



- 1 Determine la cantidad de energía calórica necesaria para calentar 1539 gramos de hierro desde 40 °C a 94 °C.  $C_e$  del hierro: 0,45 J/g.°C. Expresar el resultado en calorías.

$$Q = m C_e \Delta T. \quad Q = 1539 \text{ g} \cdot 0,45 \text{ J/g} \cdot (94 - 40) \text{ }^\circ\text{C}$$

$$Q = 1539 \text{ g} \cdot 0,45 \text{ J/g} \cdot 54 \text{ }^\circ\text{C}$$

$$Q = 3736,5 \text{ J}$$

$$Q = 0,37365 \text{ kcal}$$