

## **Versuch: Eine Legofigur unter Wasser**

**Du brauchst: leere Teelichtschale, Lego Figur, Trinkglas, Schüssel oder durchsichtige Kiste**

Setze die Legofigur in das Teelicht“boot“. Fülle eine Handbreit Wasser in die Schüssel. Jetzt setze die Legofigur im Boot auf das Wasser. Eventuell kannst du das Wasser mit etwas Tinte noch blau färben. Stülpe vorsichtig das leere Trinkglas mit der Öffnung nach unten über das Boot mit der Figur bis zum Boden der Schüssel.

Beobachte genau! Konnte deine Figur tauchen? Wird sie nass?

### **Ergebnis:**



## Versuch: Luft drückt!

### Du brauchst: Trinkglas, Pappe und ein Waschbecken!

Fülle das Trinkglas mit Wasser, richtig voll machen, aber der Rand muss trocken bleiben. Schneide ein Stück Pappe als Deckel für das Trinkglas aus. Geh zum Waschbecken, leg den Deckel auf das Glas und dreh schnell um. Meist!!! Klappt es

### Ergebnis:



Der dünne Pappdeckel hält tatsächlich das „schwere“

Wasser im Glas. Dabei hilft ihm der Luftdruck.

Der blaue Pfeil zeigt, wie die Luft wirkt. Kannst du es erklären?

## **Versuch: Eine Kerze fährt „Aufzug“**

**Du brauchst: Ein Teelicht, einen Suppenteller, ein möglichst großes und schmales Trinkglas, einen Erwachsenen**

Gieße etwas Wasser in den Suppenteller, zünde das Teelicht an und bringe es zum Schwimmen. Stülpe ein hohes, schmales Glas über das brennende Licht. Warte!

**Ergebnis:** Beobachte genau den Wasserspiegel im Glas.



Nach Ende des Versuchs nimm das Glas langsam ab. Was spürst du?

Das Verbrennen verbraucht einen Teil der Luft, den Sauerstoff. Im Glas entsteht ein Unterdruck, Wasser strömt dadurch ins Glas.

## Versuch: Ein „Vulkan“

### Du brauchst: Natron oder Backpulver, Essig, ein kleines Glas, eine Schale zum Drunterstellen

Gib einen Teelöffel Natron oder Backpulver in das trockene Glas. Stelle das Glas in eine Schale. Gib dann einen Schuss Essig hinzu.

### Ergebnis:

Wenn du möchtest, halte eine kleine Flamme in den Schaum. Was passiert?

Backpulver und Natron enthält gebundenes Kohlenstoffdioxid, das durch den Essig frei gesetzt wird. Das Gas löscht Flammen.

