



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

$$Q = 55 \cdot 0,45 (94 - 40)$$
$$Q = 55 \cdot 0,45 \cdot 54$$
$$1336,5$$

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

$$Q = 100 \cdot \lambda = 0$$
$$60 \cdot 540$$
$$32.400\text{ cal}$$