



COLEGIO DOMINGO EYZAGUIRRE  
SAN BERNARDO-EL BOSQUE  
UNIDAD TÉCNICO-PEDAGÓGICA



SOPA DE LETRAS: TRABAJO CON NOTA COEF.1

ASIGNATURA: Química

Profesora: Rosa González

<b>NOMBRE :</b>		<b>CURSO: Primero Medio A y B</b>
<b>FECHA: ..... /03 /20</b>		<b>Tiempo Pedagógico: 80 minutos</b>
<b>Puntaje Real: 27 puntos</b>		<b>Puntaje Obtenido:</b>

<b>CONTENIDOS A EVALUAR</b>	<b>Recordar conceptos básicos de Química. Conocer significado de cada uno de los conceptos y diferenciarlos.</b>
-----------------------------	--

**INSTRUCCIONES:** 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 borrones.

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 – número másico – metales – no metales – compuestos – gases nobles - electrón – protón - neutrón - elemento - teoría atómica - sustancias puras – peso molecular – agua – alcohol – soluto – solvente.

CONCEPTOS	D E F I N I C I O N E S
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

**“QUE TU META SEA HOY, GANARLE A TU MEJOR EXCUSA”**