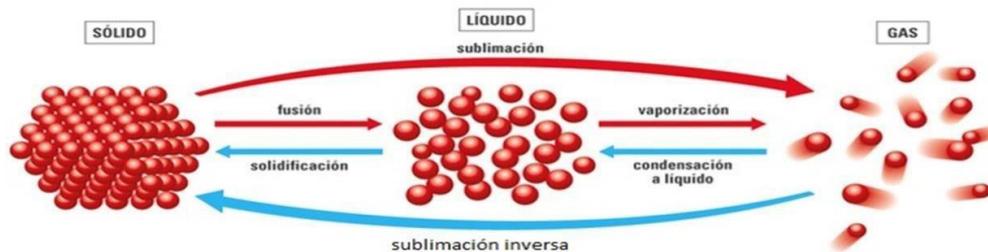


**TRABAJO DE INTENSIFICACIÓN DE FISICOQUÍMICA DE 2DO AÑO.
PRIMER BIMESTRE.**

1. a) Según las propiedades de la materia. Responde: ¿A qué llamamos propiedades intensivas? ¿Y extensivas? Nombra un ejemplo de cada una.
b) Define Masa y Volumen, densidad. ¿En qué unidades se expresan?
2. Resuelve los siguientes cálculos: a) Encuentra la densidad de la gasolina si 32 kg de dicha sustancia ocupa un volumen de 50 m³. b) ¿Qué volumen ocuparan 1800 gr de una sustancia cuya densidad es 1,2 kg /cm³?
3. Observa la imagen, luego explica y esquematiza la fusión, vaporización y sublimación inversa según el comportamiento de las partículas.



4. a) ¿A qué llamamos temperatura? ¿Qué escalas se utilizan para medirla?
b) resuelve el siguiente cálculo de temperatura: 38 ° C a F
5. a) Según la ley de los gases, describe la ley de Boyle. Esquematiza y explica un ejemplo que demuestre dicha ley.
b) Responde ¿Cómo se comporta un gas dentro de un recipiente? ¿Qué sucede al aumentar la temperatura?

SEGUNDO BIMESTRE.

1. Responde ¿Qué características tienen las soluciones? ¿A qué llamamos SOLUTO Y SOLVENTE?
2. ¿Qué tipo de soluciones son las aleaciones? Menciona ejemplos
3. a) De los siguientes porcentajes, Responde ¿Cual indica una solución diluida? ¿y saturada? Fundamenta tu respuesta.
30% v/v - **2% v/v** - **70% v/v**
b) ¿Qué características tienen las soluciones sobresaturadas? Puedes ayudarte con un dibujo
4. Resuelve los siguientes cálculos:
a) Calcula el % m/m de una solución azucarada que tiene 10 gr. de soluto y 110 gr. de solvente.
b) Calcula la concentración de 170 ml de dióxido de carbono disueltos en una lata de 350 ml de refresco.
5. a) Responde ¿A qué llamamos solubilidad? ¿Cuáles son los factores que influyen en la solubilidad de una sustancia?
b) ¿Cómo puede alterarse la solubilidad de los gases en ríos y océanos?