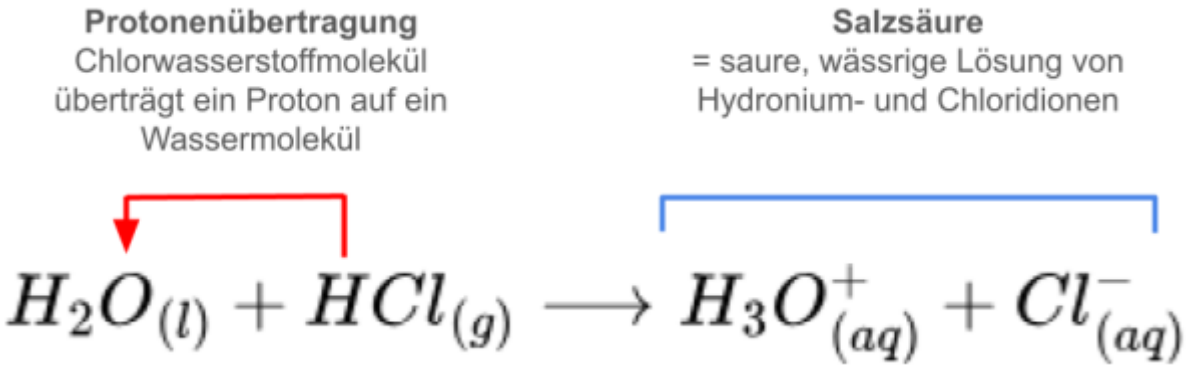
Die Säure-Basetheorie nach Brönstedt

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.



Das Chlorwasserstoffmolekül fungiert als **Protonendonator**, das Wassermolekül als **Protonenakzeptor**.

Säure-/Basetheorie nach Brönstedt

1. Säuren sind Stoffe, die Protonen auf andere Stoffe übertragen können. Säuren sind **Protonendonatoren**.
2. Basen sind Stoffe, die Protonen von anderen Stoffen aufnehmen. Basen sind **Protonenakzeptoren**.

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

Permanent link:
https://schule.riecken.de/doku.php?id=chemie:acids:broenstedt&rev=1753180567

Last update: **2025/07/22 10:36**