

Säuren und Basen nach dem Konzept von Arrhenius

Liebe 9C und D'ler/innen,

ihr bekommt für diese Woche von mir einen Arbeitsauftrag, den ihr bitte bis zum Freitag dieser Woche 03.04.2020 bearbeitet. Eure Aufzeichnungen/Lösungen dazu solltet ihr mir bis spätestens zum 03.04.2020 20:00 Uhr schicken. Am leichtesten ist es, wenn ihr es handschriftlich aufschreibt, ein Foto macht und es mir an folgende Adresse schickt: d.aurich@fls-ks.eu. Gerne könnt ihr es auch als Dokument schicken.

Ihr habt euch selbst in der letzten Woche mit der Salzsäure befasst. Eine weitere wichtige Säure ist die Kohlensäure. Sie begleitet euch vermutlich täglich in Form von Getränken. Lest die Seiten 241-242 und bearbeitet folgende Aufgaben.

Aufgabe 1: Erkläre wieso das Zufügen von Kohlendioxid (CO_2) in Wasser eine saure Lösung erzeugt. Schreibe dazu auch die Reaktionsgleichung auf.

Aufgabe 2: Aus welchen Ionen besteht Kohlensäure (Achtung es sind drei verschiedene Ionen 2x Anion und 1x Kation!)

Aufgabe 3: Erkläre mit Hilfe einer Reaktionsgleichung, wie Kohlensäure aus dem Wasser getrieben werden kann.

Aufgabe 4: Erkläre kurz (z.B. in einem Schaubild), wie sich in Tropfsteinhöhlen Stalakmiten und Stalaktiten bilden.

Ich wünsche euch einen guten Start in die Ferien, bleibt gesund!

Liebe Grüße,

D. Aurich