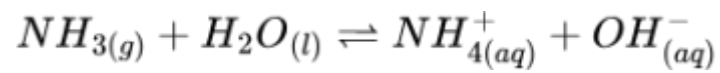


Die Basenstärke

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.

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

Permanent link:
<https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:relativeb&rev=1755599791>

Last update: **2025/08/19 10:36**

