

Trennung von „Vermischtem“

Du brauchst dafür:

- 1 Kaffeefilter aus Papier, weiß oder braun
- 1 Glasschüssel
- 1 Messbecher (oder Krug)
- Salz
- Mehl
- Esslöffel
- 1 Trichter (alternativ Kaffeefilterhalter)
- Wasser

Fülle je 2 Esslöffel vom Mehl und Salz in den Messbecher, vermische es gut miteinander. Schütte Wasser darauf, ca. bis zur Hälfte des Messbechers und warte ein bißchen, Du kannst jetzt sehen, daß sich das Mehl am Boden absetzt.

Stecke den Papierkaffeefilter in den Trichter (Kaffeefilterhalter), setze ihn auf Deine Schüssel, rühre Dein Gemisch gut um und schütte es in den Filter.



Was kannst Du nun beobachten?
Woran mag das liegen?

Stelle die Schüssel auf die Heizung und warte so lange, bis das Wasser verdunstet ist (mehrere Stunden).
Was kannst Du nun entdecken?

Schicke uns Deine Antwort an

machmint@carlstiftung.de

Bonuswissen:

Wie ihr schon gelernt habt, besteht alles (auch wir) aus winzig kleinen Teilchen, den Atomen. Wenn sich die Atome miteinander verbinden, entstehen Moleküle. Ein Wassermolekül z.B. besteht aus 2 Atomen Wasserstoff (Abk. H) und 1 Atom Sauerstoff (Abk. O), zusammen also H_2O .

In unserem Versuch löst sich das Salz in Wasser auf. Die großen Mehlmoleküle verbinden sich aber nicht mit dem Wasser, sie lösen sich nicht darin auf und haften dann am Filterpapier (Filtration). Das Salz geht mit dem Wasser durch den Filter, erst wenn das Wasser verdunstet, kannst Du das Salz am Boden der Schüssel wieder sehen. Man nennt das Kristallisation.