

CALOR

Escriba los resultados sin unidad de medida:

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: $C_{e_{pb}} = 0.031 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$ $Q = \quad \text{cal}$

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 12000 calorías?
Dato: $C_{e_{Al}} = 0.217 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$ $T = \quad ^\circ\text{C}$

3 ¿Qué cantidad de calor necesitan 60 g de agua para que su temperatura aumente de 25 °C a 100 °C?

4 Determine las calorías requeridas por una barra de cobre de 2.5 kg para que su temperatura aumente de 12 °C a 300 °C.

5 Determine el calor específico de una muestra metálica de 400 g, si al suministrarle 620 calorías aumentó su temperatura de 15 °C a 65 °C. Consulte el [cuadro 11.4](#) e identifique de qué sustancia se trata.

6 2 kg de agua se enfrían de 100 °C a 15 °C. ¿Qué cantidad de calor cedieron al ambiente?

3) $Q = \quad \text{cal}$

4) $Q = \quad \text{cal}$

5) $C_e = \quad \text{cal}$

La muestra es de: _____

5) $Q = \quad \text{cal}$