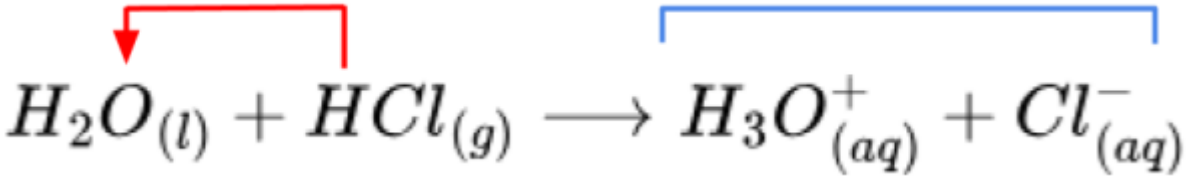
Die Säure-Basetheorie nach Brönstedt

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



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**