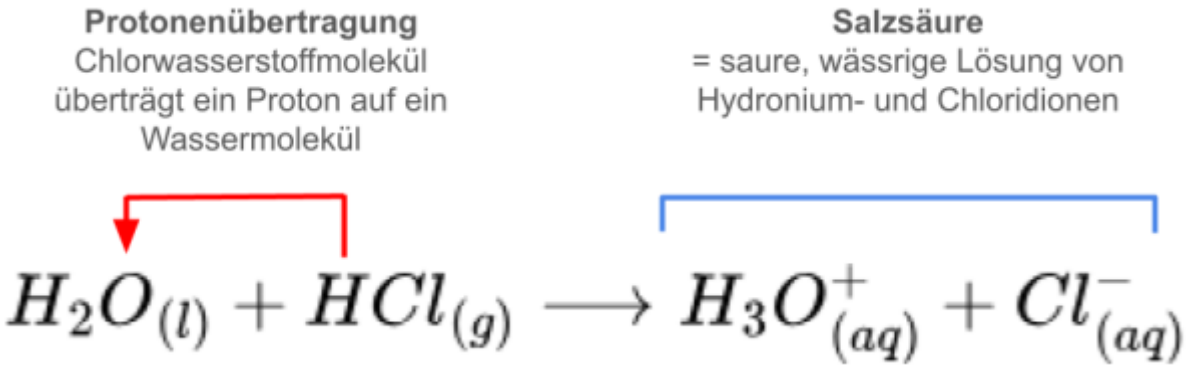
Die Säure-Basetheorie nach Brönstedt

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=1753180541

Last update: **2025/07/22 10:35**