

Aufgaben „Säuren“

Bearbeite die Aufgaben mit Hilfe deines Chemiebuches oder dem Internet

(Hinweis: Ich verwende hier den Begriff Säuren. Chemisch korrekt ist der Begriff saure Lösungen, da für die sauren Eigenschaften immer ein Anteil Wasser enthalten sein muss)

Aufgabe 1

- Was passiert, wenn man Zink oder Magnesium in Säure gibt?
- Welcher Stoff entsteht
- Was passiert, wenn man ein Edelmetall wie Gold in Säure gibt?

Aufgabe 2

Säuren leiten den _____. In der Lösung liegen frei bewegliche _____ vor. Ionen sind Teilchen, die _____ oder _____ geladen sind.

Aufgabe 3

- Salzsäure (HCl) bildet in Wasser frei bewegliche Ionen. Formuliere die Reaktionsgleichung.
- Beim Lösen von Chlorwasserstoff (Salzsäure) entstehen _____ Ionen und _____ Ionen.
- Allgemein kann man sagen: Säuren zerfallen in Wasser in positiv geladene _____ und _____ Säurerest-Ionen.

Aufgabe 4

- Der pH-Wert zeigt an, ob eine Lösung sauer, alkalisch (Adjektiv für Lauge) oder neutral ist.
Säuren haben einen pH Wert von _____ bis _____
Laugen haben einen pH Wert von _____ bis _____
Neutrale Lösungen haben einen pH Wert von _____
- Übertrage die Abbildung auf der Seite 244 in deine Mappe
(du brauchst nicht die Abbildungen zu zeichnen)

Aufgabe 5

Die Salze der Salzsäure nennt man Chloride. Wie heißen die Salze der Schwefel-, Salpeter-, Kohlen- und Phosphorsäure?