

Ejercicios y respuestas del apartado:
“Teoría cinético molecular.”

Teoría cinético molecular y presión (I)

1. Tenemos encerrado un gas en el interior de un globo a una temperatura de 25°C. ¿A qué se debe la presión del gas en el interior del globo?

- a) La presión es debida a la cantidad de partículas del gas en el interior del globo. A más partículas, más presión tendrá, independientemente de la temperatura.
- b) La presión es debida al choque de una partículas de gas con otras partículas de gas. Más choques entre ellas, más presión.
- c) La presión es debida al choque de las partículas del gas con las paredes del globo.

2. ¿Cómo influye la temperatura en la presión que ejerce un gas?

- a) No hay ningún efecto de la temperatura sobre la presión que ejerce un gas.
- b) A mayor temperatura aumenta la energía cinética de vibración de las partículas pero la presión se mantiene constante.
- c) La presión disminuye la aumentar la temperatura.
- d) La presión aumenta al aumentar la temperatura.
- e) Ninguna de las otras afirmaciones es correcta.

-----Clave-----

- 1. (c)
- 2. (d)

Teoría cinético molecular y presión (II)

Tenemos un gas encerrado en un recipiente.

Si disminuimos el volumen del gas manteniendo constante la temperatura, las partículas chocan con (1) _____ (más / menos) frecuencia contra las paredes del recipiente que las contiene: (2) _____ (aumenta / disminuye) la presión sobre las paredes del recipiente

Si enfriamos el gas manteniendo constante el volumen, (3) _____ (aumentará / disminuirá) la energía cinética media y las partículas del gas chocaran con menos (más / menos) intensidad contra las paredes: (4) _____ (aumenta / disminuye) la presión del recipiente que contiene el gas.

aumenta disminuirá disminuye más

-----Clave-----

Teoría cinético molecular y presión (II)

Tenemos un gas encerrado en un recipiente.

Si disminuimos el volumen del gas manteniendo constante la temperatura, las partículas chocan con más (más / menos) frecuencia contra las paredes del recipiente que las contiene: aumenta (aumenta / disminuye) la presión sobre las paredes del recipiente

Si enfriamos el gas manteniendo constante el volumen, disminuirá (aumentará / disminuirá) la energía cinética media y las partículas del gas chocaran con menos (más / menos) intensidad contra las paredes: disminuye (aumenta / disminuye) la presión del recipiente que contiene el gas.

La teoría cinético molecular y los cambios de estado (I)

Un aumento de la temperatura, provoca un(a) (1)_____ (disminución / aumento) de las fuerzas de cohesión al (2)_____ (aumentar / disminuir) la energía (3)_____ media de las partículas. Al aumentar la temperatura las partículas se (4)_____ (alejarán / acercarán) provocando un(a) (5)_____ (disminución / aumento) del orden; es decir favorecerá una cambio de estado (6)_____ (progresivo / regresivo).

alejarán aumentar cinética disminución disminución progresivo

-----Clave-----

La teoría cinético molecular y los cambios de estado (I)

Un aumento de la temperatura, provoca un(a) disminución (disminución / aumento) de las fuerzas de cohesión al aumentar (aumentar / disminuir) la energía cinética media de las partículas. Al aumentar la temperatura las partículas se alejarán (alejarán / acercarán) provocando un(a) disminución (disminución / aumento) del orden; es decir favorecerá una cambio de estado progresivo (progresivo / regresivo).

La teoría cinético molecular y los cambios de estado (II)

Un aumento de la presión, provoca un(a) (1)_____ (mayor / menor) acercamiento de las partículas que componen la sustancia y, por tanto, un(a) (2)_____ (aumento / disminución) del orden; es decir, favorecerá un cambio de estado (3)_____ (regresivo / progresivo).

aumento mayor regresivo

-----Clave-----

La teoría cinético molecular y los cambios de estado (II)

Un aumento de la presión, provoca un(a) mayor (mayor / menor) acercamiento de las partículas que componen la sustancia y, por tanto, un(a) aumento (aumento / disminución) del orden; es decir, favorecerá un cambio de estado regresivo (regresivo / progresivo).

La teoría cinético molecular y los cambios de estado (III)

Completa los huecos, después pulsa "Comprobar" para revisar tus respuestas. Utiliza el botón "Pista" para averiguar una letra o dígito de la respuesta. También puedes pulsar en el botón "[?]" para ver una descripción de la palabra. ¡Ten en cuenta que perderás puntos si solicitas pistas o descripciones! No olvides poner tildes si la palabra las lleva.

menor temperatura → [?] energía de vibración de las partículas → [?] movilidad de las partículas → [?] ordenada la estructura

-----Clave-----

menor temperatura → **menor** energía de vibración de las partículas → **menor** movilidad de las partículas → **más** ordenada la estructura