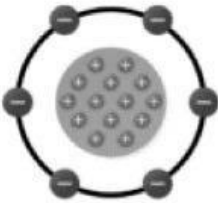
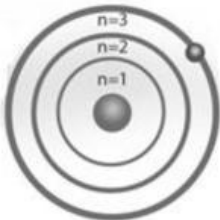
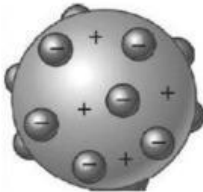

 <p>UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL "PEDRO LUIS CALERO" - Siervas de la Madre de Dios - EVALUACIÓN PRIMER QUIMESTRE ASIGNATURA: QUÍMICA</p>	ESTUDIANTE: _____ FECHA: 07-01-2024 CURSO: PRIMERO BGU CALIFICACIÓN: _____ / 10
	1.- Llene los datos requeridos en el encabezado. 2.- Dispone de 60 minutos para completar la evaluación.

INDICADORES: I.CN.Q.5.2.1., I.CN.Q.5.3.1.

RELACIONE LA COLUMNA DE LA IZQUIERDA CON LA DE LA DERECHA (1 c/u = 5 pts.).

MODELO ATÓMICO	CARACTERÍSTICAS	
1. ____ Dalton	A. 	B. 
2. ____ Thomson		
3. ____ Rutherford	C. 	D. 
4. ____ Bohr		











COMPLETE LA SIGUIENTE TABLA (1 c/u = 5 pts.).

ELEMENTO	SÍMBOLO	Z	A	# p ⁺	# e ⁻	# n ^o
1. Cromo		24				
2. Silicio		14				
3. Plata		47				
4. Potasio		19				
5. Indio		49				
CONFIGURACIÓN			PERIODO	BLOQUE	FAMILIA	GRUPO

CONTESTE A LAS SIGUIENTES PREGUNTAS (1 C/U=5PTS.).

1. Al comparar el **Flúor** y el **Francio** ¿Qué elemento tiene un mayor radio atómico? _____
2. Al comparar el **Sodio** y el **Aluminio** ¿Qué elemento tiene un menor potencial de ionización? _____
3. Al comparar el **Hidrógeno** y el **Potasio** ¿Qué elemento tiene una mayor afinidad electrónica? _____
4. ¿Qué elemento de la tabla periódica tiene la mayor electronegatividad? _____
5. Al comparar el **Calcio** y el **Nitrógeno** ¿Qué elemento tiene un menor carácter metálico? _____

REALICE LA REPRESENTACIÓN DE LEWIS PARA LOS SIGUIENTES ELEMENTOS (1 C/U=5PTS.).

ESTRONCIO	CARBONO	AZUFRE	BROMO	ALUMINIO
 Sr	 C	 S	 Br	 Al
 Sr	 C	 S	 Br	 Al