

## LA MATERIA

1. Clasifica las siguientes propiedades de la materia en generales (escribe una G) o específicas (escribe una E)

- |                         |                 |
|-------------------------|-----------------|
| • Temperatura de fusión | • Conductividad |
| • Densidad              | • Solubilidad   |
| • Dureza                | • Masa          |
| • Elasticidad           | • Volumen       |
| • Peso                  | • Flotabilidad  |

2. Relaciona en tu cuaderno cada una de las propiedades de los materiales con su definición

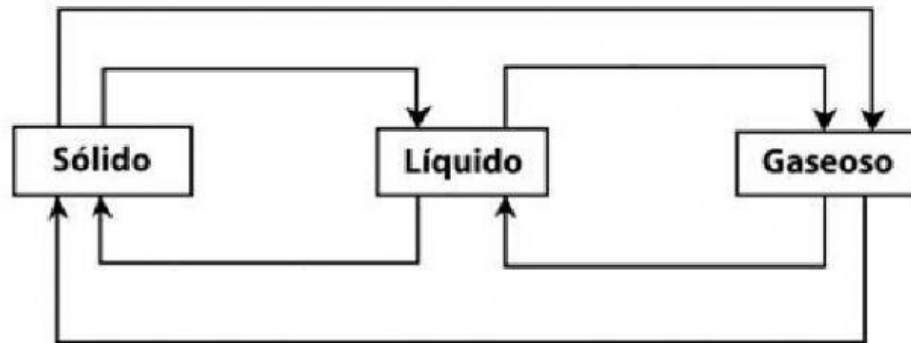
Conductividad	Forman hilos cuando se someten a fuerzas
Tenacidad	Capacidad de disolverse en otra sustancia
Solubilidad	Resistencia a ser rayados
Dilatación	Forman láminas cuando se someten a fuerzas
Dureza	Resistencia a ser molidos, rotos o doblados
Ductilidad	Capacidad de conducir la electricidad
Maleabilidad	Aumento de volumen al aumentar la temperatura

3. Calcula la densidad de una sustancia de  $9\text{m}^3$  que posee una masa de 24300 kg.
4. El aluminio tiene una densidad de  $2700\text{ kg/m}^3$ . ¿Qué masa tendrán  $2\text{m}^3$ ?
5. Escribe a qué propiedad de la materia corresponden las siguientes definiciones.
- Cantidad de materia que posee un cuerpo.
  - Propiedad de los materiales que les permite formar hilos cuando son sometidos a una fuerza
  - Porción del espacio que ocupa un cuerpo
  - Masa contenida por unidad de volumen en un cuerpo
  - Propiedad de los materiales mediante la cual forman láminas cuando son sometidos a una fuerza
  - Temperatura a la que una sustancia cambia su estado de líquido a gaseoso

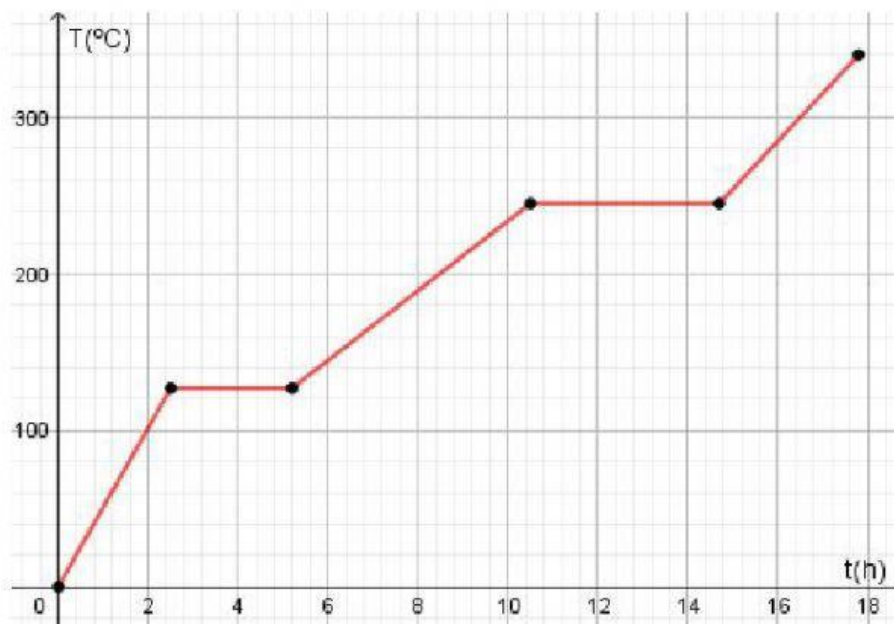


- g. Aumento de volumen producido por el aumento de la temperatura
- h. Resistencia de un material a ser molido, roto o doblado

6. Completa el siguiente esquema con los nombres de los procesos de los cambios de estado



7. La siguiente gráfica corresponde al calentamiento de una sustancia.



- a. ¿Cuál es su punto de fusión?
- b. ¿A partir de qué temperatura se encuentra en estado gaseoso?
- c. ¿En qué estado de agregación se encuentra la sustancia entre las 8 y las 10 h de calentamiento?



9. Completa la siguiente tabla

Propiedades	Estado Sólido	Estado Líquido	Estado gaseoso
Masa (fijo / variable)			
Forma (fijo / variable)			
Volumen (fijo / variable)			
Unión entre las partículas (Fuerte / Débil / Muy débil)			

10. Indica si son verdaderas (V) o falsas (F) las siguientes afirmaciones

- Los gases y los sólidos pueden comprimirse pero los líquidos no
- La movilidad de las partículas en las sustancias en estado sólido es muy leve
- Los gases ocupan todo el volumen del recipiente que lo contiene cuando son sometidos a altas temperaturas
- Los líquidos adquieren la forma del recipiente que los contiene.
- Las fuerzas de cohesión de las sustancias en estado sólido son muy leves
- La movilidad de las partículas de los gases es muy alta
- La masa de los sólidos, líquidos y gases es constante.
- Los sólidos adquieren la forma del recipiente que los contiene.