



## PRUEBA PRIMER PARCIAL SEGUNDO QUIMESTRE

Docente: Lic. Karina Pilamonte

Nombre del Estudiante: \_\_\_\_\_

Curso: Primero “ ”

Fecha: \_\_\_\_\_

Calificación: \_\_\_\_/10\_\_\_\_

### INDICACIONES GENERALES:

- Lea detenidamente cada pregunta y responda correctamente.
- Conteste con esferográfico azul.
- Evite hacer tachones, borrones o sobrescribir.
- Tiene 40 minutos para contestar la lección escrita.
- Evitar el uso de celular.
- Utilizar sus materiales personales.

**CN.Q.5.2.1.** Analizar y clasificar los compuestos químicos binarios que tienen posibilidad de formarse entre dos elementos de acuerdo a su ubicación en la tabla periódica, su estructura electrónica y sus posibles grados de oxidación para deducir las fórmulas que los representan.

**I.CN.Q.5.5.1.** Plantea, mediante el trabajo cooperativo, la formación de posibles compuestos químicos binarios

### 1. UTILIZANDO LA TABLA PERIODICA, COMPLETE EL CUADRO CON LA INFORMACION CORRECTA: 2.5

Nombre del elemento	Símbolo	Masa atómica	Numero atómico	Protones	Neutrones	Electrones
Paladio						
Cobre						
Platino						
Vanadio						
Wolframio						
Cobalto						
Estroncio						
Uranio						
Circonio						



2. COMPUESTOS BINARIOS.

5 P

Actividad 1

Escriba la letra que corresponde a cada uno de los siguientes nombres

- |                         |                      |                                   |
|-------------------------|----------------------|-----------------------------------|
| 1. óxido de litio       | <input type="text"/> | a) FeO                            |
| 2. óxido de hierro (II) | <input type="text"/> | b) ZnO                            |
| 3. óxido cuproso        | <input type="text"/> | c) Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> |
| 4. óxido cobaltoso      | <input type="text"/> | d) Li <sub>2</sub> O              |
| 5. óxido de aluminio    | <input type="text"/> | e) Cu <sub>2</sub> O              |
| 6. óxido de zinc        | <input type="text"/> | f) CoO                            |



Actividad 2

Marque la letra que corresponde a cada uno de las siguientes formulas



- |                                   |                      |                            |
|-----------------------------------|----------------------|----------------------------|
| 1. MnO                            | <input type="text"/> | a) Monóxido de níquel      |
| 2. Cr <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | <input type="text"/> | b) Óxido mercúrico         |
| 3. MgO                            | <input type="text"/> | c) Óxido crómico           |
| 4. Mn <sub>2</sub> O <sub>3</sub> | <input type="text"/> | d) Óxido de potasio        |
| 5. HgO                            | <input type="text"/> | e) Óxido Manganoso         |
| 6. K <sub>2</sub> O               | <input type="text"/> | f) Óxido de magnesio (II)  |
| 7. NiO                            | <input type="text"/> | g) Trióxido de dimangánico |



**3. REALICE LA REPRESENTACION DE LEWIS DE LOS ELEMENTOS QUE PERTENECEN AL GRUPO A. 2.5 P**

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1																		
2																		
3																		
4																		
5																		
6																		
7																		
8																		
9																		
10																		
11																		
12																		
13																		
14																		
15																		
16																		
17																		
18																		
19																		
20																		
21																		
22																		
23																		
24																		
25																		
26																		
27																		
28																		
29																		
30																		
31																		
32																		
33																		
34																		
35																		
36																		
37																		
38																		
39																		
40																		
41																		
42																		
43																		
44																		
45																		
46																		
47																		
48																		
49																		
50																		
51																		
52																		
53																		
54																		
55																		
56																		
57																		
58																		
59																		
60																		
61																		
62																		
63																		
64																		
65																		
66																		
67																		
68																		
69																		
70																		
71																		
72																		
73																		
74																		
75																		
76																		
77																		
78																		
79																		
80																		
81																		
82																		
83																		
84																		
85																		
86																		
87																		
88																		
89																		
90																		
91																		
92																		
93																		
94																		
95																		
96																		
97																		
98																		
99																		
100																		

ELABORADO POR:	COORDINADOR/A DE	RECTORADO
Docente: Lic. Karina Pilamonte	Nombre: Ing. Javier Lara	Nombre: MSc. Cristina Lema
Firma:	Firma:	Firma:
Fecha: 4-04-2023	Fecha: 4-04-2023	Fecha: 4-04-2023





INSTITUCIÓN EDUCATIVA "JOSÉ DE LA CUADRA"  
QUÍMICA  
Antonio Rodríguez S121 y Av. Tnte. Hugo Ortiz – Quito sur  
Quito – Ecuador

---



---

Teléfonos: 2668-909/3110872/3110847 email: [josedelacuadra@yahoo.com](mailto:josedelacuadra@yahoo.com) / [17h00624@gmail.com](mailto:17h00624@gmail.com)