

## EVALUACIÓN DE QUÍMICA

NOMBRE:

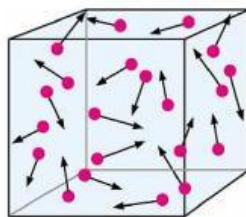
AÑO DE BACHILLERATO: 2DO

**TEMA:** LOS GASES – TEORIA CINÉTICO MOLECULAR Y PROPIEDADES.

**OBJETIVO:** Analizar y comprender el comportamiento de los gases de acuerdo a la teoría cinético molecular.

1. Seleccione las opciones correctas que corresponden a la teoría cinético molecular.

Un gas consiste en partículas que se encuentran fuertemente unidas.



Las colisiones de las partículas del gas son elásticas.

El volumen de las partículas del gas es despreciable en comparación con el volumen total.

Hay fuerzas entre las partículas.




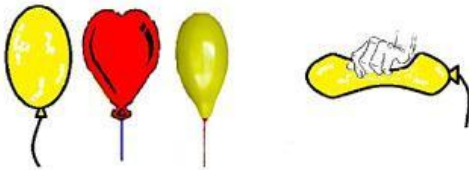
La energía cinética promedio de las partículas del gas es proporcional a su temperatura absoluta.

Las partículas del gas no poseen movimiento, se encuentran rígidas.

Un gas consiste en partículas diminutas que se mueven al azar.

Hay fuerzas muy débiles entre las partículas.

2. Escriba el nombre de la propiedad a la que corresponda cada opción.

Capacidad para expandirse y comprimirse.	
Tienen forma y volumen variables.	
En la difusión los átomos y las moléculas gaseosas se mueven libremente y al azar a través del espacio.	
Son mucho menores que las de los líquidos y los sólidos porque los átomos de los gases están separados por grandes cantidades de espacio vacío.	

3. Seleccione la opción correcta.

a) Un aire esta siendo inflado, se suelta y libera todo el aire que este contenido en su interior porque no este amarrado. ¿Cuál de la siguiente propiedad puede explicar este fenómeno?

☐ Fluidéz

☐ Dilatación

☐ Compresión

☐ Difusión

b) Un neumático se infla con aire gracias a la propiedad de:

☐ Fluidéz

☐ Compresión

☐ Difusión

☐ Dilatación