



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 ₂ O ₃ |
| 4. óxido cobaltoso | <input type="text"/> | d) Li ₂ O |
| 5. óxido de aluminio | <input type="text"/> | e) Cu ₂ 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 ₂ O ₃ | <input type="text"/> | b) Óxido mercurico |
| 3. MgO | <input type="text"/> | c) Óxido crómico |
| 4. Mn ₂ O ₃ | <input type="text"/> | d) Óxido de potasio |
| 5. HgO | <input type="text"/> | e) Óxido Manganoso |
| 6. K ₂ 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

