Nombre

Calificación:

- 1. Un gas ideal monoatómico se introduce en un contenedor de volumen $2,1 \times 10^{-4} \, \mathrm{m}^3$, a una temperatura de 310 K y una presión de 5.3×10^5 Pa.
 - a) {1 punto} Indique qué se entiende por gas ideal.
 - Un gas donde las fuerras intermoleculares son nules Un gas do que obedece la ley de los gare ideales, PV=nRT pura todo valor de P,T,V
 - Un gas donde sus mobéculos solo tienen Energia cinética
 - b) {1 punto} Calcule el número de átomos de gas

$$n = \frac{P.V}{R.T} \qquad n = \frac{5.3 \times 10^5 \, \text{Res}}{8.31 \, \text{M}} \cdot 340 \, \text{K} = \frac{53 \times 2.1}{8.31 \times 310} \, \text{mol} = \frac{0.043}{8.31 \times 310} \, \text{mol} = \frac{5.3 \times 2.1}{8.31 \times 310} \, \text{mol$$

c) {1 punto} Calcule, en J, la enegla interna del gas

$$E_c = (U_{interna} + ctome) = \frac{3}{2} t_B \cdot T = \frac{3}{2} l_1 \cdot 38 \times 10^{-23} \times 310 = 6.4 \times 10^{-21} \int [atoms] t_1 t_2 t_3 = 6.4 \times 10^{-21} \int [atoms] t_3 t_4 t_5 = 6.4 \times 10^{-21} \int [atoms] t_4 t_5 = 6.4 \times 10^{-21} \int [atoms] t_5 = 6.4 \times 10^{-21} \int [atoms]$$

d) {1 punto} El volumen del gas se incrementa a 6.8×10^{-4} m³, a temperatura constante.

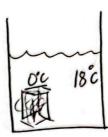
Calcula, en Pa, la nueva presión ejercida por el gas.
$$P_{1}V_{1} = P_{2}V_{1} \implies P_{2} = \frac{P_{1}V_{1}}{V_{2}} = \frac{5.3 \times 10^{5} \times 2.1 \times 10^{-4}}{6.8 \times 10^{-4}} = 1.6 \times 10^{5} P_{4}$$

e) {1 punto} Explica, en términos de movimiento molecular, este cambio de presión.

- lituro de cambio del momento lineal en la pared del recipiente ha disminido.

2. En un experimento para determinar el calor latente específico de fusión del hielo, se deja caer un cubo de hielo en agua contenida en un calorímetro bien aislado de capacidad calorífica específica despreciable. Conociendo los siguientes datos.

Masa del cubo de hielo = 25g. Masa de agua = 350g. Temperatura inicial del cubo de hielo = 0° C, Temperatura inicial del agua = 18° C Temperatura final del agua = 12° C Capacidad calorífica específica del agua = 4200 $\frac{1}{\log K}$



a) {3 puntos}Usando los datos anteriores, estime el calor latente específico de fusión del hielo.

 $01025 kg Cl_f + 0.025 kg \cdot 4200 \frac{5}{kg k}$ $12k = 0.35 kg 4200 \frac{5}{kg k}$ $12k = 0.35 kg 4200 \frac{5}{kg k}$ 12605 8820 $8820 - 1260 = 7560 = 0.025 Cl_f$ $Cl_f = 3.0 \times 10^{5} \frac{3}{kg}$

b) El experimento se repite utilizando la misma masa de hielo triturado. Sugiera el efecto, si lo hay, de triturar el hielo en

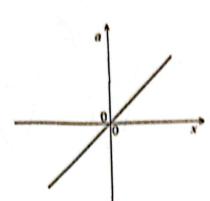
1) {1 punto} La temperatura final del agua.

- No cambria la te, la energia intercam biade e la misma.

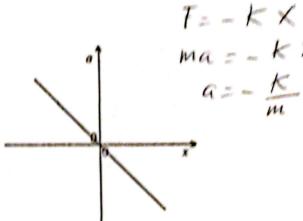
2) {1 punto} El tiempo que tarda el agua en alcanzar su temperatura final.

El tempo es menor, se devite autes ya que el dela de contacto es mayor 3. {1 punto} Los gráficos muestran cómo la aceleración a de cuatro particulas diferentes varia con su desplazamiento x. ¿Cuál de las partículas está ejecutando un movimiento armónico stmple?



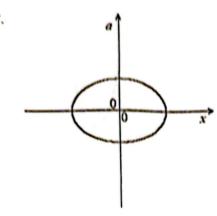




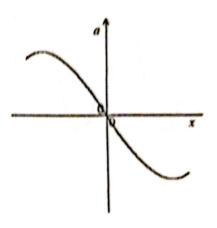


 $ma = -k \times$ $q = -\frac{k}{m} \times$

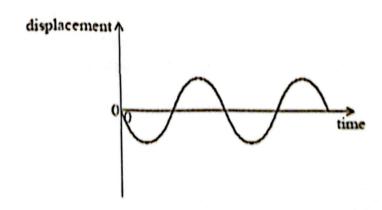
C.



