A2 Inclusión: Almacenamos calor – Del almacenamiento de calor a la fundición de sal
Ayuda de aprendizaje de burbuja de historieta 1 a 7

Llena tu calorímetro con cierta cantidad de agua.

Determina la temperatura inicial del agua y del cojín térmico (ambos deben estar a temperatura ambiente).

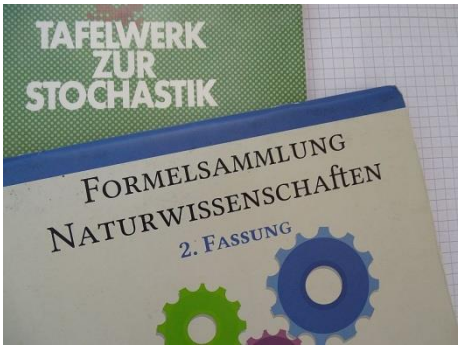
© Instituto Estatal para la Calidad Escolar y la Formación del Profesorado de Sajonia-Anhalt/Siemens Stiftung, traducido por Siemens Stiftung 2018. Contenido licenciado bajo CC BY-SA 4.0 internacional

Dobla la placa metálica de tu cojín térmico.

Coloca el cojín térmico en el calorímetro y determina la temperatura después de 10 minutos. Escribe los valores en tus registros.

Calcula la diferencia de temperatura ΔT, en la que restas $\vartheta 1$ y $\vartheta 2$. Ten en cuenta la unidad.

© Instituto Estatal para la Calidad Escolar y la Formación del Profesorado de Sajonia-Anhalt/Siemens Stiftung, traducido por Siemens Stiftung 2018. Contenido licenciado bajo CC BY-SA 4.0 internacional



Busca en una tabla la ecuación básica de la termodinámica, con la que puedes calcular el calor absorbido por el agua. ¿Cuál es el significado de la c en esta ecuación?

Ahora calcula el calor absorbido por el agua: $Q = m \cdot c \cdot \Delta T$

© Instituto Estatal para la Calidad Escolar y la Formación del Profesorado de Sajonia-Anhalt/Siemens Stiftung, traducido por Siemens Stiftung 2018. Contenido licenciado bajo CC BY-SA 4.0 internacional