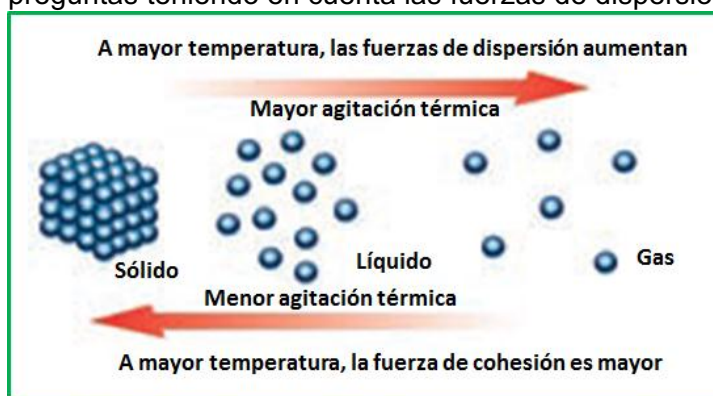


	INSTITUCIÓN EDUCATIVA HECTOR ABAD GOMEZ			
	PLAN DE MEJORAMIENTO – PLAN DE PROFUNDIZACIÓN		AÑO 2017	
ASIGNATURA FISICOQUÍMICA	/AREA: DOCENTE: BEATRIZ OSORIO PEREZ	PERIODO 1	AÑO 2017	PÁG 1-5
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:			GRADO: OCTAVO	

TALLER DE MEJORAMIENTO

1. Observen el esquema sobre los estados de agregación de la materia y contesta las siguientes preguntas teniendo en cuenta las fuerzas de dispersión y de cohesión.



<http://darisfuentes.wikispaces.com/file/view/LIBRO+HIPERTEXTO+QUIMICA+1.pdf>

- Qué sucede con las fuerzas de cohesión y de dispersión cuando el agua líquida se evapora? _____
- ¿Qué ocurre con las fuerzas de dispersión y de cohesión en la sublimación del yodo? _____
- ¿Qué ocurre en las fuerzas de cohesión y de dispersión en la solidificación del hierro fundido? _____
- ¿Qué caracteriza a las fuerzas de cohesión y de dispersión? _____

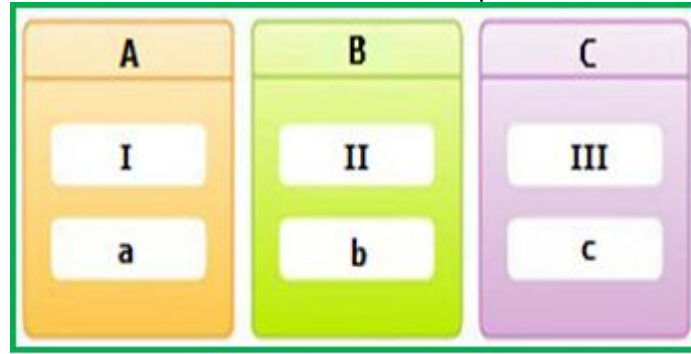
2. Observa el siguiente dibujo que representa los cambios de estado de la materia.



<http://darisfuentes.wikispaces.com/file/view/LIBRO+HIPERTEXTO+QUIMICA+1.pdf>

Expliquen qué sucede con la energía absorbida o liberada y con el movimiento de las moléculas

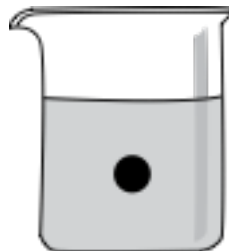
3. A continuación se presenta una imagen en la que deben relacionar el tipo de estado con dos de sus características. Los enunciados se presentan en desorden.



Adaptado de https://encrypted-tbn0.gstatic.com/images?q=tbn:ANd9GcTvSogZi6Az4BC4A6DNd11EdJ8ugQG7pyLXh_nElIErIrTMUY0p

Enunciados en desorden		
A-II-c Estado Sólido: Presenta volumen fijo y forma variable	B- III- a Estado Líquido: Presenta volumen variable y forma definida	C-I-b Estado Gaseoso: Presenta volumen fijo y forma variable
Enunciados en orden		

4. Juan realiza el siguiente experimento: Mete una esfera en un recipiente que contiene un líquido. Después de un tiempo observa que la esfera permanece quieta en el centro del recipiente, como se muestra en la siguiente figura.



De acuerdo con lo que Juan observa, se puede afirmar que la esfera permanece en esta posición dentro del recipiente porque

- A. Su densidad es menor que la del líquido.
- B. Su densidad es igual que la del líquido.
- C. Tiene mayor masa que la del líquido.
- D. Tiene una masa igual que la del líquido.

OBSERVA CON ATENCIÓN EL ESQUEMA Y RESPONDE LAS PREGUNTAS 5, 6 y 7.

La materia normalmente presenta tres estados o formas: sólida, líquida o gaseosa y para que un cuerpo cambie de estado es necesario manipular las variables de presión, temperatura y volumen.

