



## Actividad

- 1 Determine la cantidad de energía calórica necesaria para calentar 55 gramos de hierro desde  $40\text{ }^{\circ}\text{C}$  a  $94\text{ }^{\circ}\text{C}$ .  $C_e$  del hierro:  $0,45\text{ J/g}\cdot^{\circ}\text{C}$ . Exprese el resultado en calorías.

$$55\text{g} \times 0,45 (94 - 40) = 55\text{g} \times 0,45 \times 54\text{ }^{\circ}\text{C}$$

$$Q = 1.336,5 \text{ joule.}$$

- 2 ¿Qué cantidad de energía calórica es necesaria para evaporar 60 gramos de agua a la temperatura de  $100\text{ }^{\circ}\text{C}$ , si el calor de vaporización es de  $540\text{ cal/g}$ ? Exprese el resultado en joule.

1 g de AGUA	_____	$540\text{ }^{\circ}\text{C}$ Caloría	+ Caloría	_____	$4.184$
60g _____	x	$x = 32.400\text{ }^{\circ}\text{C}$	$32.400\text{ }^{\circ}\text{C}$ _____	x	$x = 135964,6$ Joule