



1.- Llene los datos requeridos en el encabezado.
2.- Dispone de 60 minutos para completar la evaluación.

ESTUDIANTE: _____

FECHA: 07-01-2024 CURSO: PRIMERO BGU

CALIFICACIÓN: _____ / 10

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

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°
1. Cromo		24				
2. Silicio		14				
3. Plata		47				
4. Potasio		19				
5. Indio		49				
CONFIGURACIÓN	PERÍODO	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.).

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