A2 Inklusion: Wir speichern Wärme – Vom Wärmespeicher zur Salzschmelze
Lernhilfe Sprechblase 1 – 4

Fülle in dein Kalorimeter eine bestimmte Masse Wasser.

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

© Landesinstitut für Schulqualität und Lehrerbildung Sachsen-Anhalt/Siemens Stiftung 2016.
Inhalt lizenziert unter CC BY-SA 4.0 international

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 $\vartheta 1$ und $\vartheta 2$ subtrahierst. Beachte die Einheit.

© Landesinstitut für Schulqualität und Lehrerbildung Sachsen-Anhalt/Siemens Stiftung 2016.
Inhalt lizenziert unter CC BY-SA 4.0 international

Tafelwerk
Formelsammlung

Mathematik
Physik
Chemie

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: $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$

© Landesinstitut für Schulqualität und Lehrerbildung Sachsen-Anhalt/Siemens Stiftung 2016.
Inhalt lizenziert unter CC BY-SA 4.0 international