

## $\Sigma$ ejercicios propuestos

1. ¿Qué cantidad de calor se debe aplicar a un trozo de plomo de 850 g para que eleve su temperatura de 18 °C a 120 °C? Dato:  $Ce_{Pb} = 0.031 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$ .
2. La temperatura inicial de una barra de aluminio de 3 kg es de 25 °C. ¿Cuál será su temperatura final si al ser calentada recibe 12 000 calorías? Dato:  $Ce_{Al} = 0.217 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$ .
3. ¿Qué cantidad de calor necesitan 60 g de agua para que su temperatura aumente de 25 °C a 100 °C?
4. Determina las calorías requeridas por una barra de cobre de 2.5 kg para que su temperatura aumente de 12 °C a 300 °C.
5. Determina el calor específico de una muestra metálica de 400 g si al suministrarle 620 calorías aumentó su temperatura de 15 °C a 65 °C. Consulta el cuadro 1.6 e identifica de qué sustancia se trata.
6. Dos kilogramos de agua se enfrían de 100 °C a 15 °C. ¿Qué cantidad de calor cedieron al ambiente?