

## Die Dissoziation wichtiger Säuren in Wasser

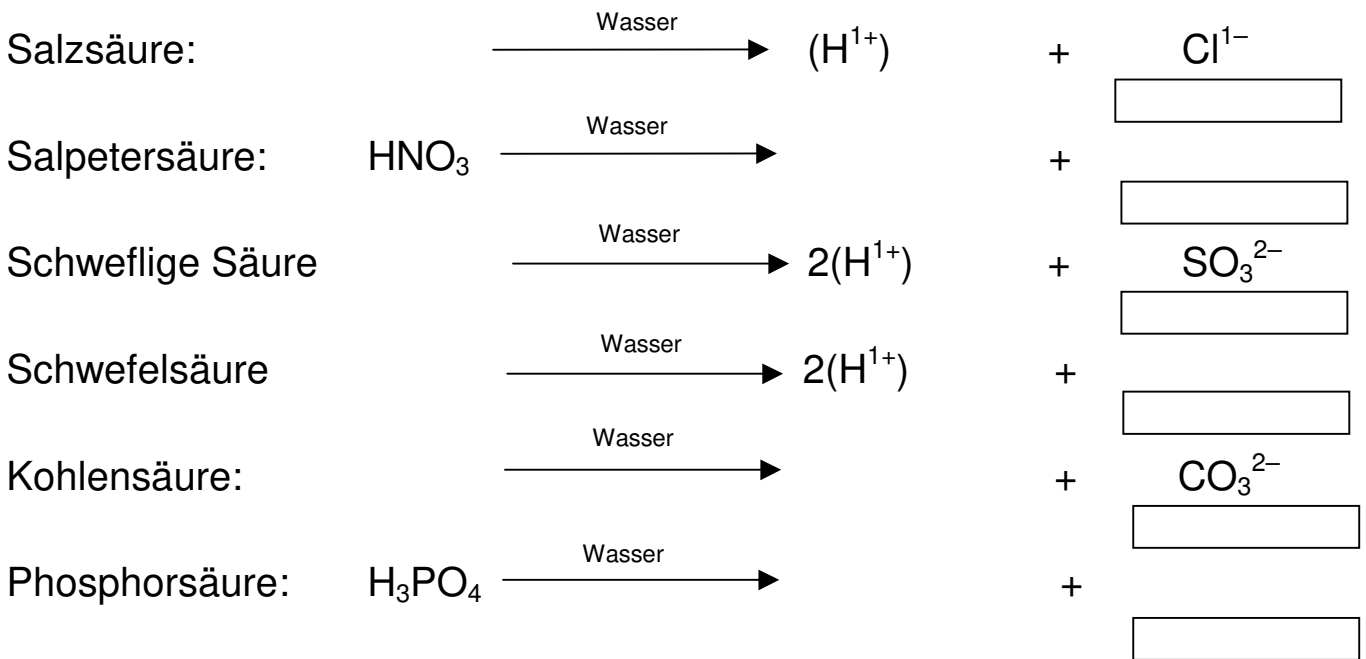
**Information:** Säuren sind, so lange sie nicht mit Wasser in Kontakt kommen, Molekülverbindungen. Sie leiten den elektrischen Strom nicht. Versetzt man sie mit Wasser, so zerfallen ihre Moleküle in Ionen. Man sagt: Sie dissoziieren.

Bei dem Vorgang entstehen so genannte saure Lösungen.

Alle sauren Lösungen enthalten Wasserstoff-Ionen (Hydronium-Ionen).

Die „Partnerionen“, die man als Säurerest-Ionen bezeichnet, sind bei jeder sauren Lösung verschieden.

**Aufgabe:** Ergänze die folgenden Dissoziationsgleichungen mit den unten stehenden Teilchen. Schreibe die Namen der Restionen in das richtige Kästchen.



**Fehlende Teilchen:**  $3(H^{1+})_{aq}$ ; Phosphat;  $(H^{1+})_{aq}$ ; Nitrat;  $H_2SO_3$ ; Carbonat;  $SO_4^{2-}$ ;  $H_2CO_3$ ;  $2(H^{1+})_{aq}$ ;  $PO_4^{3-}$ ; Chlorid,  $NO_3^{1-}$ ; Sulfit;  $H_2SO_4$ ; Sulfat; HCl;