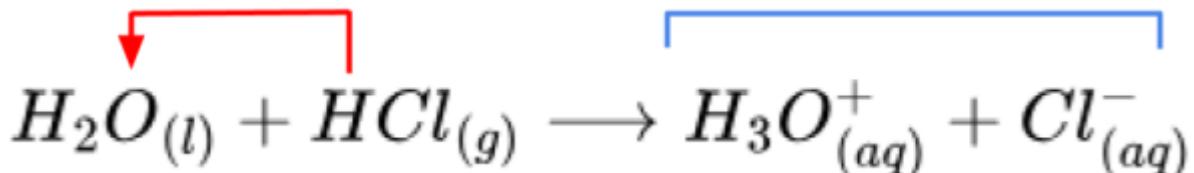


# Die Säure-Basentheorie nach Brönstedt

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=1753180567>

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