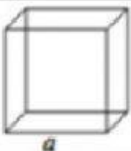
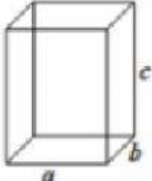


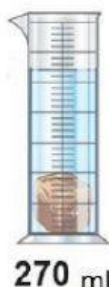
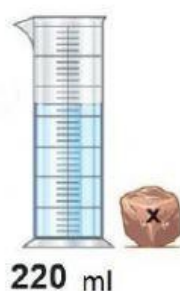
EJERCICIOS REFUERZO TEMA 2, PRIMERA PARTE

- 1) El volumen es el espacio que ocupa un cuerpo y en el sistema internacional de unidades se mide en m^3 , aunque es muy común utilizar el litro. Para determinar el volumen de un objeto lo podemos hacer de dos formas:

- a) Si tiene una **forma homogénea (cilindro, prisma, cubo)**, utilizamos fórmulas matemáticas. Arrastra la fórmula correspondiente a cada cuerpo:

	$V = \pi \cdot r^2 \cdot h$	$V = a^3$	$V = a \cdot b \cdot c$
Cuerpo	Volumen		
Cubo			
Prisma			
Cilindro			

- b) Si no tiene una **forma homogénea** (por ejemplo una piedra), empleamos una **probeta graduada y un líquido** (por ejemplo agua). Para el siguiente ejemplo, determina el volumen de la piedra y completa el hueco:



Volumen piedra = mL

- 2) La densidad se define como el cociente entre la masa de un cuerpo y el volumen que ocupa. Así, como en el Sistema Internacional, la masa se mide en kilogramos (kg) y el volumen en metros cúbicos (m^3) la densidad se

medirá en kilogramos por metro cúbico (kg/m^3). La fórmula es: $d = \frac{m}{V}$

- a) Marca cómo sería la **fórmula** anterior si quieres determinar la **masa**:
- b) Marca cómo sería la **fórmula** anterior si quieres determinar el **volumen**:
- c) En una balanza se pesa un cuerpo y señala 150 g y el volumen es 100 mL. Señala el valor de su densidad:

3) La materia puede tener dos tipos de **propiedades**:

- **Propiedades extensivas o específicas**: Dependen de la cantidad de materia.
- **Propiedades intensivas o generales**: no dependen de la cantidad de materia, es decir, que permanecen invariables.

Según esto, clasifica las siguientes propiedades uniéndolas con flechas:

Volumen

Dureza

Elasticidad

Masa

Punto o temperatura de ebullición

Longitud

Color

Punto o temperatura de fusión

Densidad

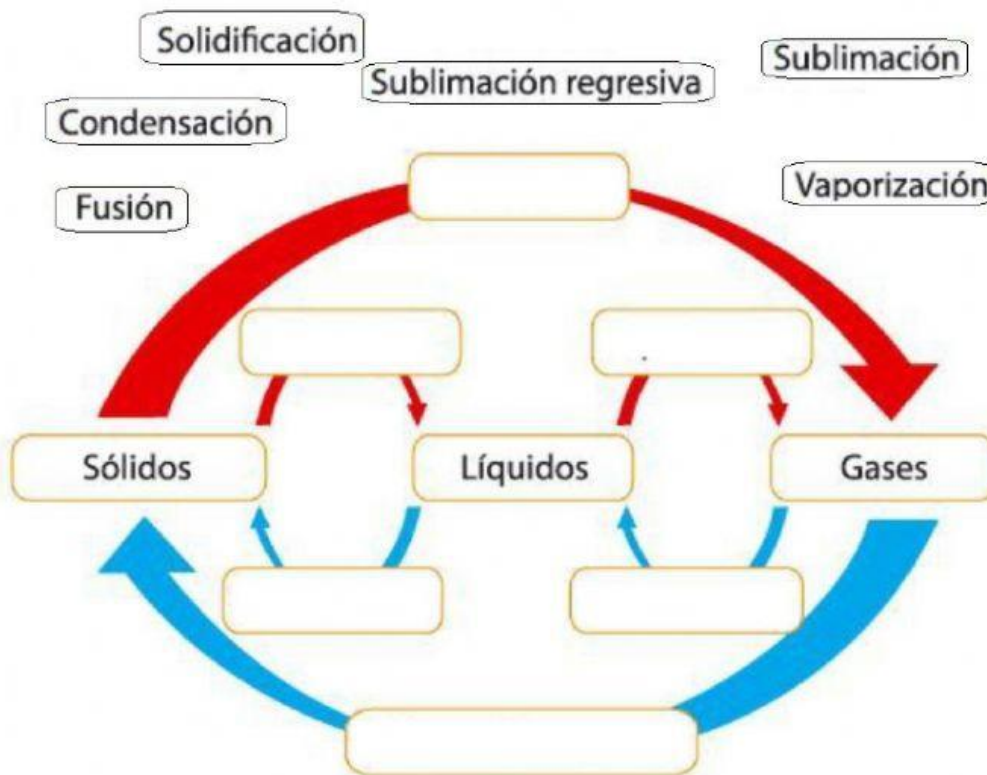
**PROPIEDAD INTENSIVA
O ESPECÍFICA**

**PROPIEDAD EXTENSIVA
O GENERAL**

4) Se observa que si se modifica las condiciones de temperatura o presión de un cuerpo, puede obtenerse distintos estados o fases, denominados **estados de agregación de la materia, en relación con las fuerzas de unión de las partículas que la constituyen: sólido, líquido y gaseoso**. ¿A cuál o cuáles de los tres estados de agregación corresponde cada una de las siguientes afirmaciones?

- Las partículas se mueven libremente en todas las direcciones.
- Las partículas están en contacto. Las partículas están tan fuertemente unidas que solo pueden vibrar.
- Sus partículas se deslizan unas sobre otras sin perder el contacto.
- Las partículas están muy separadas.

- 5) Completa la siguiente figura con los nombres de los cambios de estado de la materia arrastrando las siguientes opciones:



- 6) **Identifica los cambios de estado** que tienen lugar en las siguientes situaciones e indica qué los produce:

- Se forma el magma en el interior de la Tierra: _____
- Hacemos helado en el congelador: _____
- Al calentar mercurio emite vapores muy tóxicos: _____
- Al amanecer las plantas están cubiertas de rocío: _____
- Los cristales del coche se empañan en invierno: _____