2025/10/26 19:54 1/1 Die Basenstärke

## Die Basenstärke

## **Einstiegsproblem**

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

$$NH_{3(g)}+H_2O_{(l)}
ightleftharpoons NH_{4(aq)}^++OH_{(aq)}^-$$

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.

Gerundet (pOH=3) würde das bedeuten, dass in der Lösung von Ammoniak nur 10-pOH = 10-3mol = 0,001mol OH-lonen vorhanden sind, obwohl 0,1mol NH<sub>3</sub>-Moleküle eingesetzt wurden.

Demnach reagieren nicht alle Ammoniakmoleküle mit Wasser.

## **Die Basenkonstante**

From:

https://schule.riecken.de/ - Unterrichtswiki

Permanent link:

https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:relativeb&rev=1755600551

Last update: 2025/08/19 10:49

