

Wir lassen Salzwasser offen in einer Schale stehen



LNCU.de
ID 28726
CC-BY-SA 4.0
[Online abrufen](#)

Was wird passieren, wenn das Wasser verdunstet?

V1 Herstellung und Verwendung der gesättigten Kochsalzlösung



Materialien

- Schutzbrille
- Petrischale
- Becherglas
- Wasserkocher
- Thermometer

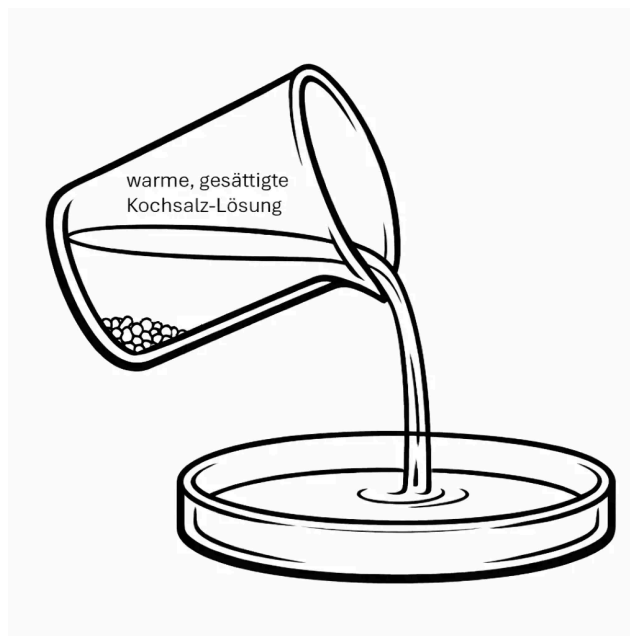
Chemikalien

- Natriumchlorid
Kochsalz, Formel NaCl

Entsorgen und Aufräumen

- Alle verunreinigte **Labormaterialien** spülen.
- Alle Materialien an ihren **Ursprungsort** zurückstellen.

Aufbau und Durchführung



- Aus Natriumchlorid und heißem Wasser wird im Becherglas eine gesättigte Lösung mit Bodensatz hergestellt.
- Die Lösung lässt man auf max. 50°C abkühlen, um ein Verbrühungsgefahr auszuschließen (Thermometer nutzen).
- Ein Teil der überstehenden, noch warmen Lösung wird in die Petrischale gegossen, so dass diese ca. zur Hälfte gefüllt ist.
- Die Petrischale wird bis zur nächsten Unterrichtsstunde beschriftet an einem sicheren Ort stehen gelassen.