

Ciencias Naturales

Actividades del primer cuatrimestre

1- Definir materia y los estado de agregación (líquido, sólido y gaseoso)



2-Definir masa, peso, volumen, materia,

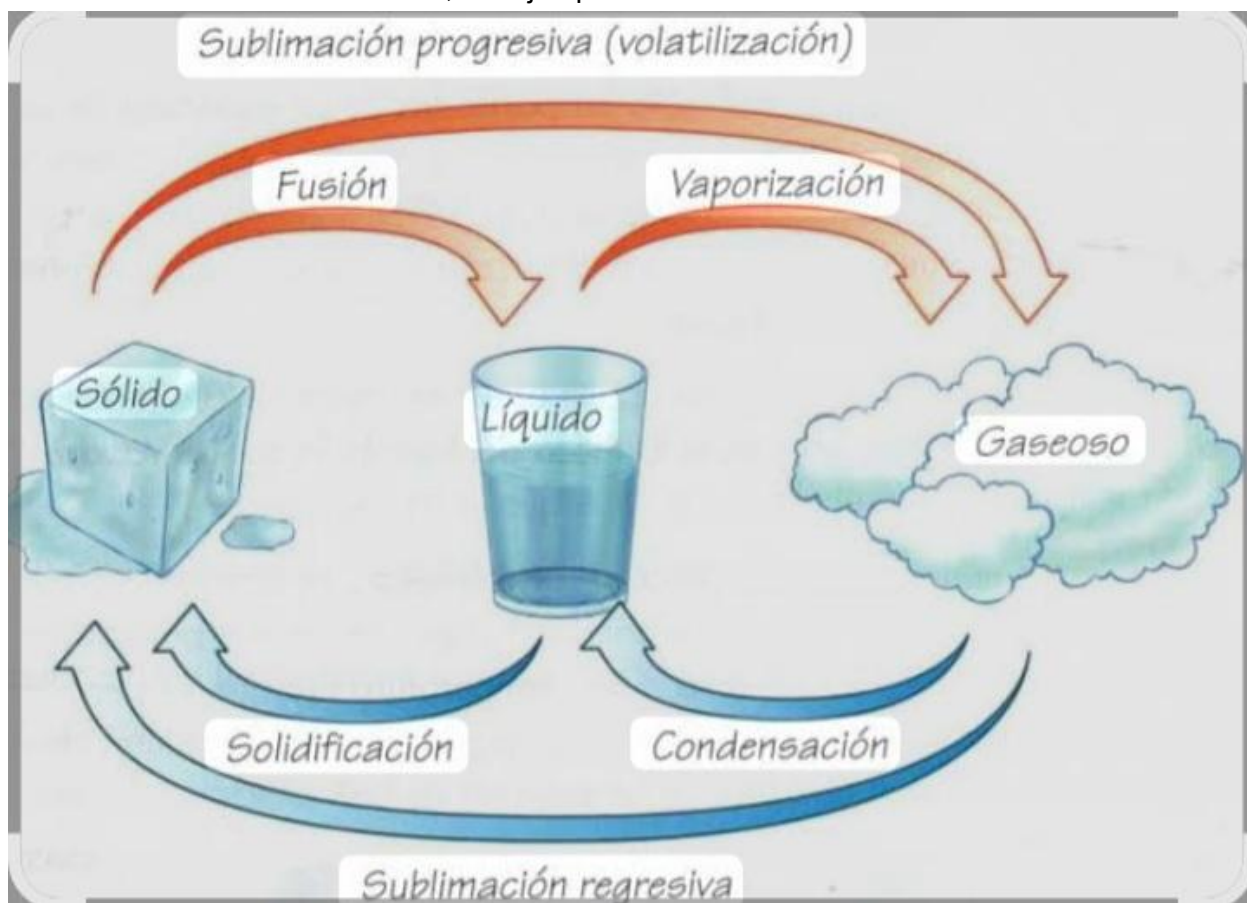
3- Completar el siguiente cuadro. Con la definición de cada una

Propiedades extensivas	Propiedades intensivas

4-las siguientes frases hacen mención a alguna propiedad de la materia. Marca con una E aquella que hagan referencia a una propiedad extensivas y con una I las que traten de una propiedad intensiva;

- A-El dulce de ciruela es un poco ácido.
- B-Una lata de gaseosa contiene 375cc. De líquido.
- C-El alcohol hierve a 78 °.
- D-El azufre tiene color amarillo.
- E-La clorofila es un Pigmento verde.
- F- Esa barra de acero pesa 8 kilogramos.
- G-El agua se congela a 0°C.

