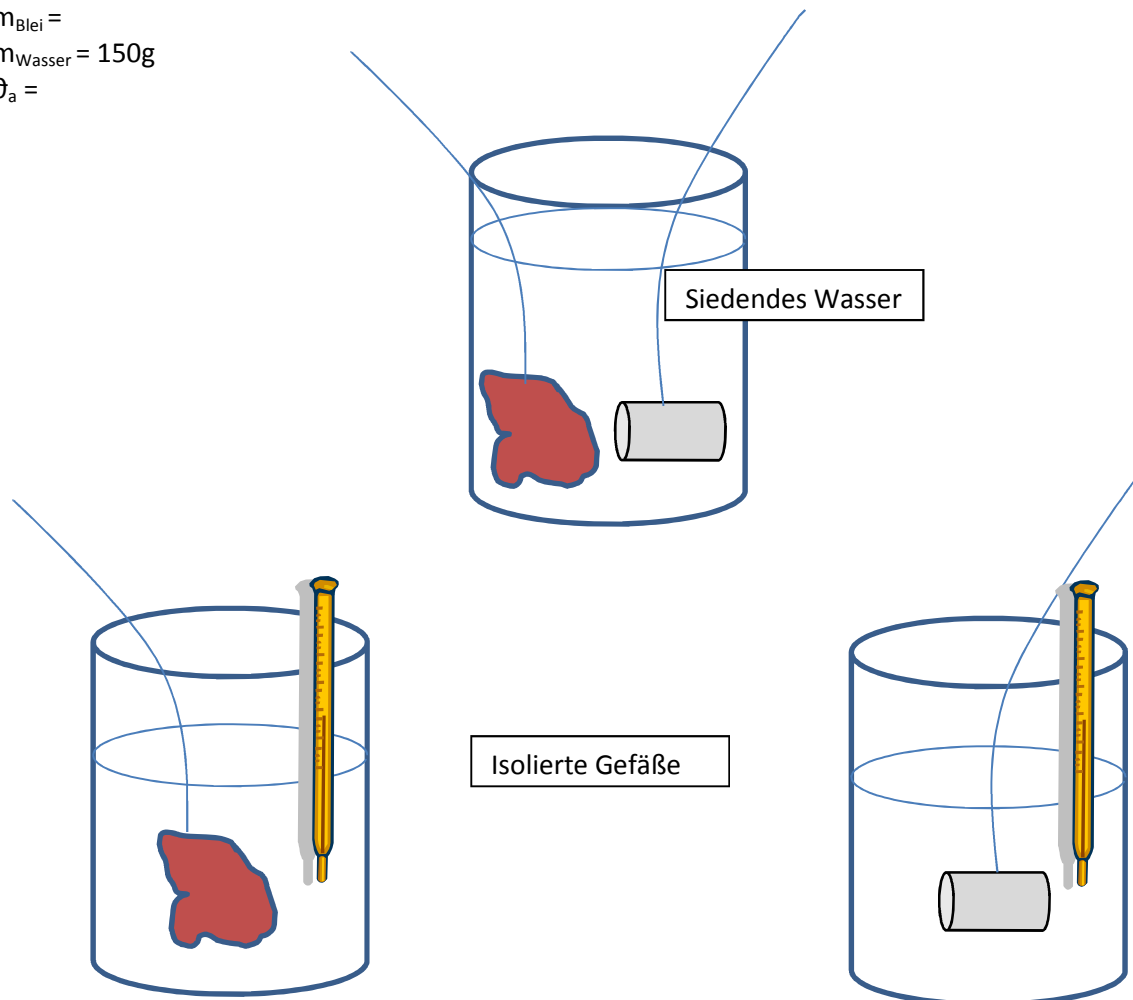


Spezifische Wärmekapazität von Festkörpern

(Motivation und Einführung – siehe Folie)

Versuchsdurchführung:

$m_{\text{Stein}} =$
 $m_{\text{Blei}} =$
 $m_{\text{Wasser}} = 150\text{g}$
 $\vartheta_a =$



Jeweils 150 ml kaltes Wasser mit Anfangstemperatur ϑ_a
Mischungstemperatur ϑ_m messen.

$$Q_{\text{ab}} = Q_{\text{auf}}$$
$$c_{\text{Körper}} \cdot m_{\text{Körper}} \cdot (100 - \vartheta_m) = c_{\text{Wasser}} \cdot m_{\text{Wasser}} \cdot (\vartheta_m - \vartheta_a)$$

$$c_{\text{Körper}} = \frac{c_{\text{Wasser}} \cdot m_{\text{Wasser}} \cdot (\vartheta_m - \vartheta_a)}{m_{\text{Körper}} \cdot (100 - \vartheta_m)}$$

Sollte Robinson lieber eine Kanonenkugel oder besser einen großen Stein verwenden?

Robinson`s Badezimmer

