

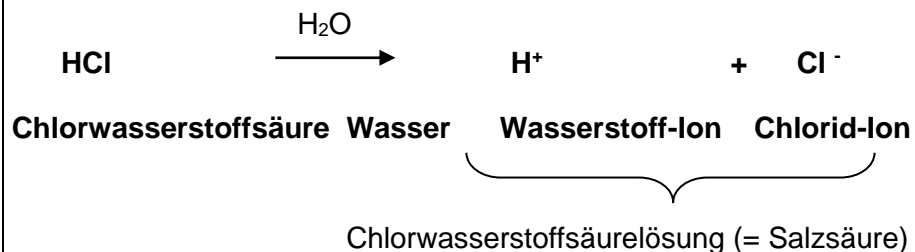
Säuren und Basen

Säuren - Säurelösungen

Säuren sind Stoffe, die in wässriger Lösung H^+ -Teilchen abgeben.
z. B. Chlorwasserstoffsäure (HCl)

Beim Auflösen in Wasser entstehen Säurelösungen:

Beim Auflösen in Wasser entstehen H^+ -Teilchen = Wasserstoff-Ionen.



Die kennzeichnenden Ionen bei Säurelösungen sind H^+ -Teilchen.

Diese H^+ -Teilchen sind verantwortlich für die typischen Eigenschaften von Säurelösungen:

- sind mit Indikatoren nachweisbar
- wirken ätzend
- elektrische Leitfähigkeit
- Auflösen von Metallen und Kalkstein

Basen sind Stoffe, die in wässriger Lösung _____ abgeben.
z. B. Natriumhydroxid (NaOH)

Beim Auflösen in Wasser entstehen Basenlösungen (= _____):

Beim Auflösen in Wasser entstehen OH^- -Teilchen = Hydroxid-Ionen.

Die kennzeichnenden Ionen bei Laugen sind _____-Teilchen.

Diese OH^- -Teilchen sind verantwortlich für die typischen Eigenschaften von Laugen:

- _____
- _____
- _____

Weitere Basen und Laugen:

