

Chemie Klasse 8b --- 11.05. – 25.05.20

1. Wiederholung:

Übe die Formeln der verschiedenen Säuren sowie von den Ionen die Zeichen und Namen.

(Die Lösung zur Tabelle stand vor den Osterferien auf der HP der Schule)

2. Übernimm diese Überschrift in deinen Hefter und darunter den kleinen Text.

Die Dissoziation der Säuren

Beim Lösen von Stoffen in Wasser bilden sich freibewegliche Ionen. Dieser Vorgang wird als Dissoziation bezeichnet.

Man schreibt Dissoziationsgleichungen, in denen der Ausgangsstoff und die entstehenden Ionen durch einen Doppelpfeil verbunden werden.

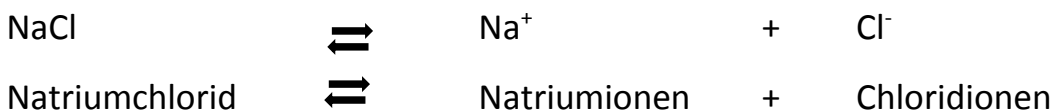
(Siehe Dissoziation der Salze im Hefter)

Den Doppelpfeil spricht man „dissoziiert zu“.

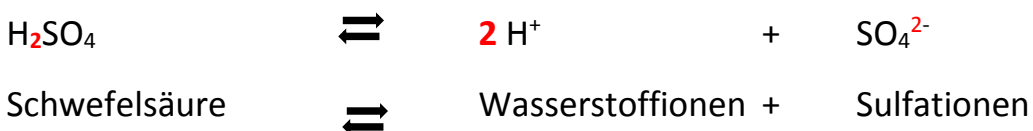
3. Dissoziationsgleichungen aufstellen

Achte darauf, dass nicht nur die Formeln und Zeichen der Ionen eingetragen werden, sondern auch darauf, dass die Anzahl positiver und negativer Ladungen sich ausgleicht. Dazu änderst du nichts an den Zeichen, sondern suchst Faktoren, die VOR die Zeichen und Formeln geschrieben werden!

Beispiel: Dissoziation von Natriumchlorid



Und nun mit Säuren: Dissoziation von Schwefelsäure



AUFGABE:

Stelle Dissoziationsgleichungen und Wortgleichungen auf für die Dissoziation von: Chlorwasserstoffsäure, Salpetersäure, Schwefeliger Säure, Kohlensäure, Phosphorsäure