ACTIVIDAD online #2

- **Se tiene una masa de 520 g de zinc, la temperatura inicial es de 24 °C a 43 °C. Considere que el calor específico es de 0,1 cal/gr.°C, encontrar el calor que absorbe o pierde un cuerpo.**

$$Q = c.m.\Delta T$$

$$Q = (\quad)(\quad)(\quad - \quad)$$

$$Q = \qquad cal$$

Absorbe (gana) calor
Pierde (cede) calor

Datos

$m = \quad g$
$T_o = \quad °C$
$T_f = \quad °C$
$c = 0{,}1\ cal/gr.°C$
$Q = ?$

- **Se tiene una masa de 285 g de zinc, la temperatura inicial es de 43 °C a 24 °C. Considere que el calor específico es de 0,1 cal/gr.°C, encontrar el calor que absorbe o pierde un cuerpo.**

$$Q = c.m.\Delta T$$

$$Q = (\quad)(\quad)(\quad - \quad)$$

$$Q = \qquad cal$$

Datos

$m = \quad g$
$T_o = \quad °C$
$T_f = \quad °C$
$c = 0{,}1\ cal/gr.°C$
$Q = ?$

- **Un cuerpo absorbe 1200 J de calor al pasar de 35 °C a 45 °C. si se tiene una masa de 421 g. ¿cuál es el calor específico en kJ/kg.°C del material?**

$$Q = 1200\ J = \frac{1200}{1000} = \qquad kJ$$

$$m = 421g = \frac{421}{1000} = \qquad kg$$

Datos

$m = \quad g$
$T_o = \quad °C$
$T_f = \quad °C$
$Q = \quad J$
$c = ?$

$$Q = c.m.\Delta T$$

$$= c(\qquad)(\quad - \quad)$$

$$c = \frac{\qquad}{(\quad - \quad)}$$

$$c = \qquad kJ/kg.°C$$

Ing. Andrea Arellano S.

LIVEWORKSHEETS

1. **Relacione las definiciones de transferencia de calor según corresponda.**

Los cuerpos se encuentran en contacto, propia de los sólidos	Conducción
Propia de los fluidos, el calor se propaga por corrientes	Convección
Se produce por la propagación de energía electromagnética a través del espacio	Radiación

2. **Los materiales que son conductores de calor muy malos se los conoce como:**

- Aislantes o insuladores
- Conductores
- Corriente
- Energía

3. **Es conocido como el mejor conductor de calor:**

- Plata
- Madera
- Vidrio
- Oro

4. **La dificultad con que un cuerpo aumenta su temperatura cuando se suministra calor se debe a:**

- Calor específico
- Capacidad calorífica
- Diferencia de calor
- Temperatura

Ing. Andrea Arellano G.

LIVEWORKSHEETS