5-Cambio de estado de la materia, dar ejemplos de cada una.



6-Leer cada situación problemática y completa el cuadro (se resuelve la primera situación a modo de ejemplo)

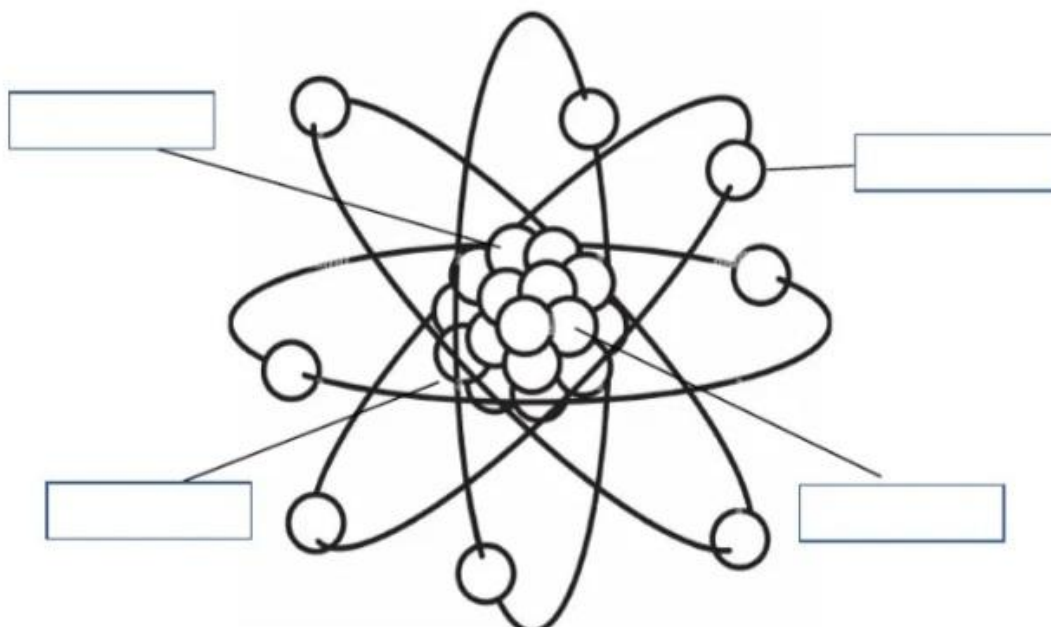
Situación	Del estadopasa al estado....	Nombre del cambio de estado.	¿Recibe o pierde calor?
Dejamos abierto un. Frasco con alcohol	Líquido pasa al estado gaseoso	Vaporización	Recibe calor.
Se evapora un charco de agua.			
Se enfrían las nubes y llueve.			
Congelamos agua para hacer hielo.			
Hervimos agua para hacer té			

Congelamos la sopa para guardarla.			
Derretimos manteca			

7-Completa el cuadro

Sistema	Fase	Componente	Homogéneo	Heterogéneo	Soluto	Solvente
Soda						
Te						
Café negro						
Vinagre y agua						
Agua y aceite						
Ensalada de fruta						
Agua y alcohol						

8-Completar el esquema del Átomo.



9- Completa el cuadro utilizando la tabla periódica

Símbolo	Nombre	A	Z	P	N	grupo	Período
	Azufre						
Al					11		
	Helio						
	Zinc						
F							
						2	4

10- Indica verdadero o falso.

A-El número atómico de yodo es 54.

B-El sodio se encuentra en el grupo 3.

C-El argón tiene 10 neutros y se encuentra en el grupo 18.

D-El cobre tiene 29 protones y su número másico es 66.

E-El número atómico representa la cantidad de protones.

F-El símbolo del fósforo es F.

