## Die Basenstärke

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

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

From:

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

Permanent link:

https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:relativeb&rev=1755599710



