

## Eiswürfelmission

Dienstag, den 02. Oktober 2012 um 13:31 Uhr

---



*Wie du das Schmelzen von Eiswürfeln stoppen kannst.*

### **Material:**



- Salz
- Eiswürfel
- Teller

### Versuchsanweisung:



Lege die Eiswürfel auf einen Teller. Wenn die Eiswürfel zu schmelzen beginnen, gib ein wenig Salz auf die Eiswürfel.



### **Erklärung:**

Eis beginnt zu schmelzen, wenn die Umgebungstemperatur über  $0^{\circ}\text{C}$  ist. Gibt man jedoch Salz hinzu, so reagiert das Salz mit Eis und diese chemische Reaktion benötigt Energie/Wärme. Die Wärme wird der Umgebung entzogen, die Umgebungstemperatur sinkt und das Eis schmilzt für einige Sekunden nicht.

# Eiswürfelmission

Dienstag, den 02. Oktober 2012 um 13:31 Uhr

---



Wenn fast alle Wassermoleküle in Bewegung sind, ist das Wasser flüssig. Mit Salz beschleunigt Wasser auf die Salz Kristalle