



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	Ce	Pr	Nd	Pm	Sm	Eu	Gd	Tb	Dy	Ho	Er	Tm	Yb	Lu			
9	Th	Pa	U	Np	Pu	Am	Cm	Bk	Cf	Es	Fm	Md	No	Lr			

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.).

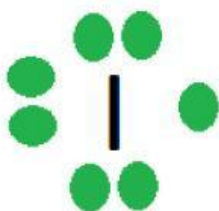
- Al comparar el **Hierro** y el **Cesio** ¿Qué elemento tiene un mayor radio atómico? _____
- Al comparar el **Oro** y el **Cloro** ¿Qué elemento tiene un menor potencial de ionización? _____
- Al comparar el **Azufre** y el **Cloro** ¿Qué elemento tiene una mayor afinidad electrónica? _____
- Al comparar 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

