

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: $Ce_{Pb} = 0.031 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$

$$Q = \text{cal}$$

- 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: $Ce_{Al} = 0.217 \text{ cal/g } ^\circ\text{C}$

$$T = {}^\circ\text{C}$$

- 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 enfrián de 100 °C a 15 °C. ¿Qué cantidad de calor cedieron al ambiente?

3) $Q = \text{cal}$

4) $Q = \text{cal}$

5) $Ce = \text{cal}$

La muestra es de: _____

5) $Q = \text{cal}$