Curiosity Labs™ von Merck:

Davonlaufender Pfeffer

In diesem Experiment lernst du, ...

- was **Oberflächenspannung** ist
- wieso Seife beim Händewaschen so wichtig ist

Teile deine Ergebnisse und markiere uns!
#SPARKCuriosity

MERCK

Curiosity Labs™ von Merck:

Davonlaufender Pfeffer

MATERIAL

- Wasser
- Flüssigseife
- Teller
- Pfeffer

Anleitung

SCHRITT 1
Wasser auf den Teller gießen bis der Boden gerade so bedeckt ist.

SCHRITT 2
Warten bis die Wasseroberfläche glatt ist, dann Pfeffer auf der Oberfläche verteilen.

SCHRITT 3
Tauche einen Finger in das Wasser – der Pfeffer klebt am Finger!

SCHRITT 4
Verteile Seife auf dem Finger und tauche ihn erneut ein.

Teile deine Ergebnisse und markiere uns!
#SPARKCuriosity

SCHON GEWUSST?

Das Verwenden von Seife beim Händewaschen ist sehr wichtig.

Wenn Seife mit Wasser verwendet wird, bricht die Oberflächenspannung des Wassers auf und kann nun den Schmutz und Keime aufnehmen.

Ohne Seife „rollt" der Wassertropfen einfach darüber hinweg.

WAS IST PASSIERT?

Der Pfeffer läuft zur Seite des Tellers weg, genauso wie Keime vor Seife weglaufen! Wassermoleküle heften sich aneinander, dies führt zu Oberflächenspannungen.

Wenn der Finger bei Eintauchen ins Wasser nicht sauber ist, wird der Pfeffer daran festkleben. Durch die Seife entfernt er sich jedoch schnell.

Die Reinigungswirkung von Seife kommt daher, dass sie die Oberflächenspannung bricht.

MERCK