

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).

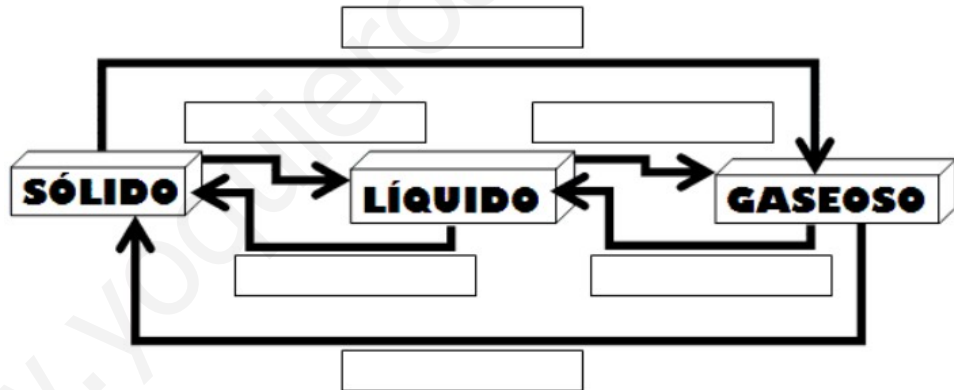
cambios de estado
estados de agregación
la materia se presentará
los tres estados
ni líquida ni gaseosa
se junten más o menos

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?
.....
.....