löslich sind.

Wird im Großen dargestellt d. Sublimation d. kohlsaur. Ammon. d. $CaSO_3$

$CaO\,SO_3$
$AmO\,CO_2$
CO_2

Ist bei gewöhnl. Temperatur / flüchtig, u. zeigt daß d. keinen Ammoniakgeruch; s. Lösung reagirt neutral.

Es beruht z. d. Nichtflüchtigkeit d. $AmO\,SO_4$, ~~[illegible]~~ die Anwendung von $CaSO_4$ zur Fixirung v. üblen Gerüchen, wie sie aus Bilrakan etc. d. Entstehg v. $AmO\,CO_2$ u. al. Fäcal, nißproducten d. bilden.

So wirken ~~[illegible]~~ d. d. schwefelsaure Salze / die von FeO, ZnO, MnO, kurz Salze, deren Carbonate j. löslich sind.

D. $AmO\,SO_3$ ist nicht feuerbeständig, zerfällt d. erst