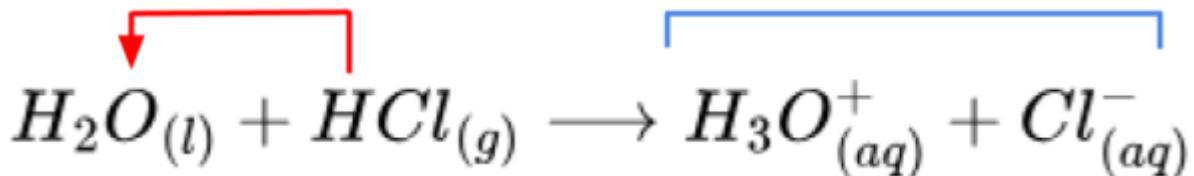


Die Säure-Basentheorie nach Brönstedt

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 das Wassermolekül (H_2O) übertragen.

Protonenübertragung
Chlorwasserstoffmolekül
überträgt ein Proton auf ein
Wassermolekül

Salzsäure
= saure, wässrige Lösung von
Hydronium- und Chloridionen



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

Säure-/Basentheorie 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**

