

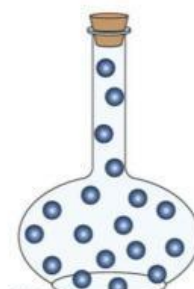
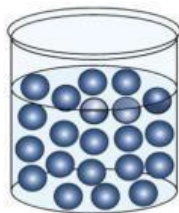
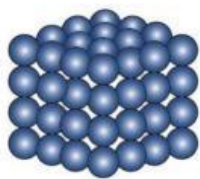
GUIA N° 1

TEORIA CINETICA MOLECULAR

Instrucciones: Lee detenidamente cada actividad antes de responder.
Cuando te encuentres seguro/a envía tu respuesta

Actividad:

1. De los siguientes esquemas representan la disposición de las moléculas en los 3 estados de la materia, une cada casillero con el que corresponde al estado sólido, líquido y gaseoso.



Gaseoso

Solido

Liquido

2. Seleccionas los nombres de CAMBIOS DE ESTADO según corresponda a cada ejemplo:

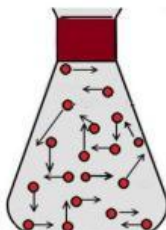
- Cuando se derrite un chocolate:
- Cuando colocamos agua en un vaso y lo metemos al refrigerador y se congela:
- El secado de la ropa mojada al sol:
- Cuando no bañamos con agua caliente y el espejo del baño esta mojado:

3. Selecciona verdadero (V) y falso (F) según corresponda:

- Los materiales liquido siempre conservan una forma definida.
- Para pasar del estado líquido al solido es necesario entregar energía en forma de calor, es decir, se debe calentar el material.
- En los sólidos, las partículas están fuertemente unidas, formado una estructura regida.
- Los gases se expanden y comprimen, debido a que sus partículas se alejan o se acercan unas de otras si se aumenta o disminuye el volumen, respectivamente.



4. Observe la siguiente imagen sobre el comportamiento de las partículas de la materia y responda.



1. Si las esferas representan partículas (átomos o moléculas), ¿de qué está formado el gas?

Respuesta:

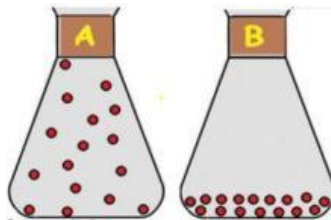
2. Si las flechas representan movimiento y velocidad de movimiento ¿qué puede decir sobre estos dos fenómenos?

Respuesta:

3. ¿Qué puede decir sobre el espacio que existe entre dos partículas cualquiera? ¿Cómo cree usted que se compara si la sustancia fuese un líquido y no un gas?

Respuesta:

5. Observa la imagen detenidamente y resuelve la siguiente situación:



1. ¿Cuál de los dos probablemente es un líquido?

Respuesta:

2. ¿Por qué los recipientes deben estar tapados?

Respuesta:

3. ¿Qué sucedería si no estuvieran tapados?

Respuesta: