

Warum streut man im Winter Salz ?

Chemikalien

- 2 Eiswürfel
- etwas Kochsalz (NaCl)

Geräte, Werkzeug

- 1 Teller
- 1 Esslöffel

Sicherheitsmassnahmen

- wasserdichte Unterlage

Anleitung, Vorgehensweise

- lege beide Eiswürfel auf den Teller
- bestreue einen davon sofort mit 1 Esslöffel Salz

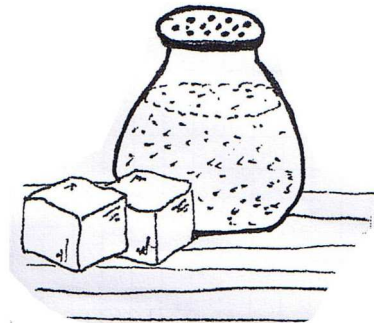
Beobachtungen

- der Eiswürfel, der mit Salz bestreut wurde, schmilzt wesentlich schneller als der andere

Auswertung, Erkenntnis

- Salzwasser hat einen tieferen Schmelzpunkt als normales Wasser

Skizze (Aufbau, Ablauf)



- Würfel ohne Salz:



- Würfel mit Salz