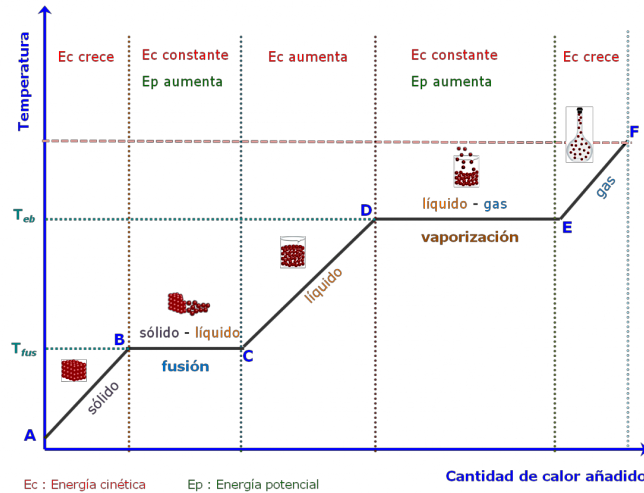


5. Cuando a un cuerpo se le aumenta la temperatura, es de esperarse que:
- A. Aumente la presión y disminuya el volumen.
 - B. Aumente el volumen y la presión.
 - C. Aumente el volumen y disminuya la presión.
 - D. Disminuyan la presión y el volumen.
6. Según la imagen:
- A. Para pasar del estado sólido al estado líquido, se debe aumentar la presión.
 - B. Para pasar del estado gaseoso al estado líquido, se debe disminuir el volumen.
 - C. Para pasar del estado líquido al estado sólido, se debe aumentar el volumen.
 - D. Para pasar del estado sólido al estado gaseoso, se debe aumentar la temperatura.
7. Un cuerpo en estado sólido:
- A. Conserva el volumen pero no la forma.
 - B. Conserva su forma y su volumen.
 - C. Conserva la forma pero no el volumen.
 - D. Varía de volumen y de forma.

TALLER DE PROFUNDIZACIÓN

1. Completen los espacios en blanco a partir de la información suministrada por la gráfica.

Curva de calentamiento de una sustancia a una determinada presión



Las condiciones iniciales de presión y temperatura a las que se encuentra la sustancia _____, se representan por el punto **A**, luego se la somete a una fuente constante de calor. Conforme se calienta la sustancia, sus moléculas van incrementando su contenido de _____ hasta llegar al punto **B**, donde la energía recibida se transforma en _____, manteniéndose constante el contenido de energía cinética, de modo que las moléculas van pasando al estado _____, produciéndose la _____ del sólido. En el tramo **BC** se establece el equilibrio _____ y se mantiene constante la temperatura, que corresponde a la _____ de la sustancia.

En el punto **C**, todas las moléculas se encuentran en el _____ y nuevamente incrementan su contenido de energía cinética hasta llegar al punto **D**, donde el calor absorbido se transforma en energía potencial y se mantiene constante la energía cinética, estableciéndose el equilibrio _____ en el tramo **DE**, iniciándose la _____ de la sustancia. La temperatura en éste intervalo se denomina _____ de la sustancia. En el punto **E**, toda la sustancia se encuentra en la _____ y el se transforma en energía cinética, obteniendo en el punto **F**, el vapor sobrecalentado.

PALABRAS FALTANTES:

TEMPERATURA DE FUSIÓN
ENERGÍA POTENCIAL
FUSIÓN
LÍQUIDO
SÓLIDA
SÓLIDO / LÍQUIDO
TEMPERATURA DE EBULLICIÓN

ENERGÍA CINÉTICA
ESTADO LÍQUIDO
EVAPORACIÓN
FASE DE VAPOR
LÍQUIDO / VAPOR
CALOR RECIBIDO

2. Las propiedades generales de la materia no sirven para identificar a las sustancias, para ello recurrimos a las propiedades características. Señala la opción que muestre una propiedad de cada tipo.
 - A. Masa y volumen.
 - B. Masa y densidad.
 - C. Dureza y solubilidad en agua.
 - D. Conductividad eléctrica y densidad.
3. La densidad del aire es de $1,3 \text{ kg/m}^3$. ¿Cuál es la masa de aire que cabe en una caja cuyo volumen es de 2 m^3 ?
 - A. 2,6 kg.
 - B. 0,65 kg.
 - C. 650 g.
 - D. 2,59 kg.
4. Seleccione la opción correcta que responde la siguiente pregunta: ¿Un litro de agua posee la misma masa que un litro de aceite?
 - A. Sí, porque ambos son líquidos.
 - B. No, el aceite posee mayor masa por ser menos denso.
 - C. No, el aceite posee menor masa por ser menos denso.
 - D. Sí, el aceite posee la misma masa que el agua.
5. Selecciona la letra que corresponda al cambio de estado colocándola dentro del paréntesis

A	Paso de sólido a líquido	()	Vaporización
B	Paso de líquido a gas	()	Fusión
C	Paso de gas a líquido	()	Solidificación
D	Paso de líquido a sólido	()	Sublimación regresiva
E	Paso de sólido a gas	()	Condensación
F	Paso de gas a sólido	()	Sublimación

6. COMPLETA

(1)_____ o por ebullición?

La (2)_____ tiene lugar a cualquier temperatura mientras que la (3)_____ tiene lugar a una temperatura determinada. La (4)_____ tiene lugar en cualquier lugar del líquido mientras que la (5)_____ tiene lugar en la superficie.

La (6)_____ se produce de forma tumultuosa mientras que la (7)_____ se produce lentamente.

FUENTE

ZAPATA AVENDAÑO, MARÍA EUGENIA. Planeación 2º periodo; taller de estados de la materia y cambio de estado.