

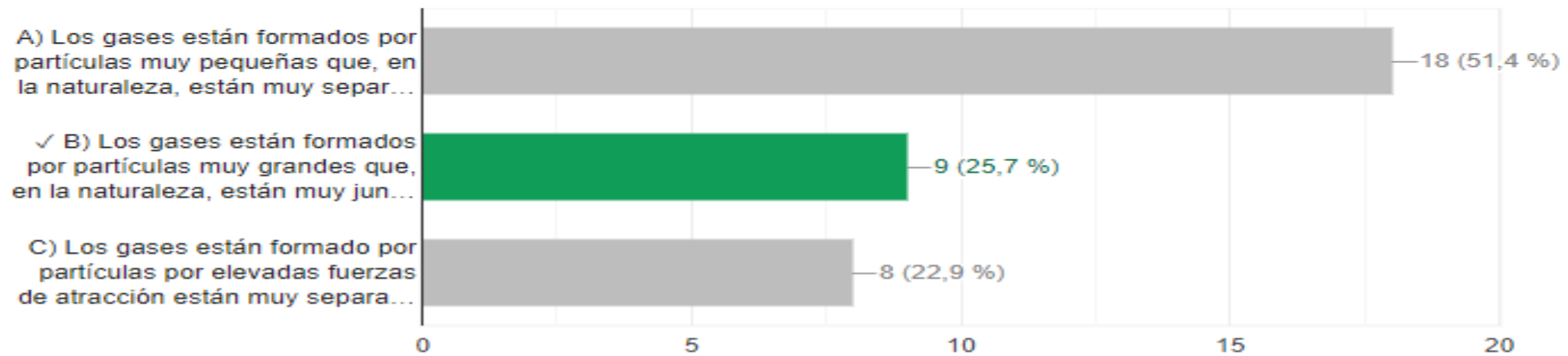
SEMANA	35		LUNES 14 AL 18 DE DICIEMBRE
CURSO	7°	UNIDAD 1	Comportamiento de la materia
OA 13	OA 13: Investigar experimentalmente y explicar el comportamiento de gases ideales en situaciones cotidianas, considerando: Factores como presión, volumen y temperatura. Las leyes que los modelan. La teoría cinético-molecular.		
Objetivo de la clase	Retroalimentación prueba formativa		
Actitudinal	Ser feliz junto a tu familia		
Contenidos	Felicidad – amor y paz		
Recursos	Computador –internet – árbol de pascua		

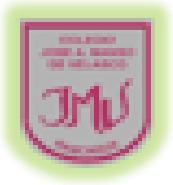




12.- Cuando la teoría cinético-molecular se aplica a los gases, se denomina teoría cinética de los gases. Los gases están formados por partículas muy pequeñas que, en la naturaleza, están muy separadas entre sí. La fuerza de atracción entre ellas es mínima, casi inexistente. Las partículas se encuentran en constante desplazamiento y en todas las direcciones posibles. Es por ello que presentan energía cinética. El desplazamiento aleatorio de las partículas ocasiona choques entre ellas y contra las paredes del recipiente que las contiene. ¿Qué afirmación es correcta en la teoría cinética según el texto?

9 de 35 respuestas correctas





¿Cuál es la teoría cinético molecular?

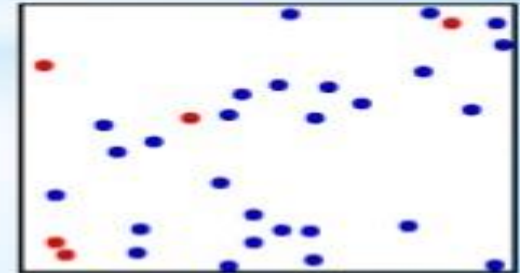
La teoría cinética molecular establece que la materia está compuesta de moléculas en constante movimiento y que cuando se le suministra calor, el movimiento de aquéllas aumenta en función de la temperatura.

Postulados de la teoría cinética molecular

Las moléculas de un gas no ocupan volumen. Los choques entre las moléculas son perfectamente elásticos (esto quiere decir que no se gana ni se pierda energía durante el choque). No existen fuerzas de atracción ni de repulsión entre las moléculas.

* Teoría Cinética Molecular de los gases

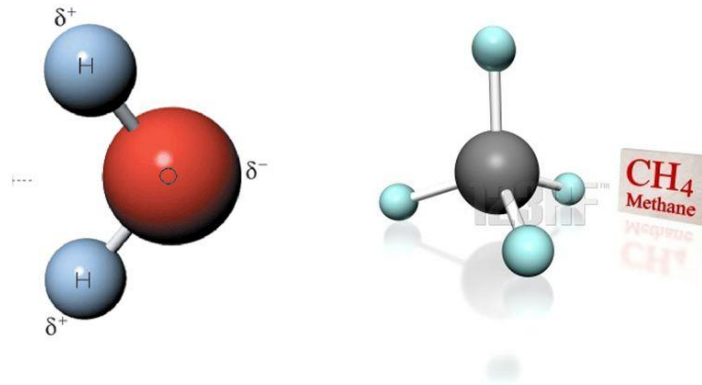
- * 1. Las sustancias están constituidas por moléculas pequeñísimas ubicadas a gran distancia entre sí; su volumen se considera despreciable en comparación con los espacios vacíos que hay entre ellas.
- * 2. Las moléculas de un gas son totalmente independientes unas de otras, de modo que no existe atracción intermolecular alguna.
- * 3. Las moléculas de un gas se encuentran en movimiento continuo, en forma desordenada; chocan entre sí y contra las paredes del recipiente, de modo que dan lugar a la presión del gas.
- * 4. Los choques de las moléculas son elásticos, no hay pérdida ni ganancia de energía cinética, aunque puede existir transferencia de energía entre las moléculas que chocan.



¿Qué son las moléculas?

Las moléculas se representan mediante fórmulas químicas y mediante modelos. Cuando dos o más átomos iguales o diferentes se unen entre sí formando una agrupación estable, dan lugar a una molécula. Así, los gases hidrógeno (H₂) y oxígeno (O₂) están constituidos por moléculas diatómicas, en las cuales los dos átomos componentes son esencialmente iguales.

- **Molécula** Agregado de, por lo menos, dos átomos en un arreglo definido que se mantienen unidos por medio de fuerzas químicas (enlaces químicos)



TAREA : SER FELICES

