



CHEMISTRY

2

SECONDARY

RETROALIMENTACIÓN
TOMO I



 **SACO OLIVEROS**

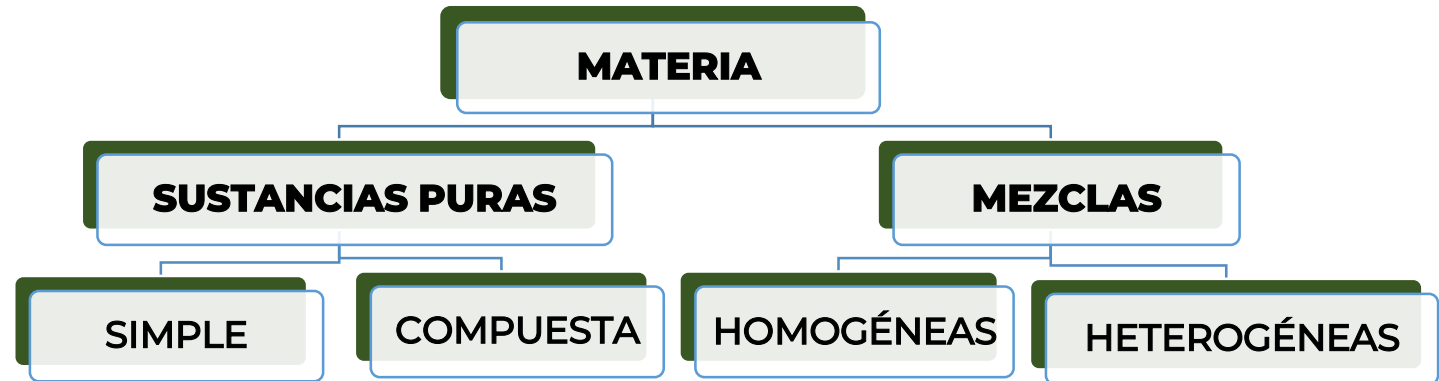


PREGUNTA: **1** Escriba verdadero (V) o falso (F).

- a. La materia solo existe en nuestro sistema solar. (**F**)
- b. Las mezclas son uniones físicas y son monofásicos . (**F**)
- c. El oro mas el oxígeno generan una aleación . (**F**)
- d. La luz es solo energía y no posee masa . (**V**)

RESOLUCIÓN:

Recordar





PREGUNTA: **2** Completar :

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

RESOLUCIÓN:

RECORDAR





PREGUNTA:

3

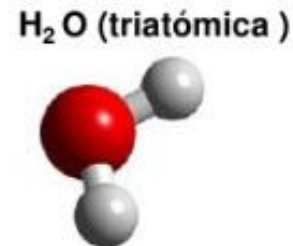
Completar :

Fórmula	Número de elementos	Número de átomos
MgCO_3	Ternario	Pentatómico
K_2CO_3	Ternario	Hexatómico

RESOLUCIÓN:

RECORDAR

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



**PREGUNTA:****4**

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

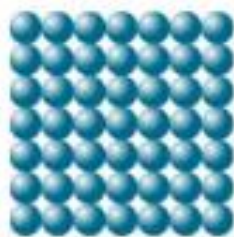
a) Sólido

b) Líquido

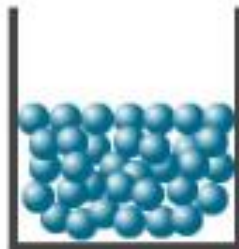
c) Gas

d) Gaseoso

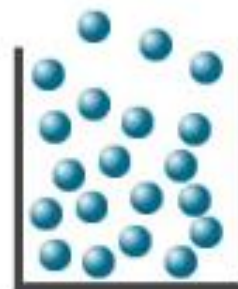
e) Plasmático

RESOLUCIÓN:**Recordar**

Sólido



Líquido



Gaseoso



PREGUNTA:

5

Cuando existe un equilibrio de fuerzas atracción y repulsión entre sus moléculas se forma el estado LÍQUIDO.

RESOLUCIÓN:

Recordar

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



PREGUNTA:

6

Cuando la temperatura empieza a disminuir , los líquidos se :

- a) subliman
- b) vaporizan
- c) condensan
- d) solidifican
- e) gasifican

RESOLUCIÓN:

Recordar



PREGUNTA:

7

¿Cuántas de las siguientes propiedades son intensivas?

* Impenetrabilidad

* Densidad

* Extensión

* Temperatura

* Inercia

RESOLUCIÓN:

Recordar

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



Color



Temperature

Propiedades extensivas:
Dependen de la cantidad de materia



Longitud



Peso

RESPUESTA: 3



PREGUNTA:

8

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

a) Maleabilidad

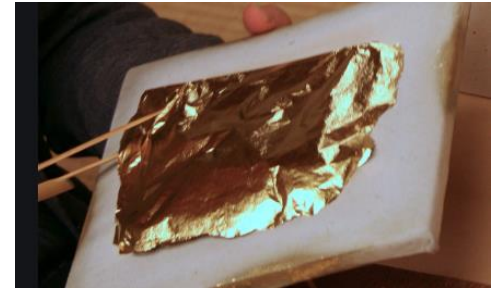
b) Ductilidad

RESOLUCIÓN:

Recordar

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 .



PREGUNTA:

9

Indicar cuales son fenómenos físicos :

- 1) Cuando lijamos la superficie de una tabla .
- 2) El cambio de color de un clavo al oxidarse.
- 3) Cuando partimos un trozo de cemento en varios pedazos.
- 4) Cuando se coloca arena y agua en un mismo balde.

RESOLUCIÓN:

Recordar

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





PREGUNTA:

10

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

RESOLUCIÓN:

LA MATERIA

Cambios
físicosCambios
Químicos

Físicas

Blanco plateado

Baja dureza

Hierve a 883° C

Buen conductor

Químicas

Forma un líquido
blanquecino en
presencia de oxígeno

Desprende hidrógeno