

## ESTADOS DE AGREGACIÓN DE LA MATERIA

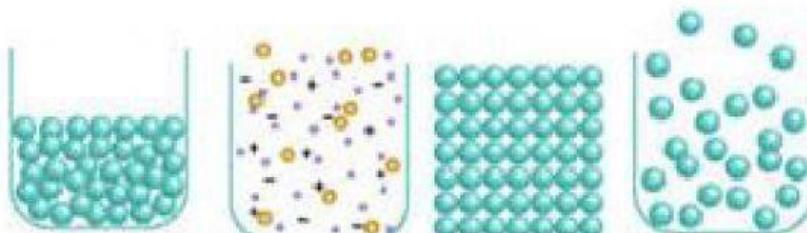
APELLIDO Y NOMBRE:

- 1) Indicar si estas afirmaciones son verdaderas o falsas.
- Los materiales líquidos siempre conservan una forma determinada.
  - Para pasar del estado líquido al sólido es necesario entregar calor, es decir, se debe calentar el material.
  - Existen materiales que no ocupan lugar en el espacio.
  - 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:
- De agua líquida a vapor de agua: \_\_\_\_\_
  - De cobre sólido a cobre líquido: \_\_\_\_\_
  - De oxígeno gaseoso a oxígeno líquido: \_\_\_\_\_
  - 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: