

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 Dienstag nächster Woche 31.03.2020 bearbeitet. Eure Aufzeichnungen/Lösungen dazu solltet ihr mir bis spätestens zum 31.03.2020 18:00 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.

Wie wir in der letzten Chemiestunde zusammen erarbeitet haben, unterscheidet man zwischen Säuren, Basen und neutralen Flüssigkeiten. Zunächst widmen wir uns genauer den Säuren. Beginnen werden wir mit einer Säure, über die wir bereits gesprochen haben, der Salzsäure. Dazu lest bitte die S.232-233 im Chemiebuch. Beantwortet mit Hilfe des Texts und des Internets folgende Fragen:

- 1) Was ist Salzsäure?

- 2) In welche Ionen entstehen bei dem Lösen von Salzsäure in Wasser?

- 3) Welches Ion ist für die saure Eigenschaft der Lösung verantwortlich?

Zusätzlich lest bitte auf S. 231 den Text und bearbeitet die Aufgabe 1.

Liebe Grüße und bleibt gesund,

D.Aurich