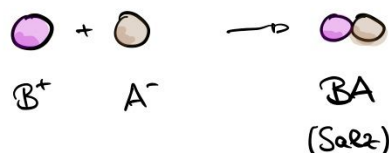
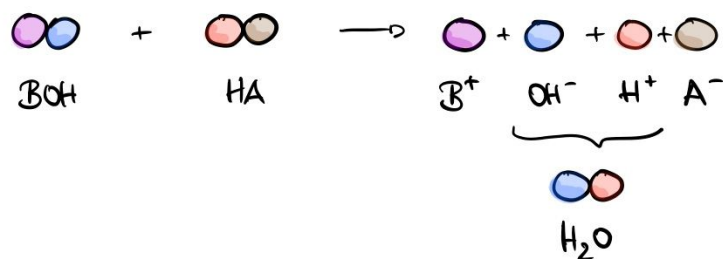
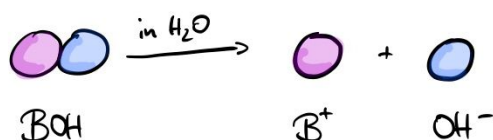
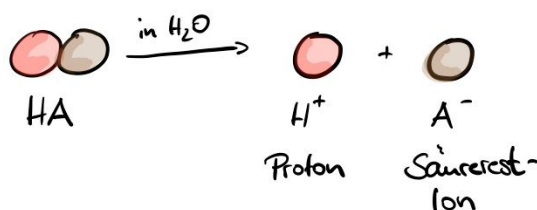


## Neutralisationsreaktion

Bei einer Neutralisationsreaktion reagieren eine Säure und eine Base miteinander.

Gibt man eine Säure in Wasser, dann dissoziiert sie zu einem Proton ( $H^+$ ) und dem Säurerest-Ion (hier  $A^-$ ).

Die Base dissoziiert zum Hydroxid-Ion ( $\text{OH}^-$ ) und zum positiv geladenen Kation (hier  $\text{B}^+$ ).



Das Proton ( $\text{H}^+$ ) reagiert mit dem Hydroxyd-Ion ( $\text{OH}^-$ ) zum Wasser ( $\text{H}_2\text{O}$ ).

Das Säurerest-Ion ( $A^-$ ) bildet mit dem Kation ( $B^+$ ) ein Salz ( $BA$ ).

## Neutralisation

Bei der Neutralisation reagieren eine Säure und eine Base zu Wasser und Salz.

**Säure + Base ----> Wasser + Salz**