



UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL
"PEDRO LUIS CALERO"
- Siervas de la Madre de Dios -
EVALUACIÓN UNIDAD 02
ASIGNATURA: QUÍMICA

ESTUDIANTE: _____

FECHA: _____ CURSO: 1° BGU
CALIFICACIÓN: ____/ 10

1.- Llene los datos requeridos en el encabezado.

2.- Dispone de 60 minutos para completar la evaluación.

3.- Lea atentamente cada ítem o pregunta antes de responder y revise la prueba antes de entregar a la docente.

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18
1	H																He
2	Li	Be															
3	Na	Mg															
4	K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br
5	Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I
6	Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At
7	Fr	Ra	Ac	Rf	Db	Sg	Bh	Hs	Mt	Ds	Rg	Cn	Nh	Fl	Mc	Lv	Ts
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																	

1. Complete la siguiente tabla (1 pt. c/u=5pts.)

CONFIGURACIÓN ELECTRÓNICA	Z	BLOQUE	PERIODO	FAMILIA	GRUPO	SÍMBOLO	NOMBRE
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$							
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$							
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$							
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^2 4d^4$							
$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$							

2. Conteste a las siguientes preguntas (1 pt. c/u=5pts.).

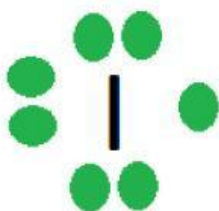
- Al comparar el **Hierro** y el **Cesio** ¿Qué elemento tiene un mayor radio atómico? _____
- Al comparar el **Oro** y el **Cloro** ¿Qué elemento tiene un menor potencial de ionización? _____
- Al comparar el **Azufre** y el **Cloro** ¿Qué elemento tiene una mayor afinidad electrónica? _____
- Al comparar el **Flúor** y el **Oxígeno** ¿Qué elemento tiene un menor carácter no metálico? _____
- Al comparar el **Sodio** y el **Cesio** ¿Qué elemento tiene un mayor carácter metálico? _____

3. Realice la representación de Lewis para los siguientes elementos (1 pt. c/u=5pts.).

a. Sodio



b. Yodo



c. Galio



d. Nitrógeno



e. Oxígeno

