

Bestimmung der spezifischen Wärmekapazität von Wasser

Fach:

Name:

Klasse:

Datum:

Um **500 g** H₂O um $\Delta\vartheta =$ zu erwärmen, benötigt man die Wärmemenge **Q =**

Um **1 g** H₂O um $\Delta\vartheta =$ zu erwärmen, benötigt man die Wärmemenge **Q =**

Um **1 g** H₂O um $\Delta\vartheta = 1 \text{ K}$ zu erwärmen, benötigt man die Wärmemenge **Q =**

Formel:

$$Q = c_{H_2O} \cdot m \cdot \Delta\vartheta \quad \Rightarrow \quad c_{H_2O} = \frac{Q}{m \cdot \Delta\vartheta} =$$

Literaturwert: $c_{H_2O} =$

Die **spezifische Wärmekapazität** gibt an, wie viel _____

z. B. Wasser:

Man benötigt _____ Joule an Energie (Wärme), um 1 g Wasser um 1 K zu erwärmen.

(1 K wäre z. B. eine Erwärmung von 35 °C auf 36 °C oder von 0 °C auf 1 °C)