



EVALUACIÓN DE PROPIEDADES DE LOS GASES

Nombre:	Curso: 7 ° Año A/B	Fecha de entrega: 15/06/2020
Puntaje Real: 29 ptos.	Puntaje Obtenido:	NOTA:

NOTA: investigando el texto de estudio y las guías enviadas, contesta la evaluación.

Objetivo: Evaluar proceso de aprendizaje "Propiedades de los gases"

Capacidad: razonamiento lógico

Destreza: investigar, resolver

LEA Y MARQUE SOLO UNA ALTERNATIVA (20 puntos)

1.- De acuerdo con los postulados de la teoría cinético molecular, ¿qué caracteriza a los gases?

- A. Están formados por partículas muy grandes.
- B. No tienen la capacidad de adaptarse al recipiente que los contiene.
- C. Sus partículas constituyentes tienen entre ellas fuerzas de atracción mínimas.
- D. Sus partículas constituyentes están fijas en un lugar determinado en el espacio.

2.- ¿Qué propiedad de los gases tiene relación con su capacidad para mezclarse con otros gases?

- A. Fluidez.
- B. Difusión.
- C. Dilatación.
- D. Compresión.

3.- ¿Qué científico estudió los procesos isotérmicos que afectan a los gases?

- A. Boyle.
- B. Charles.
- C. Lavoisier.
- D. Gay-Lussac.

4.- La ley de Gay-Lussac estableció que la relación entre la presión y la temperatura de un gas, cuando el volumen se mantiene constante, es directamente proporcional. ¿Cuál de las siguientes expresiones matemáticas hace referencia a dicha relación?

- A. $P \cdot V = K$
- B. $P/T = K$
- C. $V/T = K$
- D. $P \cdot T = K$

5.- Según las leyes de los gases ¿Qué variables explican el comportamiento de estos?

- A. Volumen y temperatura
- B. Presión, temperatura y calor
- C. Calor, presión y volumen
- D. Volumen, temperatura y presión

6.- Las ollas a presión están selladas para que el volumen permanezca constante; de este modo, la presión aumenta a medida que sube la temperatura de la llama. Este ejemplo corresponde a:

- A. Ley de Charles
- B. Ley de Boyle
- C. Ley de Gay Lussac
- D. Leyes del comportamiento de la materia

7.- ¿Qué existe entre las moléculas de los gases?

- A. No hay choque entre partículas
- B. Existen fuerza de atracción
- C. No existe fuerza de atracción ni repulsión
- D. No existen espacios intermoleculares

8.- No es una propiedad de los gases.

- A. No se pueden comprimir
- B. Se difunden fácilmente
- C. Se adaptan a la forma y tamaño del recipiente
- D. Se dilatan

9.- La relación entre temperatura y presión de acuerdo a la Ley de Gay Lussac es:

- A. Inversamente proporcional
- B. De proporcionalidad constante
- C. Variablemente proporcional
- D. Directamente proporcional

10.- Los gases presentan una serie de características que las diferencia de los líquidos y sólidos. ¿Cuál son?

- A. Fluidez y compresión
- B. Presión, fluidez y compresión
- C. Fluidez, compresión y Difusión
- D. Solo difusión

II. Nombre como se comportan los estados de la materia (mínimo 3 características) (9 puntos)

SÓLIDO: _____

LÍQUIDO: _____

GASEOSO: _____

¡¡¡¡¡ RECUERDA QUE LO MÁS IMPORTANTE ES TU CUIDADO Y SER FELIZ CON LO QUE TIENES, TENEMOS QUE VOLVER A VERNOS, ME FALTÓ TIEMPO PARA CONOCERLOS Y COMPARTIR CON USTEDES, PERO, AUNQUE FUE CORTO EL TIEMPO, LOS EXTRAÑO MUCHO CHICOS, ¡¡¡¡¡ TRABAJAMOS BIEN Y ESPERO SEGUIR HACIÉNDOLO!!!!!! MUCHO ÉXITO EN ESTA EVALUACIÓN, ESPERO SUS RESPUESTAS. MUUUUCHOS CARIÑOS.