

25.3. und 1.4.2020

Metallhydroxide – Laugen

Hallo Klasse!

Ihr habt euch nun theoretisch über Calciumoxid CaO schlau gemacht und werdet nun wieder (leider) theoretisch mit CaO weiterarbeiten.

Ihr habt gelernt, dass ein Metall und Sauerstoff ein Metalloxid bilden. Nun kann das Metalloxid mit Wasser reagieren und bildet ein Metallhydroxid, auch Lauge genannt. Ihr kennt Waschlauge, Seifenlauge und deren Verwendung.

Es gibt aber noch weitaus mehr.

Hier eine kleine Auswahl:

- Magnesiumhydroxid
- Natriumhydroxid (Natronlauge)
- Aluminiumhydroxid
- Bariumhydroxid
- Kaliumhydroxid (Kalilauge)
- Calciumhydroxid (Kalkwasser)

Ermittle mit Hilfe des Tafelwerkes die Formeln!

Suche für jede Lauge mindestens eine Verwendung!

Übrigens: Wie geht man überhaupt mit Laugen um? Muss man etwas beachten? Wenn ja, warum?

Schaut euch die Piktogramme an und erklärt sie!

Nutze dazu folgende Seite: www.seilnacht.com/Chemie/ch_index.htm

- Geht auf „Anorganische Säuren/Laugen“ und klickt euch durch.