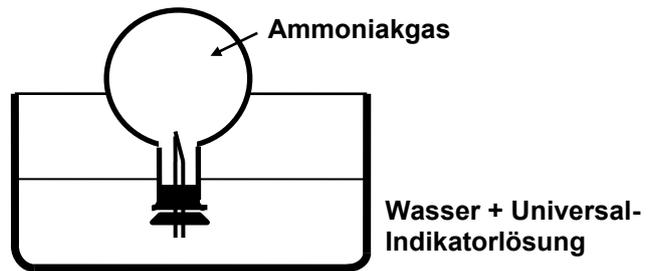


Ammoniakgas und Ammoniaklösung

von Thomas Seilnacht

Versuch: Der Ammoniakspringbrunnen

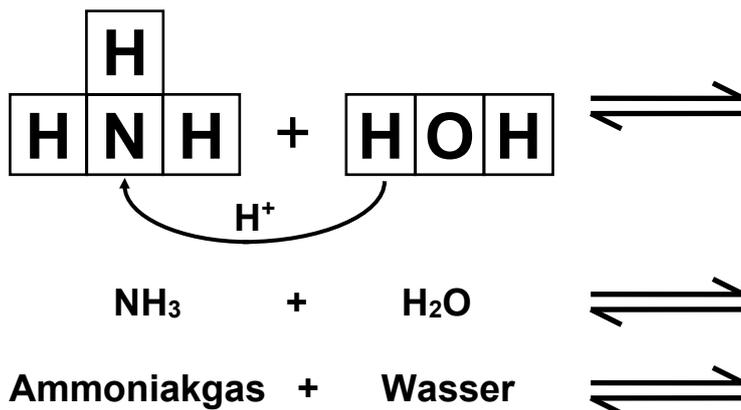
Ein mit Ammoniakgas (NH_3) gefüllter Rundkolben wird mit einer Glasdüse verschlossen und umgekehrt in eine mit Wasser gefüllte Schale gehalten. Das Wasser wurde zuvor mit Universal-Indikatorlösung versetzt.



Beobachtungen:

Interpretation:

Reaktionsgleichung beim Lösen des Ammoniakgases:



Ein Proton aus dem H_2O -Molekül wandert zum _____-Molekül. Das negativ geladene Elektron des wandernden Protons verbleibt beim _____. Dieses wird zu einem _____ geladen _____. Das Ammoniak-Molekül wird zu einem _____ geladenen _____.

Reine Basen wie das Ammoniakgas sind _____ und bilden mit Wasser-Molekülen _____. Die wässrige Lösung von Ammoniakgas nennt man _____.