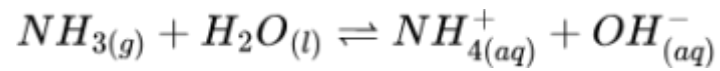


# Die Basenstärke

Löst man gasförmigen Ammoniak in Wasser, so läuft folgende Reaktion ab:



Wenn man eine Stoffmenge von 0,1mol Ammoniak einsetzt, wäre zu erwarten, dass die Lösung einen **pOH-Wert** von 1 bzw. **pH-Wert** von 13 hat. Tatsächlich misst man jedoch einen pOH-Wert von 2,9 bzw. einen pH-Wert von 11,1.

From:

<https://schule.riecken.de/> - **Unterrichtswiki**

Permanent link:

<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:relativeb&rev=1755600110>

Last update: **2025/08/19 10:41**

