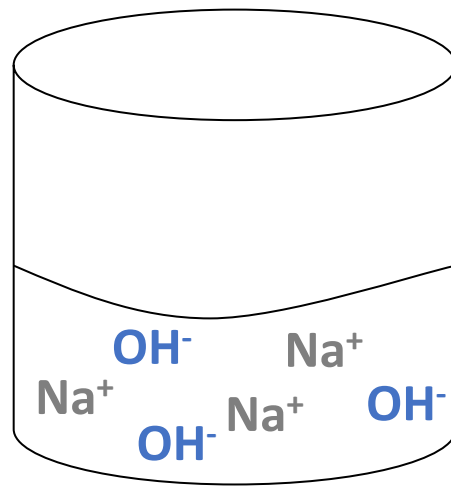
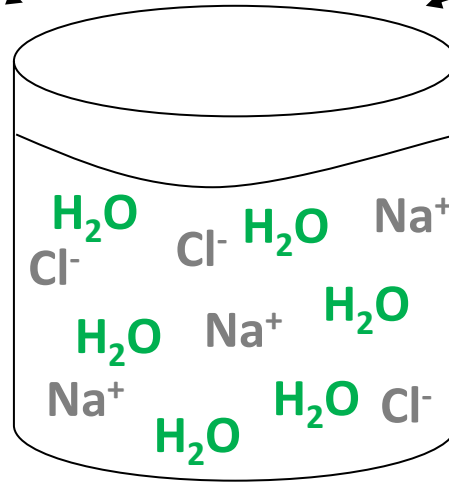


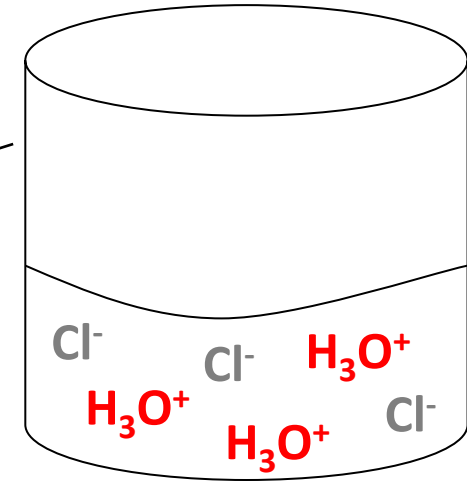
Neutralisationsreaktion



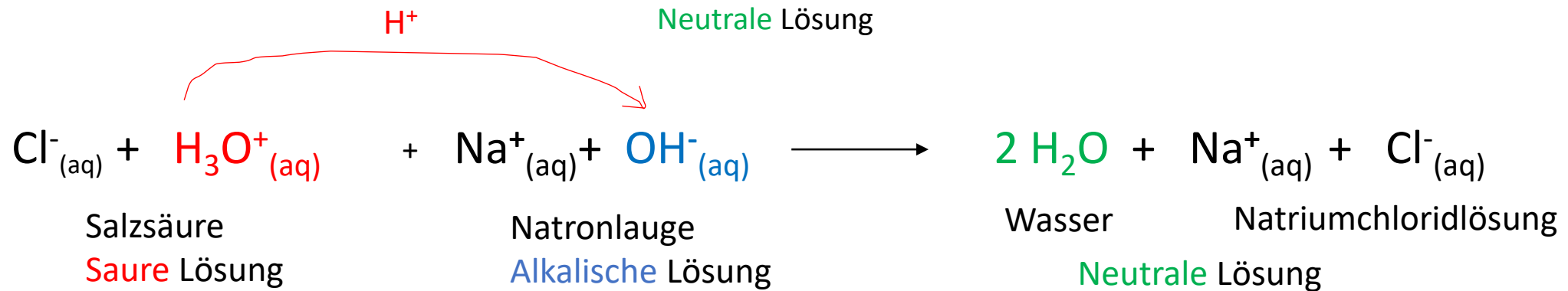
Natronlauge
Alkalische Lösung



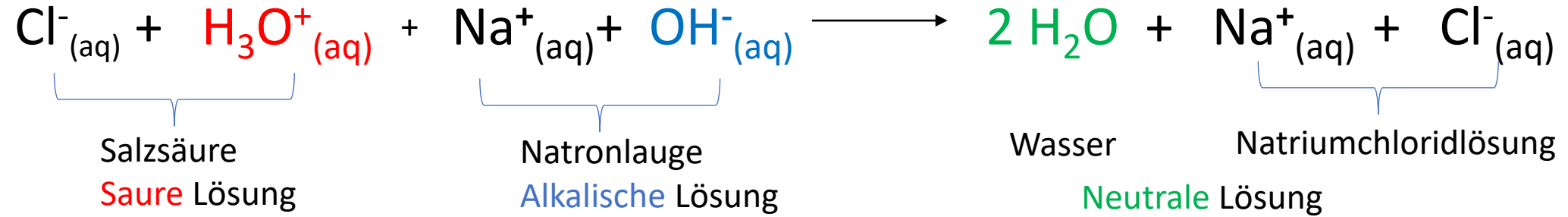
Natriumchloridlösung
Neutrale Lösung



Salzsäure
Saure Lösung

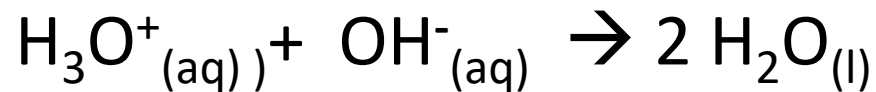


Ergebnis: Eine Salzsäurelösung reagiert mit Natronlauge. Es entsteht zunächst eine neutrale Salzlösung. Bei Zugabe von weiterer Salzsäure wird die Lösung sauer.



Merke:

Bei einer **Neutralisationsreaktion** reagieren die **Oxoniumionen** einer sauren Lösung mit den **Hydroxidionen** einer alkalischen Lösung zu **Wassermolekülen**. Es entsteht eine Salzlösung aus den Säure- und den Basenrestionen.



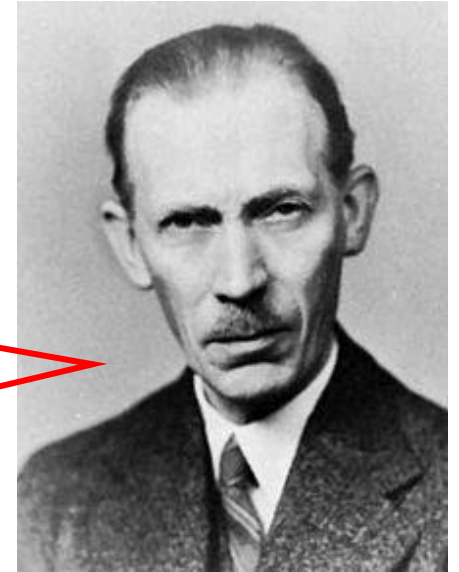
Zusammenfassung: Säure-Base-Reaktionen nach BRØNSTED

Eine Säure-Base-Reaktion ist eine *Protonenübertragungsreaktion* (**Protolyse**).

Eine *Säure* ist ein Teilchen, das Protonen abgeben kann (**Protonendonator**).

Eine *Base* ist ein Teilchen, das Protonen aufnehmen kann (**Protonenakzeptor**).

Moleküle, die sowohl als Säure als auch als Base reagieren können, nennt man **Ampholyte** (z.B. Wasser)



https://de.wikipedia.org/wiki/Johannes_Nicolaus_Br%C3%B8nsted

Johannes Nicolaus Brønsted
(1879-1947)