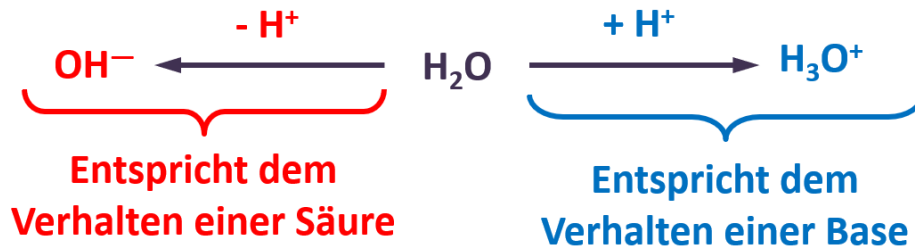


## Ampholyte

Stoffe, die sowohl Protonen aufnehmen, als auch abgeben können; abhängig vom jeweiligen Partner also Säure UND Base sein können, nennt man **Ampholyte**:



## Verknüpfte Säure-Base-Paare

Das **Cl<sup>-</sup>-Ion** aus dem Kochsalz nimmt bei Zugabe von konz. Schwefelsäure ein Proton auf, fungiert also als **Base**:



In Wasser gibt **HCl** das Proton jedoch wieder an das H<sub>2</sub>O-Molekül ab, fungiert also als **Säure**:



Zwei derart miteinander verknüpfte Teilchen werden als **korrespondierendes Säure-Base-Paar** bezeichnet:

