

Ejercicio de Calor

Situación problema

Una olla de aluminio de $0,8 \text{ kg}$

se utiliza para calentar sopa.

El aluminio tiene un calor específico de:

$$900 \text{ J}/(\text{kg} \cdot ^\circ\text{C})$$

La temperatura de la olla aumenta desde:

$$25^\circ\text{C} \text{ hasta } 95^\circ\text{C}$$

Responde:

1. ¿Cuánto calor absorbe la olla?
2. Expresa el resultado en:
 - Joules (J)
 - Kilojoules (kJ)
 - Kilocalorías (kcal)