

$$F = m \cdot a = 100 \text{ kg} \cdot 9,8 \text{ m/s}^2 = 980 \text{ N}$$

$$P = 1 \text{ kPa} = 1.000 \text{ Pa}$$

$$P = F/S$$

$$S = F/P$$

$$S = \frac{980 \text{ N}}{1.000 \text{ N/m}^2}$$

$$S = 0,98 \text{ m}^2$$

$$1 \text{ m}^2 = 10.000 \text{ cm}^2$$

$$0,98 \text{ m}^2 = 9.800 \text{ cm}^2$$

Respuesta

Superficie... 9.800 cm²

Ejercicio 5 (1 punto)

Calcule la constante K de Henry si 155 g de un gas se disuelven en un litro de agua bajo la presión parcial de este de 0,2 atm. La masa relativa del gas es de 77,5 g/mol

Respuesta

$$K = \dots\dots\dots \text{M/atm}$$

$$\text{Molaridad} = \frac{\text{n}^\circ \text{ moles}}{\text{Litro}}$$

$$77,5 \text{ g} \dots\dots\dots 1 \text{ mol}$$

$$155 \text{ g} \dots\dots\dots 2 \text{ moles}$$

Los 2 moles están en un litro, por lo tanto la Molaridad es 2 mol/l

$$[\text{gas}] = K \cdot P_p$$

$$K = [\text{gas}] / P_p$$

$$K = 2 \text{ M} / 0,2 \text{ atm}$$

$$K = 10 \text{ M/atm}$$

Respuesta

K =10 M/atm

Ejercicio 6 (1 punto)

Un pez nada a una profundidad de 3445,6 mm, en un lago de agua salada (densidad 1,5 g/cm³). Calcule la presión total que soporta el pez a esa profundidad, expresada en atmósferas.

Dato: 1 atm = 1.013.000 barias, g = 9,8 m/s²

<input type="checkbox"/>	a) 0,15 atm
<input type="checkbox"/>	b) 0,5 atm
<input type="checkbox"/>	c) 1,5 atm
<input type="checkbox"/>	d) 2 atm

$$3445,6 \text{ mm} = 344,56 \text{ cm}$$

$$9,8 \text{ m/s}^2 = 980 \text{ cm/s}^2$$

$$P_{\text{manométrica}} = \delta \cdot g \cdot h$$

$$P_{\text{manométrica}} = 1,5 \text{ g/cm}^3 \cdot 980 \text{ cm/s}^2 \cdot 344,56 \text{ cm}$$

$$P_{\text{manométrica}} = 506.503,2 \text{ barias}$$

$$1.013.000 \text{ ba} \dots\dots\dots 1 \text{ atm}$$

$$506.503,2 \text{ ba} \dots\dots\dots x = 0,5 \text{ atm}$$

$$P_{\text{total}} = 1 \text{ atm} + 0,5 \text{ atm}$$

$$P_{\text{total}} = 1,5 \text{ atm}$$

La opción correcta es la c)

Ejercicio 7 (1 punto)

A un recipiente adiabático con 11 decagramos de agua se agrega una masa de plomo (Pb). El agua varía su temperatura de 31°C a 39°C. Calcule la masa de plomo considerando que el mismo tenía una temperatura inicial de 82°C.

Dato $C_{e_{Pb}} : 0,03 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$

Respuesta

$$m_{Pb} \dots\dots\dots \text{g}$$

$$11 \text{ dag} = 110 \text{ g}$$

$$Q_c + Q_a = 0$$

$$C_{Pb} \cdot m_{Pb} \cdot \Delta T_{Pb} + C_{H_2O} \cdot m_{H_2O} \cdot \Delta T_{H_2O} = 0$$

$$0,03 \text{ cal/g}^\circ\text{C} \cdot m_{Pb} \cdot (39^\circ\text{C} - 82^\circ\text{C}) + 1 \text{ cal/g}^\circ\text{C} \cdot 110 \text{ g} \cdot (39^\circ\text{C} - 31^\circ\text{C}) = 0$$

