

Ammoniak in de Landbouw

ST-EN
INFORMATIE
AMMONIAKBELEID

Vragen en antwoorden over ammoniak

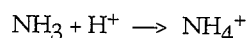
Duidelijkheid over de achtergronden van het beleid

Voor veehouders zijn de maatregelen om de ammoniakemissie en -depositie (ammoniakuitstoot en -neerslag) te verminderen duur en ingrijpend. Het is dan ook begrijpelijk dat zij duidelijkheid willen hebben over de achtergronden van het beleid. Dit informatieblad geeft antwoord op een aantal veel voorkomende vragen over het ammoniakprobleem en het ammoniakbeleid.

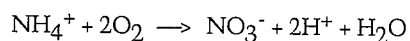
Vraag 1

Hoe zit dat nou, ammoniak is toch een base en kan zuur uit de lucht wegvangen. Waarom is het dan toch een verzurende stof?

Inderdaad, ammoniak is een base. Het is zelfs de meest voorkomende basische stof in de atmosfeer. In de lucht kan ammoniak dan ook als base reageren met zuren als salpeterzuur en zwavelzuur. Door het opnemen van waterstof-ionen (H^+) neutraliseert het deze zuren. Hierbij worden ammoniumverbindingen (NH_4^+) gevormd:



Als ammoniak of ammonium eenmaal op de bodem zijn neergeslagen kunnen ze worden opgenomen door planten, worden gebonden aan organische stof of worden omgezet in nitraat (nitrificatie). Bij deze laatste omzetting ontstaat weer zuur:



Wanneer de planten het gevormde nitraat opnemen, nemen ze daarbij ook een H^+ -ion op. Als de planten alle nitraat zouden opnemen, zou er geen bodemverzuring ontstaan. Bij een overmaat aan nitraat is de opname echter onvoldoende en kan nitraat uitspoelen naar het grondwater. Omdat dan ook niet alle waterstof-ionen worden opgenomen, kan verzuring optreden. Of er werkelijk verzuring

- VROM wijst in de brochure "Zure Regen" - 1994, op het verband tussen luchtverontreiniging en volksgezondheid (Z.O.Z.).
- VROM zegt hier dat ammoniak in de lucht als base (= ontzuurder) optreedt.
- Waarom negeert VROM verder de luchtzuivering door ammoniak? (Behoort de lucht niet tot het milieu?).
- Hier krijgt ammoniak de schuld van uw "autozuur". (Deze " H^+ " was niet van de boer).
- VROM kent slechts de oxydatie van ammoniak in de bodem tot zuur, en negeert de ontzurende wortelreactie, d.i. opname nitraat tegen afgifte hydroxyl (base).
- De nitraat vernietigende denitrificatie *en* . . .

Waarom alles negeren wat niet in de beschuldiging tegen ammoniak past?