

A2 Inklusion: Wir speichern Wärme – Vom Wärmespeicher zur Salzschmelze Lernhilfe Sprechblase 1 – 7



Fülle in dein Kalorimeter eine bestimmte Masse Wasser.



Bestimme die Ausgangstemperatur des Wassers und des Wärmekissens (beides sollte Zimmertemperatur haben).



Knicke das Metallplättchen deines Wärmekissens.



Lege das Wärmekissen in das Kalorimeter und bestimme nach 10 Minuten die Temperatur. Notiere die Werte in deinen Aufzeichnungen.



Berechne die Temperaturdifferenz ΔT , in dem du 91 und 92 subtrahierst. Beachte die Einheit.



Finde in einem Tafelwerk die Grundgleichung der Wärmelehre, mit der du die von dem Wasser aufgenommene Wärme berechnen kannst. Welche Bedeutung hat in dieser Gleichung das c?



Berechne nun die von dem Wasser aufgenommene Wärme: $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$