LA MATERIA

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

- Temperatura de fusión
- Densidad
- Dureza
- Elasticidad
- Peso
- Conductividad
- Solubilidad
- Masa
- Volumen
- 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 $9m^3$ que posee una masa de 24300 kg.

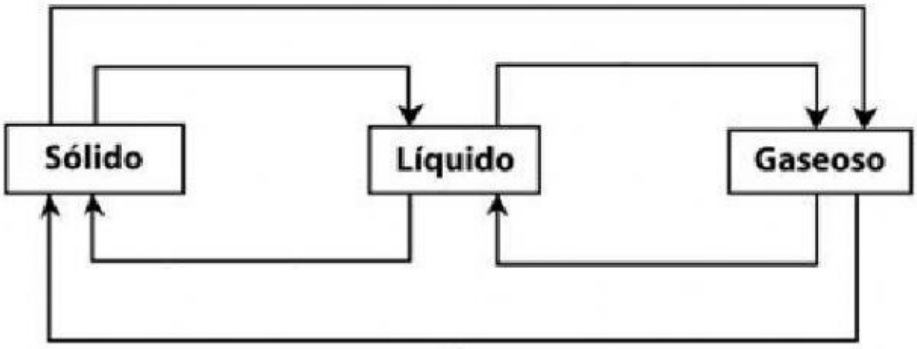
4. El aluminio tiene una densidad de 2700 kg/m^3. ¿Qué masa tendrán $2m^3$?

5. Escribe a qué propiedad de la materia corresponden las siguientes definiciones.
   a. Cantidad de materia que posee un cuerpo.
   b. Propiedad de los materiales que les permite formar hilos cuando son sometidos a una fuerza
   c. Porción del espacio que ocupa un cuerpo
   d. Masa contenida por unidad de volumen en un cuerpo
   e. Propiedad de los materiales mediante la cual forman láminas cuando son sometidos a una fuerza
   f. Temperatura a la que una sustancia cambia su estado de líquido a gaseoso

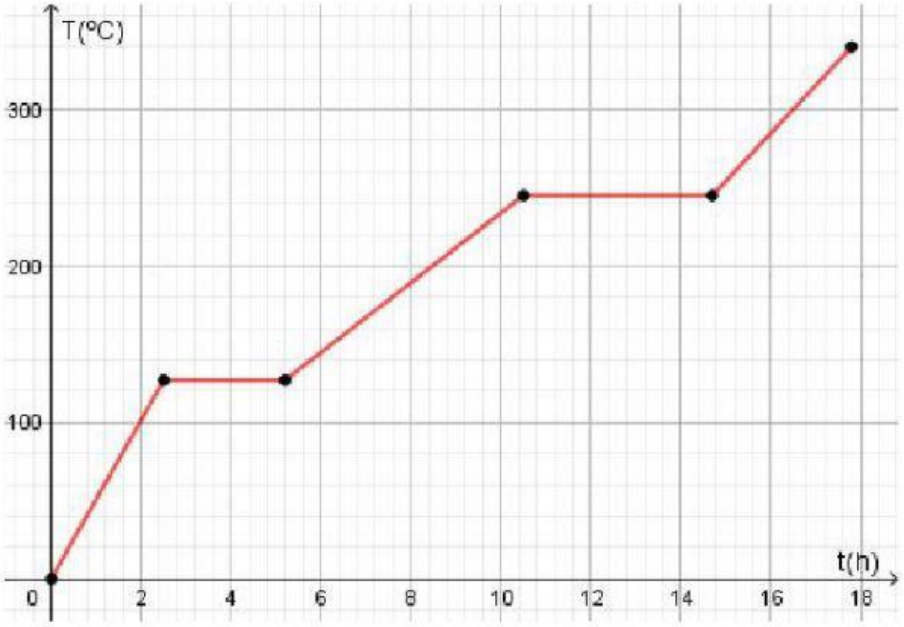
LIVEWORKSHEETS

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?

LIVEWORKSHEETS

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

LIVEWORKSHEETS