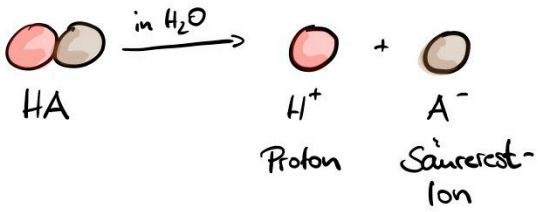
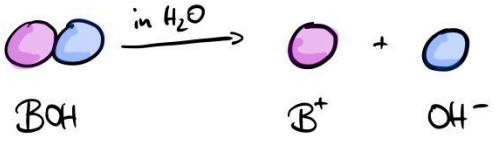
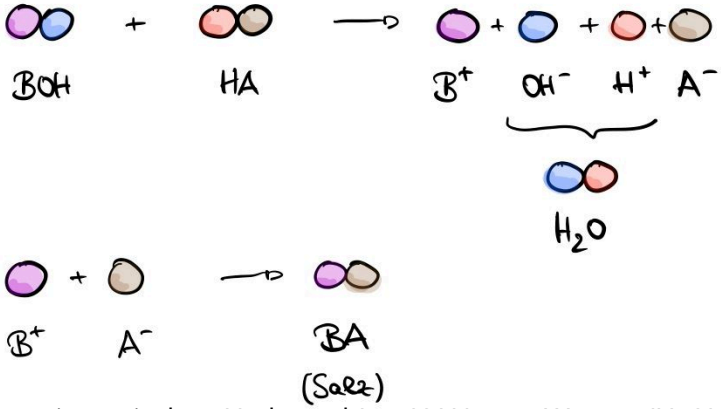
Neutralisationsreaktion

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 Hydroxyd-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

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/1a55dfcc