

CHEMISTRY

2

SECONDARY



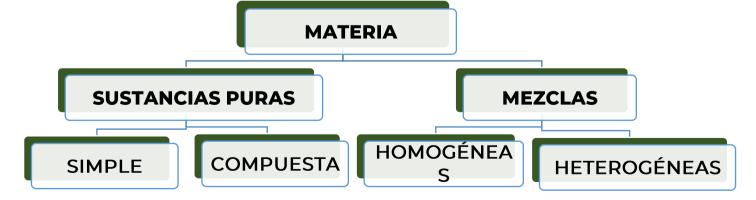
RETROALIMENTACION TOMO I



PREGUNTA: Escriba verdadero (V) o falso (F).

- a. La materia solo existe en nuestro sistema solar.
- b. Las mezclas son uniones físicas y son monofásicos.
- c. El oro mas el oxígeno generan una aleación.

RESOLUCIÓN: d. La luz es solo energía y no posee masa .

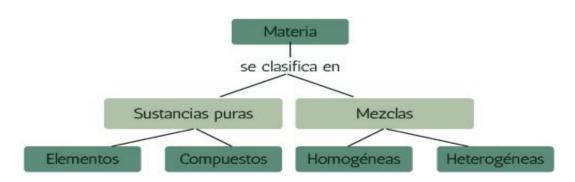


PREGUNTA: Completar:

- a. Las <u>Mezclas heterogéneas</u> esta formado por dos o mas fases.
- b. La sustancia pura formada por dos o mas elementos se le denomina <u>compuesto</u>.
- c. Las mezclas pueden se<mark>Homogéneas</mark> y Heterogéneas
- d. Los agregados , suspensión y coloides son mezclas

RESOLUCIÓN:

RECORDAR





3

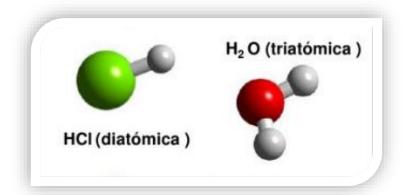
Completar:

| Fórmula | Número de elementos | Número de átomos |
|--------------------------------|---------------------|------------------|
| MgCO ₃ | Ternario | Pentatómico |
| K ₂ CO ₃ | Ternario | Hexatómico |

RESOLUCIÓN:



Una sustancia compuesta esta formada por átomos de dos o mas elementos unidos químicamente en proporciones definidas.





4

Es aquel estado de agregación de la materia donde predomina la fuerza de repulsión :

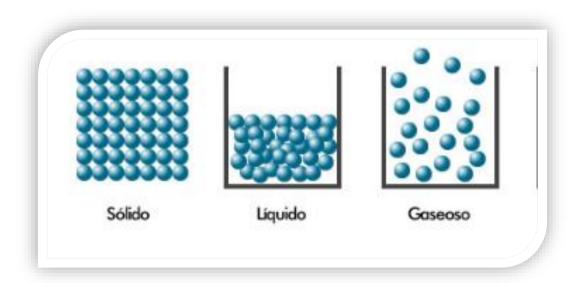
- a) Sólido
- d) Gaseoso

b) Líquido

c) Gas

e) Plasmático

RESOLUCIÓN:





5

Cuando existe un equilibrio de fuerzas atracción y repulsión entre sus moléculas se forma el describado

RESOLUCIÓN:

| Característica | LÍQUIDO | |
|--|---|--|
| Relación de fuerzas (Atracción y Repulsión) | F _A = F _R | |
| Movimiento de partículas | Leve desplazamiento por diferencia de presión | |
| Volumen | Definido | |
| Forma | Variable (Adopta cualquier forma) | |
| Otras características | incomprensibles | |





- Cuando la temperatura empieza a disminuir , los líquidos se :
 - a) subliman
 - b) vaporizan
 - c) condensan
 - d) solidifican
 - e) gasifican

RESOLUCIÓN:





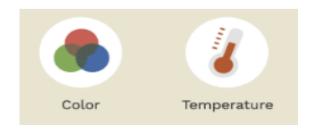
- Cuántas de las siguientes propiedades son intensivas?
 - a Impenetrabilidad
 - b) Extensión
 - C Densidad
 - **d** Temperatura
 - e) Inercia

RESOLUCIÓN:

Recorda

Propiedades intensivas: (o intrínsecas) No dependen de la cantidad de materia, es decir que permanecen invariables.

Propiedades extensivas: Dependen de la cantidad de materia









8

La capacidad de poder convertirse en laminas e hilos de los metales respectivamente se les denomina :

a) Maleabilida

b)Ductilidad

RESOLUCIÓN:

Recorda

maleabilidad es una propiedad del material que permite su descomposición o deformación y extenderse en finas láminas

La ductilidad es la propiedad que tienen los metales y aleaciones, de poder estirarse sin romperse permitiendo obtener alambres o hilos.







- 9
- Indicar cuales son fenómenos físicos:
- (1)) Cuando lijamos la superficie de una tabla .
- 2) El cambio de color de un clavo al oxidarse.
- Cuando partimos un trozo de cemento en varios pedazos.
- (4) Cuando se coloca arena y agua en un mismo balde.

RESOLUCIÓN:

Recorda

Un CAMBIO FÍSICO es una transformación en la que no varía la naturaleza de la materia.





10

Analice el siguiente párrafo: "El sodio es un elemento <u>blanco</u> <u>plateado</u>, de <u>baja dureza en la escala de Mohs</u>, <u>hierve a 883° C</u> y <u>es un buen conductor de la electricidad</u>. El sodio <u>forma un líquido blanquecino en presencia de oxígeno</u> y <u>cuando se agrega al agua se desprende hidrógeno</u>. Determine, ¿Cuántas son químicas y físicas de las propiedades subrayadas?

RESOLUCIÓN: Recorda Cambios físicos Cambios Químicos

Físicas

Blanco

nlateado

Baja

dureza

Hierve a 883° C

Buen conductor

Química

Forma un líquido blanquecino en presencia de oxígeno

Desprende hidrógeno