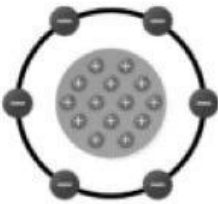
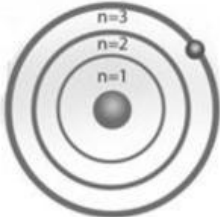
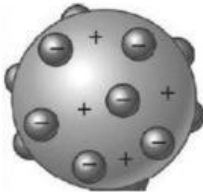


|                                                                                                                                                                                                                                             |                                                                                                             |
|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
|  <p>UNIDAD EDUCATIVA FISCOMISIONAL<br/>"PEDRO LUIS CALERO"<br/>- Siervas de la Madre de Dios -<br/>EVALUACIÓN PRIMER QUIMESTRE<br/>ASIGNATURA: QUÍMICA</p> | ESTUDIANTE: _____<br><br>FECHA: 07-01-2024      CURSO: PRIMERO BGU<br><br>CALIFICACIÓN: _____ / 10          |
|                                                                                                                                                                                                                                             | 1.- Llene los datos requeridos en el encabezado.<br>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 <sup>+</sup> | # e <sup>-</sup> | # n <sup>o</sup> |
|---------------|---------|----|---------|------------------|------------------|------------------|
| 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                                                                                           |
|--------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------|----------------------------------------------------------------------------------------------------|
| <br><b>Sr</b>   | <br><b>C</b>   | <br><b>S</b>   | <br><b>Br</b>   | <br><b>Al</b>   |
| <br><b>Sr</b> | <br><b>C</b> | <br><b>S</b> | <br><b>Br</b> | <br><b>Al</b> |