Die Basenstärke

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

$$NH_{3(g)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons NH^+_{4(aq)} + OH^-_{(aq)}$$

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.

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**