## Die Säure-Basetheorie nach Brönstedt

Bei der Reaktion von gasförmigem Chlorwasserstoff mit Wasser entsteht eine saure Lösung bestehend aus Hydronium- und Chloridionen. Dabei wird ein Proton ( $H^+$ ) vom Chlorwasserstoff (HCl) auf des Wassermolekül ( $H_2O$ ) übertragen.

## Protonenübertragung

Chlorwasserstoffmolekül überträgt ein Proton auf ein Wassermolekül

## Salzsäure

= saure, wässrige Lösung von Hydronium- und Chloridionen

$$H_2O_{(l)}+HCl_{(g)}\longrightarrow H_3O_{(aq)}^++Cl_{(aq)}^-$$

From:

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

Permanent link:

https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:broenstedt&rev=1753180312

Last update: 2025/07/22 10:31

