



**ESCUELA BÁSICA CLARETIANA**  
**"LA PRESENTACIÓN"**  
**EVALUACIÓN DEL SEGUNDO PARCIAL II QUIMESTRE**  
**Año Lectivo 2021-2022**

Estudiante: .....

Grado de E.G.B./Curso: 7mo

Figura Profesional: .....

Asignatura: Ciencias Naturales

Fecha.....

Profesor: Lcda. Keyla Cruz

**Indicaciones Generales:**

- ✎ Realice su Evaluación del Primer Parcial del Segundo Quimestre con orden y seleccione la respuesta correcta.
- ✎ Lea con atención las cuestiones, piense y conteste según instrucciones.
- ✎ Cualquier intento de deshonestidad académica durante la evaluación, equivale a la anulación De la nota (Art. 223 R-LOEI)
- ✎ La Evaluación es calificada sobre 10 puntos.
- ✎ No haga tachones, ni utilice líquido corrector si lo hace la respuesta quedará eliminada.
- ✎ Utilice pluma de color azul o negra.

Calificación:

1. Asocia con líneas (1.25puntos)

Elementos que comparten electrones
Elemento que cede electrones al otro
Unión de dos metales.
Unión d un metal y un no metal.
Comparten electrones sin unirse por completo.

Enlace iónico
Enlace covalente
Enlace metálico

2. Completa el significado de las siguientes definiciones (1 PUNTO)

MOLECULA DIATÓMICA	MOLECULA TRIATÓMICA	MOLECULA COMPUESTA	MOLÉCULAS DE ELEMENTOS
--------------------	---------------------	--------------------	------------------------

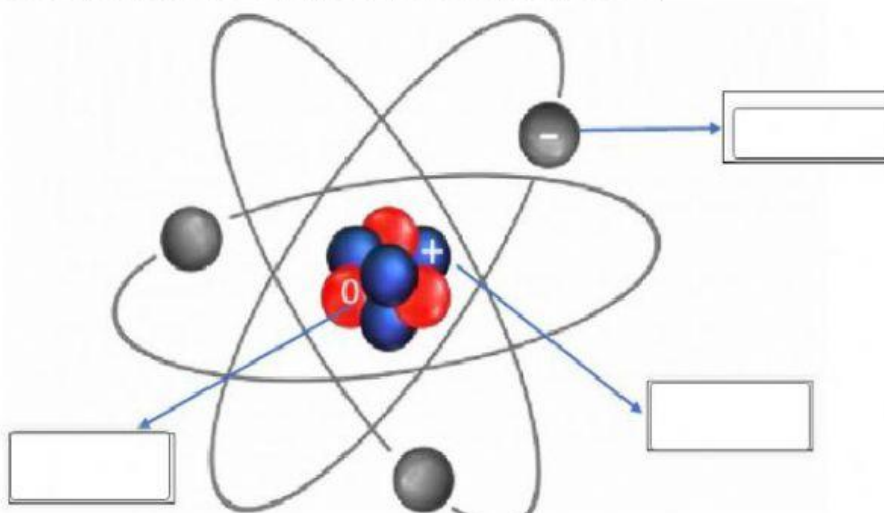
- Moléculas formadas por dos átomos: \_\_\_\_\_
- Moléculas formadas por tres átomos. \_\_\_\_\_
- Molécula formada por dos átomos iguales. \_\_\_\_\_
- Formada por átomos compuestos. \_\_\_\_\_

3. Lee y analiza la información dada y llena los espacios con las palabras correctas. (0.75 PUNTOS)

Grupo	Periodo	Químico	No metales	Metales	Aislante	Isótopo
-------	---------	---------	------------	---------	----------	---------

- Los \_\_\_\_\_ no conducen la electricidad ni el calor.
- Los grupos del mismo \_\_\_\_\_ tiene distintos números de átomos, pero propiedades similares.
- Los átomos con igual número de átomo pero diferentes cantidades de neutrones se llaman : \_\_\_\_\_

4. Rotula la imagen con las partículas subatómicas del átomo.(1.50PUNTOS)



5. Selecciona la palabra que encaja correctamente a la característica. (1.5PUNTOS)

- Partículas que tiene carga negativa.

• Protón	Neutrón	Electrón
----------	---------	----------

- Partícula con carga positiva.

• Protón	Neutrón	Electrón
----------	---------	----------

- Partículas que no tienen cargas.

• Protón	Neutrón	Electrón
----------	---------	----------

6. Escribe V o F según sea correcto.(1 PUNTO)

- El átomo es la partícula más pequeña de la materia ( )
- El átomo se divide en dos partes : electrones y capas ( )
- Los protones tiene carga positiva ( )
- Los neutrones tiene carga negativa ( )

7. Clasifica los siguientes elementos en compuestos orgánicos e inorgánicos. (1PUNTO)

Sal	Azúcar	aceite de cocina	yodo	leche	agua oxigenada	bicarbonato	huevos
COMPUESTOS ORGÁNICOS				COMPUESTOS INORGANICOS			

--	--

8. Escribe el nombre de cada símbolo periódico. (1PUNTO)

<b>Pb</b>	<b>O</b>	<b>K</b>	<b>Au</b>

9.- Identifica como esta dividida la tabla periódica (1PUNTO)

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	
1	1 H																	2 He	
2	3 Li	4 Be											5 B	6 C	7 N	8 O	9 F	10 Ne	
3	11 Na	12 Mg											13 Al	14 Si	15 P	16 S	17 Cl	18 Ar	
4	19 K	20 Ca		21 Sc	22 Ti	23 V	24 Cr	25 Mn	26 Fe	27 Co	28 Ni	29 Cu	30 Zn	31 Ga	32 Ge	33 As	34 Se	35 Br	36 Kr
5	37 Rb	38 Sr		39 Y	40 Zr	41 Nb	42 Mo	43 Tc	44 Ru	45 Rh	46 Pd	47 Ag	48 Cd	49 In	50 Sn	51 Sb	52 Te	53 I	54 Xe
6	55 Cs	56 Ba	*		72 Hf	73 Ta	74 W	75 Re	76 Os	77 Ir	78 Pt	79 Au	80 Hg	81 Tl	82 Pb	83 Bi	84 Po	85 At	86 Rn
7	87 Fr	88 Ra	*		104 Rf	105 Db	106 Sg	107 Bh	108 Hs	109 Mt	110 Ds	111 Rg	112 Cn	113 Nh	114 Fl	115 Mc	116 Lv	117 Ts	118 Og

*	57 La	58 Ce	59 Pr	60 Nd	61 Pm	62 Sm	63 Eu	64 Gd	65 Tb	66 Dy	67 Ho	68 Er	69 Tm	70 Yb	71 Lu
*	89 Ac	90 Th	91 Pa	92 U	93 Np	94 Pu	95 Am	96 Cm	97 Bk	98 Cf	99 Es	100 Fm	101 Md	102 No	103 Lr