

	INSTITUCIÓN EDUCATIVA FE Y ALEGRÍA SAN JOSÉ					
	ESTRATEGIAS DE APOYO					
	COMPLEMENTARIAS		PLAN DE MEJORAMIENTO	X	PROMOCIÓN ANTICIPADA	
DOCENTE	RAFAEL MONTOYA					
ÁREA	CIENCIAS NATURALES (QUIMICA)				PERÍODO	2
GRADO	9	FECHA DE ENVÍO				
Estimado estudiante de Fe y Alegría San José, la actividad programada en este formato deberá ser realizada pensando en tu formación personal y en el desarrollo de tus competencias. Presentar el taller con los puntos aquí señalados es parte obligatoria del proceso, que consiste en la presentación de una evaluación escrita equivalente al 100% de la nota de recuperación. La evaluación será programada desde Coordinación.						
ACTIVIDAD	Taller				Evaluación escrita 100 %	
Fecha de entrega					Pendiente programación de Coordinación	
TALLER						
TENER EN CUENTA • Leer muy bien las indicaciones que se dan y tener muy presente la fecha de entrega • El taller se presenta en hojas de block sin rayas, escrito a mano (del estudiante) y con márgenes en cada lado de 2.5 cm. La portada deberá presentar el título del trabajo – Nombre completo del estudiante – Grado - Área • Ningún punto del taller se resuelve en el formato enviado, todo deberá ir en el trabajo escrito. • Realizar del taller COMPLETO es requisito para presentar el examen escrito • Para el día del examen escrito: traer el taller y el cuaderno al día • La información sobre los temas a desarrollar está en el cuaderno • No es transcribir información de Internet, debes seleccionar información precisa de varias páginas web						

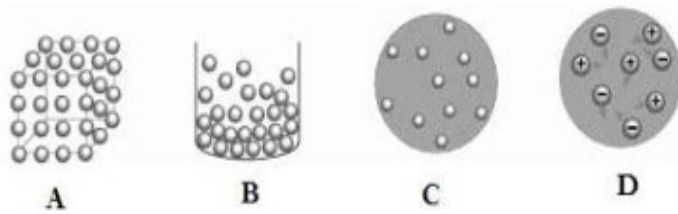


I. OBSERVA LA SIMULACIÓN JAVA: ESTADO DE LA MATERIA Y RESPONDE:

- a. En qué cambios de estados de la materia hay que suministrarle calor (absorbe calor) _____
- _____
- b. En qué cambios de estados de la materia libera calor _____
- _____
- c. Establece diferencias entre procesos endotérmicos y procesos exotérmicos _____
- _____
- _____

II. ESCOGE LA RESPUESTA CORRECTA

Analizar los siguientes modelos y responder las preguntas de la 1a la 4



1. La materia puede estar principalmente en tres estados: sólido, líquido y gaseoso. El modelo que mejor representa la unión (cohesión) entre las moléculas de un sólido es:

- A. Porque tienen forma y volumen fijo.
- B. Porque tienen forma variable y volumen fijo.
- C. Porque tiene forma y volumen variable.
- D. Porque existen moléculas con cargas positivas y negativas.

2. En el estado gaseoso las partículas se difunden hasta ocupar el mayor espacio posible. Una explicación para este fenómeno es:

- A. En el estado gaseoso las partículas constitutivas de la materia están íntimamente ligadas entre sí.
- B. En el estado gaseoso las partículas materiales gozan de libertad y se deslizan unas sobre otras.
- C. En el estado gaseoso las partículas materiales carecen de cohesión, tendiendo a separarse una de las otras.
- D. En el estado gaseoso las partículas materiales pierden su masa, lo cual origina su evaporación.

3. En un sitio donde la humedad en el aire es alta se adiciona agua a un vaso y posteriormente hielo, se puede afirmar que en este vaso, el agua se encuentra en estado:

- A. Líquido y sólido.
- B. Líquido.
- C. Sólido, gaseoso y líquido.
- D. Sólido.

4. El realizarse el cambio de estado de la parafina (vela) sólida a líquida, ocurre una:

- A. Pérdida de energía.
- B. Vaporización.
- C. Absorción de energía.
- D. Condensación.

5. **Asigna los números de oxidación a cada uno de los elementos de los compuestos.**

Realiza el procedimiento expuesto en la CLASE para cada uno.

a. $K_2Cr_2O_7$

b. $BaSO_4$

c. PbCl_2

d. H_3BO_3

e. AgBr

f. KClO_4

g. $\text{Ca}(\text{ClO}_4)_2$

h. $\text{Cu}(\text{BrO})_2$

i. HNO_2

j. H_2CO_3