

	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	6	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					

ACTIVIDAD

1. Desarrolle las siguientes interrogantes:

- ¿Cómo son las fuerzas de cohesión entre las partículas de sólidos, líquidos y gases?
- ¿Cuáles son las diferencias más significativas entre los estados sólido, líquido y gaseoso?
- ¿Cuál relación existe entre la temperatura, la presión y el volumen en los gases?
- ¿Por qué el plasma se considera como un cuarto estado y cómo se identifica en la naturaleza y en la vida cotidiana?

2. Escriba las diferencias entre:

- a. Fisión y solidificación
- b. Condensación, Ebullición y evaporización
- c. Sublimación regresiva y sublimación progresiva.
- d. Curva de calentamiento y curva de enfriamiento

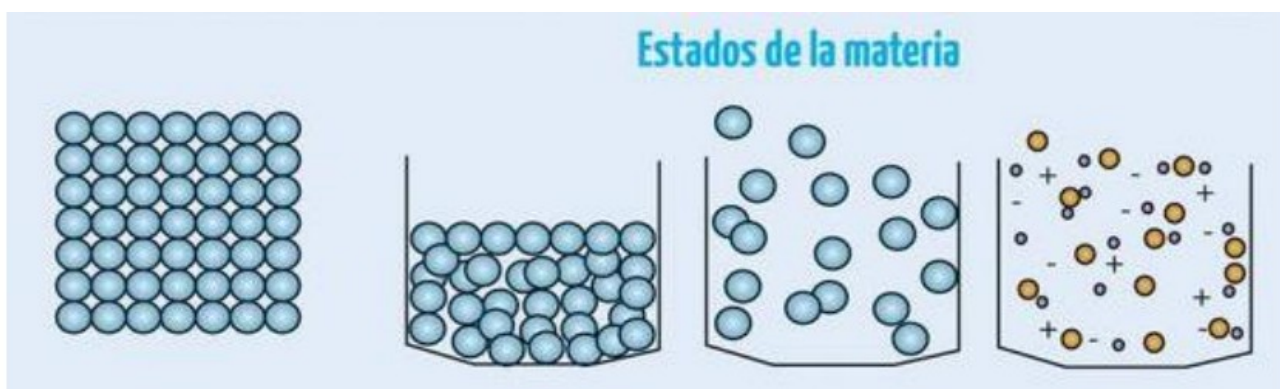
3. Elabora un mapa conceptual sobre los estados de la materia utilizando los siguientes conceptos. Ten en cuenta usar conectores: Los estados de la materia - sólido - líquido - gaseoso - son - se caracteriza por - volumen definido - volumen indefinido - forma definida - forma indefinida - fuerza de atracción alta - fuerza de atracción intermedia - fuerza de atracción mínima.

4. Completa la tabla:

	VOLUMEN	FORMA	FUERZA DE ATRACCIÓN
GASEOSO			
SÓLIDO			Alta
LÍQUIDO			

5. Completa la frase utilizando los siguientes términos: líquido, materia, fuerza, gaseoso, partículas, sólido. "La _____ está formada por pequeñas _____, según se la _____ de atracción entre estas partículas se encontrará en estado: _____, _____ y _____."

Escribe debajo de cada imagen el estado que le corresponde:



6. Escribe al frente de cada objeto el estado en el que se encuentra:

Desodorante en aerosol:

Aceite:

Auto:

Zapato:

Mar: -

Gaseosa:

Helio:

Libro:

Nube:

Humo:

Lápiz:

