

**EXAMEN: Los estados de la materia** I.E.S. Suel – Departamento de Ciencias Naturales

*Pistas:*

estados  
forma  
gas  
gaseoso  
líquido  
recipiente  
sólido  
volumen

La materia puede presentarse en tres \_\_\_\_\_ : sólido, \_\_\_\_\_ y gaseoso.  
 Un cuerpo material \_\_\_\_\_ mantiene la forma aunque lo pasemos de un recipiente a otro. En cambio, no ocurre lo mismo cuando el estado es líquido o \_\_\_\_\_ . Un líquido tiene la \_\_\_\_\_ del recipiente que lo contiene, pero si lo cambiamos de recipiente siempre ocupa el mismo volumen. Un \_\_\_\_\_ intenta ocupar todo el \_\_\_\_\_ que pueda, y se escapa si no está contenido en un \_\_\_\_\_ cerrado y lo suficientemente fuerte.

fija  
fijo  
variable

	Sólidos	Líquidos	Gases
Masa			
Volumen			
Forma			

a) ¿Qué dice la Teoría Cinética de las Partículas?

.....  
 .....  
 .....  
 .....

b) De acuerdo con esta teoría, ¿en qué se diferencian los estados sólido, líquido y gaseoso?

.....  
 .....  
 .....  
 .....

*(no se dan pistas para esta pregunta)*

El estado \_\_\_\_\_ se caracteriza por tener forma y \_\_\_\_\_ variables, permaneciendo fija únicamente la \_\_\_\_\_. Esto se debe a que las \_\_\_\_\_ no están unidas unas con otras como en un sólido o en un líquido. En un \_\_\_\_\_, las partículas están muy \_\_\_\_\_ y se desplazan sin parar de un lado para otro, chocando entre ellas y con las paredes del \_\_\_\_\_ que lo contiene.  
 Cuanto más \_\_\_\_\_ es la temperatura, mayor es el \_\_\_\_\_.

Pistas:

a la disminución  
al aumento  
distancia  
partículas  
volumen mayor  
volumen menor

Se denomina compresión de un gas [ ] de la distancia entre sus [ ] para ocupar un [ ].  
Se denomina expansión de un gas [ ] de la [ ] entre sus partículas para ocupar un [ ].

agregación  
estado  
partículas  
sustancia

Un cambio de [ ] es una modificación del estado de [ ] de la materia, es decir, en la disposición de las [ ] que la constituyen, no en su tipo (la [ ] sigue siendo la misma).

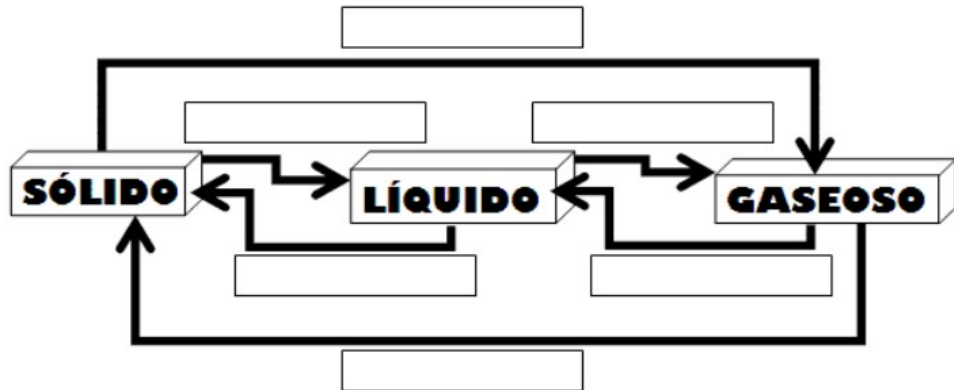
cambios de estado  
estados de agregación  
la materia se presentará  
los tres estados  
ni líquida ni gaseosa  
se junten más o menos

Según las partículas [ ], y estén más o menos fuertemente unidas entre sí, [ ] en los distintos [ ]: sólido, líquido y gaseoso.

Los [ ] reciben diferentes nombres, dependiendo de los estados inicial y final.

Cualquier sustancia, como por ejemplo el agua, no es "en sí" ni sólida [ ], sino que puede presentarse en cualquiera de [ ].

Este esquema representa los cambios de estado de la materia. Pon los nombres de estos cambios.



a) ¿El agua es una sustancia sólida, líquida o gaseosa? .....

b) ¿Qué es el hierro fundido? .....

c) ¿Qué hace falta para fundir hierro? .....

d) El punto de ebullición del agua es de 100 °C. ¿Qué quiere decir eso?  
.....  
.....

e) ¿Qué es un gas comprimido?  
.....  
.....