

Problema 1111: ¿Qué cantidad de calor absorben 250g de hierro cuando se calienta de 20°C a 80°C?
Dato $c(\text{Fe}) = 450\text{J}\cdot\text{kg}^{-1}\cdot\text{K}^{-1}$

$$Q = m \cdot c \cdot (T - T_0) = 0,250 \text{ kg} \cdot 450 \frac{\text{J}}{\text{kg}\cdot^\circ\text{C}} \cdot (80^\circ\text{C} - 20^\circ\text{C}) = \underline{6750 \text{ J}} = \underline{6,75 \text{ kJ}}$$