



9. ¿Cómo es la carga eléctrica del PROTÓN?  
 a. Neutra d. negativa  
 b. Positiva e. polar  
 c. apolar
10. Corresponde a un postulado de JHON DALTON el decir, que la materia:  
 a. tiene naturaleza eléctrica  
 b. está formada por aire-fuego-tierra y agua  
 c. tiene electrones y protones  
 d. es discontinua, es decir, no se podía dividir indefinidamente  
 e. está formada por átomos
11. La materia se clasifica en dos grandes grupos, ellos son:  
 a. Mezclas y elementos  
 b. Compuestos y mezclas  
 c. Sustancias puras y compuestos  
 d. Sustancias puras y mezclas  
 e. Elementos y compuestos
12. ¿Cuál de los siguientes ejemplos, corresponde a una mezcla HOMOGÉNEA?  
 a. Sal + agua d. vinagre + agua  
 b. Azúcar + agua e. alcohol + vinagre  
 c. Aceite + agua
13. La QUÍMICA es una rama de las ciencias naturales, que se preocupa de estudiar:  
 a. La fuerza d. La materia  
 b. La gravedad e. La energía  
 c. La célula
14. Indique la opción que representa una mezcla HOMOGÉNEA  
 a. Agua + tierra d. parafina + agua  
 b. Sal + agua e. arena + hierro  
 c. Agua + aceite
15. ¿Qué personaje es considerado el PADRE DE LA QUÍMICA MODERNA?  
 a. Albert Einstein d. Antonio Lavoisier  
 b. Carl Sagan e. Neil Amstrong  
 c. Linus Pauling

II. En la naturaleza encontramos que la materia sufre diversas transformaciones, en ella podemos mencionar los cambios físicos en el cuál no hay una variación de la materia, y los cambios químicos hay una transformación en la que varía la naturaleza de la materia.

Identifique los siguientes ejemplos como cambio físico o químico (10 puntos)

1. Combustión de la leña \_\_\_\_\_
2. Preparación de un queque \_\_\_\_\_
3. Formación de nubes \_\_\_\_\_
4. Mezclar ácido con Magnesio \_\_\_\_\_
5. Disolver una cucharada de sal en un vaso con agua \_\_\_\_\_
6. Oxidación del Hierro \_\_\_\_\_
7. Estirar un chicle \_\_\_\_\_
8. Cocinar una rica carne. \_\_\_\_\_
9. Agregar Cloro puro a un jeans \_\_\_\_\_
10. Fermentación de la leche \_\_\_\_\_

III.- Busca y pinta (con dos colores como mínimo) los 21 conceptos que aparecen en la siguiente sopa de letras. Luego escríbelos junto a su definición con letra clara, lápiz pasta y sin borradores.

( 5 puntos)

B	E	U	K	I	W	E	L	E	C	T	R	O	N	C	S	D	W	A	L
T	U	S	O	T	S	E	U	P	M	O	C	S	O	L	V	E	N	T	E
E	S	P	A	C	I	O	A	Z	O	I	P	O	B	L	A	C	I	O	N
O	M	E	T	A	L	E	S	A	S	D	O	Y	O	M	O	T	A	Y	A
R	I	A	D	A	D	O	T	A	B	U	Z	O	N	A	U	D	I	L	U
I	C	E	T	E	T	E	M	N	G	R	A	N	O	S	P	B	C	F	E
A	Q	U	I	E	M	O	I	F	E	U	R	G	O	A	K	O	S	T	O
A	D	I	O	S	R	M	U	N	T	E	A	C	R	E	H	S	R	O	N
T	I	U	Q	E	O	I	P	I	O	U	I	S	P	O	V	E	U	T	R
O	L	E	M	U	D	L	A	U	D	M	R	O	L	U	Z	L	I	L	A
M	I	U	J	U	E	Z	U	Z	O	H	E	L	I	M	A	B	C	A	L
I	N	V	I	E	R	N	O	T	I	A	M	T	I	D	A	O	X	I	U
C	E	M	E	N	T	O	A	C	O	B	R	A	A	E	X	N	T	O	C
A	U	T	U	P	L	O	M	I	T	O	A	C	O	L	A	S	A	T	E
M	T	U	B	O	R	U	L	E	T	A	L	A	U	E	E	E	M	I	L
E	R	O	S	E	M	O	D	O	Ñ	A	U	V	A	M	A	S	F	E	O
S	O	R	M	A	R	I	T	A	T	A	C	N	A	E	T	A	C	O	M
T	N	U	E	C	E	S	P	O	T	R	E	R	O	N	O	G	U	J	O
U	N	I	V	E	R	S	A	L	N	I	L	B	I	T	R	I	P	A	S
T	R	A	N	Q	U	I	L	O	S	C	O	L	C	O	B	R	E	F	E
L	A	V	O	I	S	I	E	R	A	U	M	A	G	I	C	O	S	L	P
S	O	D	I	O	S	A	R	U	P	S	A	I	C	N	A	T	S	U	S

Los conceptos que debes buscar son: átomo – molécula – materia – masa – número atómico – metales – no metales – compuestos – gases nobles - electrón – protón - neutrón - elemento - teoría atómica - sustancias puras – peso molecular – agua – alcohol – soluto – solvente- número másico.

Debes escribir cada concepto con la definición correspondiente (21 puntos)

CONCEPTOS	DEFINICIONES
1.	Es la unidad más pequeña que forma toda la materia
2.	Grupo de dos o más átomos unidos mediante enlaces
3.	Son elementos químicos que no conducen la corriente eléctrica
4.	Número total de protones y neutrones en el núcleo de un átomo
5.	Partícula sub-atómica con carga negativa, se ubica en la corteza del átomo.
6.	Son partículas que no se pueden descomponer en otras más simples
7.	Es el componente de una disolución que se encuentra en menor cantidad.
8.	Son elementos químicos que conducen la corriente eléctrica, además tienen brillo propio
9.	Es la suma de los pesos atómicos de los átomos que forman una molécula.
10.	es aquella que presenta una composición química estable, como el agua, el helio, el nitrógeno o el dióxido de carbono.
11.	Es un compuesto que es considerado el solvente universal y es imprescindible para los seres vivos.
12.	Cantidad de materia que tienen los cuerpos
13.	Partícula sub-atómica con carga positiva, se ubica en el núcleo del átomo.
14.	Es un líquido incoloro, de olor característico, soluble tanto en agua como en grasas; se caracteriza por ser una

	sustancia psicoactiva, depresora del sistema nervioso central, y con capacidad de causar dependencia.
15.	Es una teoría científica sobre la naturaleza de la materia que sostiene que está compuesta de unidades discretas llamadas átomos.
16.	Indica el número de electrones o protones en un átomo neutro
17.	Son representados por una fórmula química. Por ejemplo, el agua (H <sub>2</sub> O) está constituida por dos átomos de hidrógeno y uno de oxígeno.
18.	Son elementos que tienen poca reactividad, pertenecen al grupo VIII de la tabla periódica
19.	Partícula sub- atómica sin carga, se ubica en el núcleo atómico.
20.	Es el componente de una disolución que se encuentra en mayor cantidad.
21.	Es todo lo que tiene masa y ocupa un lugar en el espacio

**“EL ÉXITO EN LA VIDA NO SE MIDE POR LO QUE LOGRAS, SINO POR LOS OBSTÁCULOS QUE SUPERAS”**