$$0,03 \text{ cal/g}^\circ\text{C} \cdot m_{Pb} \cdot (-43^\circ\text{C}) + 880 \text{ cal} = 0$$

$$-1,29 \text{ cal/g} \cdot m_{\text{Pb}} = -880 \text{ cal}$$

$$m_{\text{Pb}} = -880 \text{ cal} / -1,29 \text{ cal/g}$$

$$m_{\text{Pb}} = 682,17 \text{ g}$$

Respuesta

$$m_{\text{Pb}} \dots \dots \dots \mathbf{682,17 \text{ g}}$$

Ejercicio 8 (1 punto)

Seleccione la opción correcta

En la experiencia de Joule sobre el equivalente mecánico del calor:

<input type="checkbox"/>	a) El trabajo realizado por las pesas se convierte en calor
<input type="checkbox"/>	b) El calor absorbido por el sistema es igual al trabajo realizado por el sistema
<input type="checkbox"/>	c) El calor intercambiado produce un aumento de temperatura
<input type="checkbox"/>	d) No hay intercambio de calor

En la experiencia sobre el equivalente mecánico del calor, el recipiente es adiabático y todo el sistema se encuentra a la misma temperatura. El aumento de temperatura es por el trabajo realizado por las pesas.

NO HAY INTERCAMBIO DE CALOR

La opción correcta es la d)

Ejercicio 9 (1 punto)

Un cuerpo de 15 hectogramos se encuentra dentro de un sistema adiabático. Calcule cuántas calorías necesita absorber para que su temperatura se eleve en 20 Kelvin. Considere que el cuerpo no sufre ningún cambio de estado y que su $C_e = 0,6 \text{ cal/g}^\circ\text{C}$

<input type="checkbox"/>	a) 1.800 cal
<input type="checkbox"/>	b) 18.000 cal
<input type="checkbox"/>	c) 26.370 cal
<input type="checkbox"/>	d) 263.700 cal

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

$$1 \text{ hg} = 100 \text{ g}$$

$$15 \text{ hg} = 1.500 \text{ g}$$

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

$$Q = 0,6 \text{ cal/g} \cdot ^\circ\text{C} \cdot 1500 \text{ g} \cdot 20^\circ\text{C}$$

$$Q = 18.000 \text{ cal}$$

La opción correcta es la b)

Ejercicio 10 (1 punto)

El extremo de una barra cilíndrica de metal de 10 cm^2 de sección (Área) y $0,20 \text{ m}$ de longitud, se coloca al fuego. Al cabo de 10 segundos se produce un flujo de 500 calorías entre los extremos. Si la constante de conductibilidad (k) del metal es $0,125 \frac{\text{cal}}{\text{cm} \cdot \text{s} \cdot ^\circ\text{C}}$, calcule la variación de temperatura entre los extremos de la barra metálica

Respuesta

$$\Delta T \dots \dots \dots \text{ } ^\circ\text{C}$$

$$1 \text{ m} = 100 \text{ cm}$$

$$0,20 \text{ m} = 20 \text{ cm}$$

Ley de Fourier

$$\frac{Q}{t} = \frac{k \cdot A \cdot \Delta T}{\Delta x}$$

$$\Delta T = \frac{Q \cdot \Delta x}{k \cdot A \cdot t}$$

$$\Delta T = \frac{\cancel{\text{cm}} \cdot \text{s} \cdot ^\circ\text{C} \cdot 500 \cancel{\text{ cal}} \cdot 20 \cancel{\text{ cm}}}{0,125 \cancel{\text{ cal}} \cdot 10 \cancel{\text{ cm}}^2 \cdot 10 \cancel{\text{ s}}}$$

$$\Delta T = 800^\circ\text{C}$$

Respuesta

$$\Delta T \dots \dots \dots \mathbf{800 \text{ } ^\circ\text{C}}$$