

## Experiment: Wasser als Lösungsmittel

---

### Fertige ein Protokoll an!

① **Vorüberlegung:**

a) Wie könntest du mit Hilfe eines Experimentes eine gesättigte und eine ungesättigte Salz-Lösung darstellen?

Notiere deine Idee und lass sie vom Lehrer bestätigen.

b) Notiere dir die benötigten **Geräte**.

c) Notiere dir die benötigten **Chemikalien**.

② **Beobachtung**

a) Notiere dir alle gemachten Beobachtungen!

③ **Auswertung**

a) Stelle eine Vermutung auf, wann die Lösung gesättigt und wann sie ungesättigt war.

b) Erkläre deine Beobachtungen. Nutze dabei die Begriffe „gesättigte“ und „ungesättigte Lösung“

---

## Experiment: Wasser als Lösungsmittel

---

### Durchführung:

a) Fülle ein Becherglas mit 25 ml Wasser

b) Gib einen Löffel Salz in das Wasser.

c) Rühre so lange um, bis sich das Salz gelöst hat.

d) Wiederhole b) und c) solange bis sich das Salz nicht mehr löst.

e) Zähle, wieviele Löffel Salz du benötigt hast.