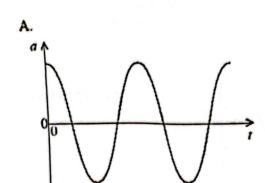
D.

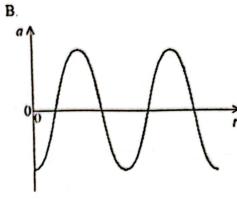


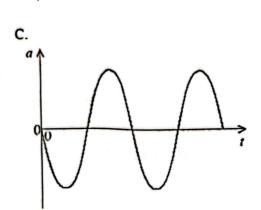
4. {2 puntos} El gráfico muestra cómo varía el desplazamiento con el tiempo para un objeto que experimenta movimiento armónico simple:

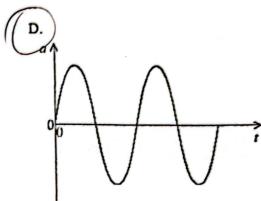


¿Qué gráfica muestra cómo la aceleración a del objeto varía con el tiempo t?







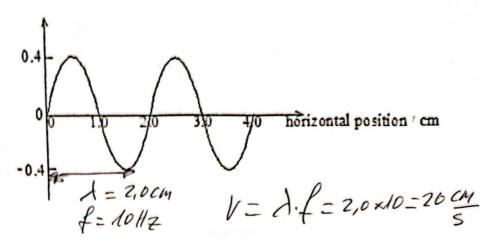


5. {1 punto} La velocidad de una onda se define como:

- a) la velocidad a la que vibran las partículas de la onda.
- b) la velocidad del medio a través del cual pasa la onda.
- (c))a velocidad de transferencia de la energía de la onda.
 - d) la velocidad a la que se producen las vibraciones de la onda.

6. {2 puntos} Una fuente produce ondas de agua de frecuencia 10 Hz. El gráfico muestra la variación con la posición horizontal del desplazamiento vertical de la superficie del agua en un instante de tiempo.

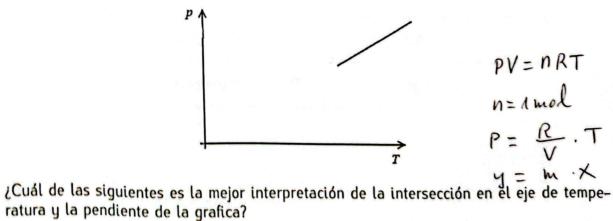
vertical displacement 'cm



La velocidad del agua es:

A.
$$0.20 \text{ cm s}^{-1}.\text{B.}$$
 $4.0 \text{ cm s}^{-1}.\text{C.}$ 10 cm s^{-1} D. 20 cm s^{-1}

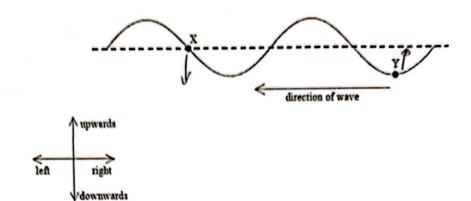
7. {2 puntos} El siguiente gráfico muestra la variación con la temperatura absoluta T de la presión p de un mol de un gas ideal que tiene un volumen V, R es la constante molar del gas.



ratura y la pendiente de la grafica?

Intercept on temperature axis / K	Gradient of graph
- 273	$\frac{R}{\nu}$
0	$\frac{R}{\nu}$
0	$\frac{\nu}{R}$
- 273	$\frac{\nu}{R}$

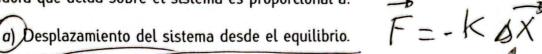
8. {1 punto} El siguiente diagrama muestra una onda transversal en una cuerda. La ola se mueve de derecha a izquierda.



En la posición que se muestra, el punto X tiene desplazamiento cero y el punto Y está en una posición de máximo desplazamiento. ¿Cuál de las siguientes da la dirección subsiguiente del movimiento del punto X? y del punto Y?

	Point X	Point Y
A.	left	left
B.	upwards	upwards
C.	downwards	left
(D.)	downwards	upwards

9. {1 punto} Para un sistema que ejecuta un movimiento armónico simple, la fuerza restauradora que actúa sobre el sistema es proporcional a:



- b) Amplitud de oscilación.
- c) Energía potencial elástica.
- d) Frecuencia de oscilación.

- 10. {2 puntos} Una partícula oscila con un movimiento armónico simple de tal forma que su desplazamiento varía de acuerdo con la expresión $x=5\cdot\cos(2t+\frac{\pi}{6})$. Donde x está en cm y t en s. En t=0 encuentre:
 - a) el desplazamiento, 5cm = A
 - b) su velocidad,
 - c) su aceleración.