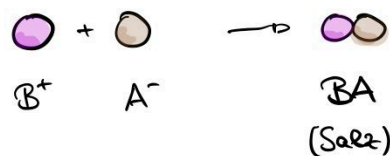
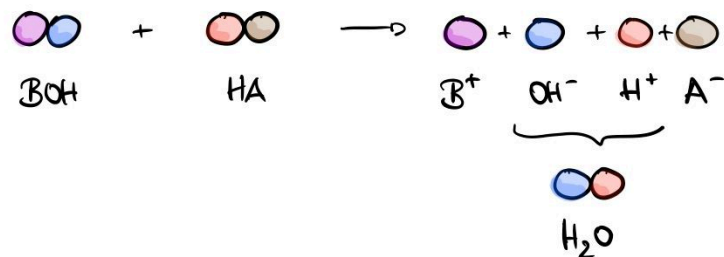
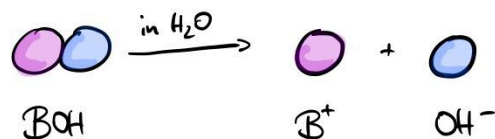
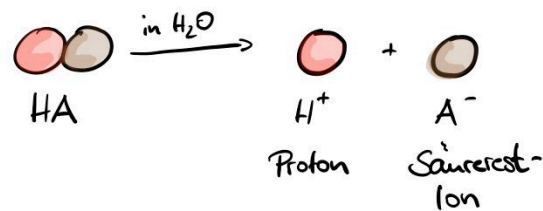


## Neutralisationsreaktion

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 ( $OH^-$ ) und zum positiv geladenen Kation (hier  $B^+$ ).



Das Proton ( $H^+$ ) reagiert mit dem Hydroxid-Ion ( $OH^-$ ) zum Wasser ( $H_2O$ ).  
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**