

# CALORIMETRÍA

## Tercero Bachillerato

Coloque un visto en la respuesta que considere correcta:

1. SE UTILIZA LA FÓRMULA  $Q = Ce.m.\Delta t$  CUANDO:

- a) no hay cambio de fase..... (\_\_\_)
- b) hay cambio de fase de sólido a líquido o viceversa..... (\_\_\_)
- c) hay cambio de fase de sólido a líquido. .... (\_\_\_)
- d) cuando hay cambio de vapor a líquido o viceversa. (\_\_\_)

2. UNA ESFERA DE LATÓN DE 100 GR, TIENE UNA TEMPERATURA INICIAL DE 10°C, AL RECIBIR 200 CAL DE ENERGÍA, SU TEMPERATURA SE ELEVA A 20°C ¿CUÁL ES EL CALOR ESPECÍFICO DE LA ESFERA?



- a) 200 Cal /gr °C..... (\_\_\_)
- b) 20 Cal /gr °C ..... (\_\_\_)
- c) 0.2 Cal /gr °C ..... (\_\_\_)
- d) 0.02 Cal /gr °C ..... (\_\_\_)

Desarrollo del ejercicio:

3. 20 GRAMOS DE AGUA PASAN DE 10°C A 20°C. DETERMINE LA CANTIDAD DE CALOR QUE RECIBIÓ. RESPUESTA EXPRESADA EN CALORÍAS.

- a) 120..... (\_\_\_)
- b) 400..... (\_\_\_)
- c) 200 ..... (\_\_\_)
- d) 150 ..... (\_\_\_)

Desarrollo del ejercicio:

4. 30 GRAMOS DE AGUA A  $40^{\circ}\text{C}$  SE ENFRÍAN HASTA ALCANZAR UNA TEMPERATURA DE  $10^{\circ}\text{C}$ . DETERMINE LA CANTIDAD DE CALORÍAS QUE CEDIÓ AL AMBIENTE.

- a) 800 ..... (\_\_\_)
- b) 900 ..... (\_\_\_)
- c) 1200 ..... (\_\_\_)
- d) 600 ..... (\_\_\_)

Desarrollo del ejercicio:

5. LA CANTIDAD DE CALOR REQUERIDA PARA QUE UN GRAMO DE SUSTANCIA ELEVE SU TEMPERATURA UN GRADO CELSIUS SE LE CONOCE COMO:

- a) Calor específico ..... (\_\_\_)
- b) Calor latente de evaporación ..... (\_\_\_)
- c) Calor latente de fusión ..... (\_\_\_)
- d) Capacidad calorífica ..... (\_\_\_)

6. 600 GRAMOS DE HIERRO SE ENCUENTRAN A UNA TEMPERATURA DE  $20^{\circ}\text{C}$ . ¿CUÁL SERÁ SU TEMPERATURA FINAL SI LE SUMINISTRAN 8 000 CALORÍAS?

- a)  $138^{\circ}\text{C}$  ..... (\_\_\_)
- b)  $120^{\circ}\text{C}$  ..... (\_\_\_)
- c)  $80^{\circ}\text{C}$  ..... (\_\_\_)
- d)  $60^{\circ}\text{C}$  ..... (\_\_\_)

Desarrollo del ejercicio: