

## Protolyse von Salzen

Fall A:

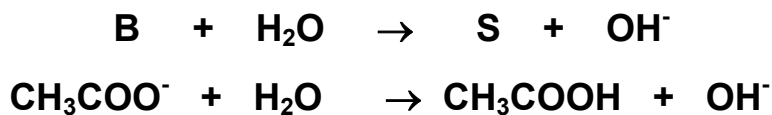
Salzlösungen reagieren nur dann neutral, wenn weder das Kation noch das Anion protolysieren, d.h. mit Wasser reagieren können oder wenn ihre Säure- und Basenstärke groß sind.

*Beispiele:* NaCl-Lösung, KNO<sub>3</sub>-Lösung

Fall B:

Salze schwacher Säuren liefern bei Dissoziation Anionbasen (→ Säurereste), die mit Wasser unter Bildung der starken Base OH<sup>-</sup> protolysieren und somit eine alkalische *Reaktion* hervorrufen.

*Beispiele:* Natriumacetat-Lösung (CH<sub>3</sub>COONa),  
Natriumcarbonatlösung (Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)



Fall C:

Salze schwacher Basen (vornehmlich Ammoniumsalze) liefern bei Dissoziation eine Kationsäure, die bei der protolytischen Reaktion mit Wasser Hydroniumionen ergibt und somit eine saure *Reaktion* hervorruft.

*Beispiel:* Ammoniumchlorid-Lösung (NH<sub>4</sub>Cl)

