

ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

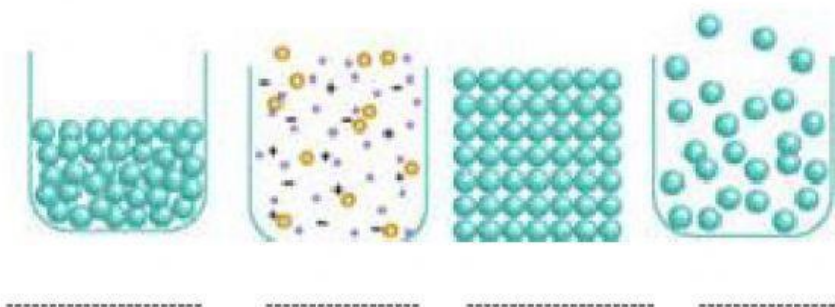
APELLIDO Y NOMBRE:

- 1) Indicar si estas afirmaciones son verdaderas o falsas.
 - a) Los materiales líquidos siempre conservan una forma determinada.
 - b) Para pasar del estado líquido al sólido es necesario entregar calor, es decir, se debe calentar el material.
 - c) Existen materiales que no ocupan lugar en el espacio.
 - d) Todos los cambios que puede sufrir un material son regresivos.

- 2) Completen con una cruz la siguiente tabla colocando las características de sólidos, líquidos y gases.

	SÓLIDOS	LÍQUIDOS	GASEOSOS
Viscosidad			
Dureza			
Con forma propia			
Pueden comprimirse			
Elasticidad			
Volumen propio			

- 3) Los siguientes esquemas representan la disposición de las moléculas en los 4 estados de agregación más conocidos de la materia. Señale sobre la línea punteada cuál corresponde al estado sólido, líquido, gaseosa y cuál al estado plasma.



- 4) Elige la opción correcta.

- Volumen constante y forma variable
- Marcado predominio de las fuerzas de cohesión
- Forma y volumen constantes
- Presión sobre las paredes del recipiente
- Volumen y formas variables
- Cuando no están encerrados en un recipiente son expansibles
- Fluyen y se derraman
- Movimiento vibratorio de las moléculas en un punto fijo

5) Señale el nombre de los siguientes cambios de estado:

- a. De agua líquida a vapor de agua: _____
- b. De cobre sólido a cobre líquido: _____
- c. De oxígeno gaseoso a oxígeno líquido: _____
- d. De azufre líquido a azufre sólido: _____

6) Analiza la siguiente afirmación:

“Todo lo que modifica el tamaño, la forma, la posición o el estado de agregación de una sustancia es un cambio físico”

Indica si es correcta o incorrecta:

Justifica: