

Liebe 9NB,

lest den Text und beantwortet die Fragen zum Thema. Ergänzend dazu könnt Ihr euch einen Film unter dem folgenden Link ansehen: <https://www.youtube.com/watch?v=0odQLq6EJBC>.

Die **Antworten** könnt ihr jederzeit über IServ oder über eure Privat-Mailadresse an **a.topalovic@gsr-iserv.de** zusenden! **Abgabetermin ist der 20.05.20**

Viel Erfolg und bleibt gesund!

## **Die Laugen**

Mit einem Indikator kann man prüfen, ob eine Lösung eine Lauge ist. Die basischen Lösungen werden häufig auch einfach als **Lauge oder Base** bezeichnet. Diese haben einen pH-Wert zwischen 7 und 14. Die Laugen können andere Stoffe zerstören. Man sagt daher auch, dass die basischen Lösungen ätzend sind. Laugen werden zum Beispiel zum Reinigen von Abflüssen benutzt. Gibt man eine basische Lösung mit einer Säure zusammen, heben sich die Wirkungen teilweise gegenseitig auf. Dieser Vorgang heißt Neutralisation. Die wichtigsten Laugen in der Chemie sind die Natronlauge, Kalilauge und die Ammoniaklösung.

### **Aufgaben:**

- 1. Was ist eine Lauge/Base? Beschreibe einige wichtige Eigenschaften aller Laugen.**
- 2. Nenne drei wichtige Laugen.**
- 3. Nenne Beispiele aus dem Alltag, die eine Lauge sind. Recherchiere hierfür im Internet.**
- 4. Recherchiere im Internet oder in deinem Schnellhefter und beschreibe in eigenen Worten, was ein Indikator ist. Benutze dabei folgende Worte: Indikator, Anzeiger, pH-Wert, saure Lösung, Base/Lauge. Welche Indikatoren kennst du bereits?**