

Stoffe erkennen und beschreiben

Station B: Aggregatzustand

Lernzirkel

Info:

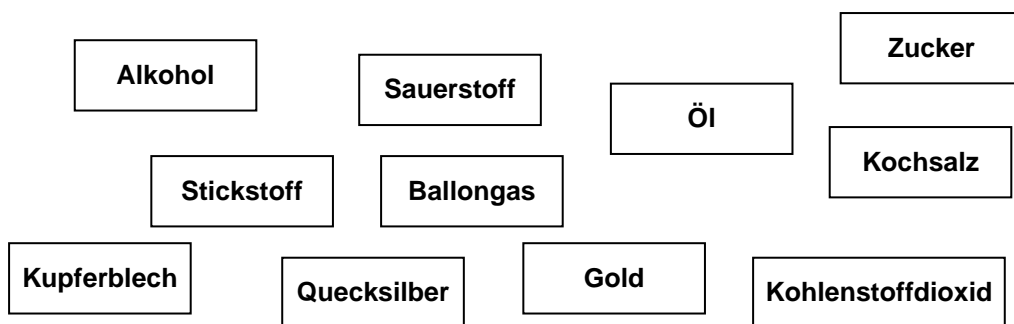
Eine charakteristische Eigenschaft eines Stoffes ist die Zustandsform, die der Stoff hat, der Aggregatzustand.

Es gibt drei Aggregatzustände: **fest**, **flüssig**, **gasförmig**

Zur Abkürzung der drei Begriffe benutzt man die Anfangsbuchstaben der englischen Begriffe:
solid (s), **liquid (l)**, **gaseous (g)**

Aufgaben:

- Wasser ist ein Stoff, von dem wir alle drei Aggregatzustände gut kennen. Wie bezeichnet man Wasser (s), Wasser (l) und Wasser (g) im Alltag?
- Wie unterscheidet sich Wasser in diesen drei Zustandsformen? Welcher Zusammenhang besteht zwischen dem Aggregatzustand und der Temperatur?
- Sortiert die folgenden Stoffe nach dem Aggregatzustand, in dem sie bei Raumtemperatur vorliegen. Legt euch dazu eine Tabelle mit drei Spalten für die drei Aggregatzustände an, in die ihr die verschiedenen Stoffe einträgt.



- Durch Temperaturänderung (Erhitzen oder Abkühlen) kann man einen Stoff von einem Aggregatzustand in einen anderen überführen. In eurem Chemiebuch findet ihr auch etwas über solche Aggregatzustandsänderungen. Notiert euch die Fachausdrücke für diese Zustandsänderungen.

