

# **Die Bodenkunde auf chemisch-physikalischer Grundlage**

**Fleischer, Moritz**

**Berlin, 1922**

§ 33. Chemisches Verhalten der Ammoniumverbindungen

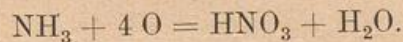
---

[urn:nbn:de:hbz:466:1-78696](https://nbn-resolving.org/urn:nbn:de:hbz:466:1-78696)

## § 33.

**Das chemische Verhalten der Ammoniumverbindungen.** Alle für uns in Frage kommenden Ammoniumsalze sind in Wasser leicht löslich. Sie bieten also der Pflanzenwurzel kein mechanisches Hindernis zu ihrer Aufnahme. In der Pflanzenzelle selbst aber können sie insofern eine Zersetzung erleiden, als gewisse Bestandteile des eingedrungenen Salzes zurückbehalten und zur Ernährung der Pflanze verwandt werden, während andere wieder ausgeschieden werden, so daß z. B. der basische Bestandteil, das Ammoniak, zurückbleibt, die freigewordene Säure wieder austritt („Wahlvermögen der Pflanzenzelle“). S. darüber auch § 34.

In gut durchlüftetem Boden wandelt sich das Ammoniak, wahrscheinlich unter dem Einfluß gewisser Mikroben (s. u. § 55) leicht in Salpetersäure um:



Die Frage, ob die Ammonverbindungen unmittelbar zur Ernährung der Pflanzen verwendet werden oder erst in salpetersaure Salze umgewandelt werden müssen, ist noch nicht ganz geklärt. Für die letztere Annahme könnte die Tatsache sprechen, daß allermeist eine Düngung mit Salpeter schneller wirkt als die mit Ammonsalzen.

## § 34.

**Physiologisch saure und physiologisch alkalische Salze.** Die oben besprochenen Chloride, Nitrate und — mit Ausnahme des roten Lackmusfarbstoff bläuenden Ammonkarbonates — zeigen neutrale Reaktion. Dennoch können sie im Boden oder in Berührung mit lebenden Pflanzen Wirkungen ausüben, die sonst nur den Säuren oder den Basen eigen sind.

Wie später eingehend besprochen werden wird, hält der Boden gewisse, ihm zugeführte Stoffe fest („Absorptionsvermögen“), so daß andere, ursprünglich chemisch mit ihnen verbundene in Freiheit gesetzt werden. So wird z. B. aus Ammoniumsulfat das Ammoniak festgehalten, die Schwefelsäure in Freiheit gesetzt; so wird aus Natriumphosphat die Phosphorsäure festgelegt, das Natron freigemacht. Je nachdem der

nicht entfernt aus, um unsere Ernten auf die nötige Höhe zu bringen. Von großer Bedeutung ist es daher, insbesondere bei dem drohenden Abbau der Chilisalpeterlager, daß es in neuerer Zeit hauptsächlich deutscher Wissenschaft und Technik gelungen ist, Verbindungen des „trägen“ Stickstoffs (S. 17) mit anderen Elementen künstlich zu erzeugen, die zur Ernährung der Pflanzen dienen können. Zuerst glückte die künstliche Herstellung des „Norwegischen Salpeters“ (S. 53). Weit größere Bedeutung aber beansprucht die Gewinnung von Ammoniak durch unmittelbare Verbindung von Stickstoff mit Ammoniak nach dem von F. H a b e r ersonnenen und von dem leitenden Chemiker der Badischen Anilin- und Sodafabrik Dr. B o s c h in die Technik eingeführten höchst sinnreichen Verfahren.