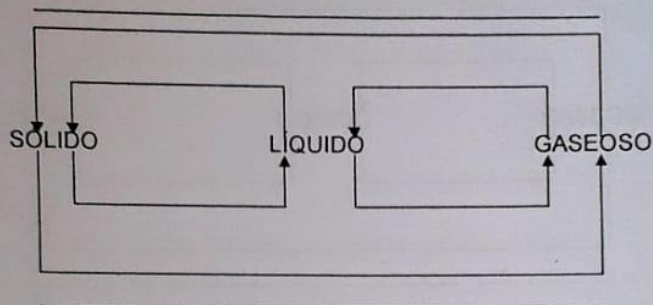


EXAMEN

AÑO.

- 1) Explique brevemente los pasos del método científico.
- 2) Nombre al menos 8 materiales de laboratorio e indique de que están hechos y para que sirven.
- 3) Defina transformaciones físicas y químicas. De al menos 2 ejemplos de cada una.
- 4) Defina y da ejemplos de :
 - a) Materia.
 - b) Cuerpo.
 - c) Sustancia.
- 5) a) ¿Cuáles son los estados de agregación de la materia?
 b) Completa el cuadro con los nombres de cada cambio de estado e indica como varia la temperatura.



- 6) Indique la diferencia entre propiedades intensivas, extensivas y organolépticas.
- 7) a) ¿Qué entiende por magnitud? De ejemplos.
 b) Clasifique y explique los distintos tipos de errores.
 c) Definir e indicar unidades de medida e instrumentos de medición de las siguientes magnitudes: masa, peso, volumen y densidad.

C) Explique : Qué son las propiedades extensivas ? De tres ejemplos.

D) Dado el siguiente sistema material:

200 gr de agua, 25 ml de kerosene (D=0,79gr/ml), 9 gr de sal

- 1- Clasifique el sistema
- 2- Cuántas fases tiene y cuántos componentes ?
- 3- Calcule su composición centesimal

ALUMNO:

A) Responda **V** o **F** y justifique:

- 1- Un sistema de varios componentes debe ser heterogéneo.
- 2- La destilación es un método de fraccionamiento.
- 3- El peso es una propiedad intensiva.
- 4- El punto de ebullición es cuando un sólido pasa a estado gaseoso.

B) Complete el siguiente cuadro:

	LÍQUIDO	SÓLIDO
Fluidez		
Movimiento de partículas		
Volumen		