

$$Q = mc \Delta T$$
$$Q = 500 \cdot 0,114 \cdot 70$$
$$Q = 3990 \text{ cal.}$$



1 Determine la cantidad de energía calórica necesaria para calentar 100 gramos de hierro desde 40°C a 94°C . Calor del hierro: $0,45 \text{ J/g}^\circ\text{C}$

40°C

¿Qué cantidad de energía calórica es necesaria para evaporar 60 gramos de agua a 100°C , si el calor de vaporización es de 540 cal/g ? Exprese el resultado en kJ

1009°K