

# Eindampfen (1)

---

Vor Versuchsbeginn mit der Lehrkraft Sicherheitsmaßnahmen und Entsorgung durchsprechen!

## Material:

Schutzbrille, Gasbrenner, Dreifuß mit Drahtnetz, 100 ml Becherglas, 50 ml Messzylinder, Abdampfschale, Spatellöffel, Glasstab, Wasser, Zucker

## Durchführung:

1. Stelle eine Zuckerlösung her. Gib dazu zwei Spatellöffel Zucker in 50 ml Wasser und rühre mit dem Glasstab um, bis der Zucker sich vollständig aufgelöst hat.
2. Miss genau 20 ml dieser Lösung mit Hilfe des Messzylinders ab und gib sie in die Abdampfschale.
3. Erhitze die Lösung bis zum Sieden (siehe Versuchsaufbau).
4. Bevor das letzte Wasser verdampft ist, stelle den Brenner aus.  
Vorsicht – Spritzgefahr beim Eintrocknen!

## Versuchsaufbau:



## Beobachtung:

Nach dem Umrühren hat der Zucker sich vollständig \_\_\_\_\_, das Wasser sieht \_\_\_\_\_ aus.

Wenn das Wasser siedet, wird es \_\_\_\_\_ und verlässt als \_\_\_\_\_ die

Abdampfschale. Am Ende bleibt nur der \_\_\_\_\_ zurück.

## Auswertung:

Erkläre, welche Stoffeigenschaft bei dieser Trennmethode genutzt wird.

---

---

---

---

---

**A1** Ergänze die Lücken in dem folgenden Text über das Eindampfen von Stoffgemischen.

Beim \_\_\_\_\_ werden \_\_\_\_\_ Stoffe zurückgewonnen. Die Flüssigkeit \_\_\_\_\_, die \_\_\_\_\_ bleiben zurück. Dabei nutzt man die unterschiedlichen \_\_\_\_\_ der Stoffe für die Trennung.

**A2** Stelle eine Vermutung auf, wo das Wasser geblieben ist.

---