

**ESCUELA PARTICULAR CLARETIANA
“LA PRESENTACIÓN”**

Leonidas Plaza 2700 y Bolivia; 3873295
Guayaquil – Ecuador



Una Institución al Servicio de la Vida
y la Dignidad del Ser Humano

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

Estudiante:

Calificación:

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.

1. Asocia con líneas (1.25puntos)

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

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

MOLECULA DIATÓMICA	MOLECULA TRIATÓMICA	MOLECULA COMPUESTA	MOLÉCULAS DE ELEMENTOS

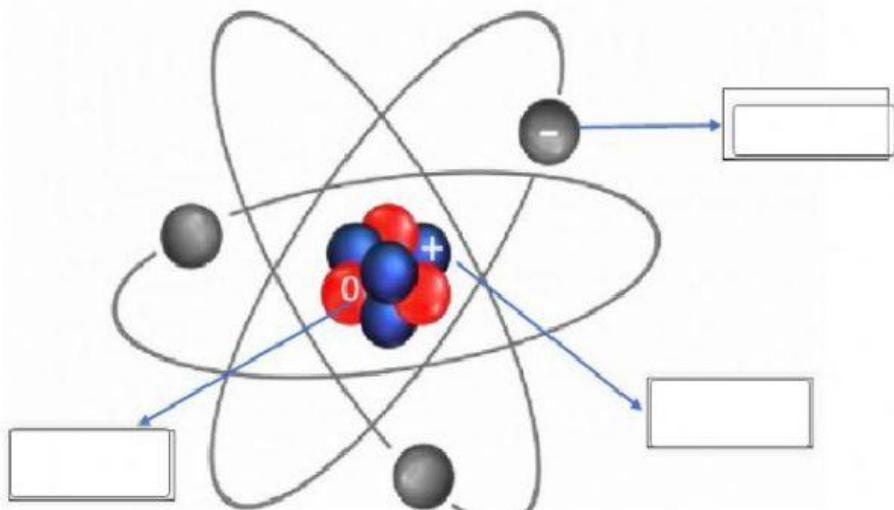
- Moléculas formadas por dos átomos: _____
- Moléculas formadas por tres átomos. _____
- Molécula formada por dos átomos iguales. _____
- Formada por átomos compuestos. _____

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 INORGÁNICOS
----------------------	------------------------

--	--

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

Pb	O	K	Au

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

