

CALORIMETRÍA

Tercero Bachillerato

Coloque un visto en la respuesta que considere correcta:

1. SE UTILIZA LA FÓRMULA $Q = Ce \cdot m \cdot \Delta t$ 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°C SE ENFRIAN HASTA ALCANZAR UNA TEMPERATURA DE 10°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°C. ¿CUÁL SERÁ SU TEMPERATURA FINAL SI LE SUMINISTRAN 8 000 CALORÍAS?

- a) 138°C ()
- b) 120°C ()
- c) 80°C ()
- d) 60°C ()

Desarrollo del ejercicio: