

**EVALUACION IV BIMESTRE - CIENCIA Y TECNOLOGIA****1. ¿Quiénes fueron los precursores de la Teoría Atomista?**

- a) Aristóteles y Demócrito
- b) Leucipo y Thomson
- c) Leucipo y Demócrito
- d) Aurelio y Aristóteles

**2. Las partículas subatómicas que forman al átomo son**

- a) anion - neutrón - catión
- b) protón -neutrón- eléctrico
- c) protón -neutrón - electrón
- d) protón-neutro-electrón

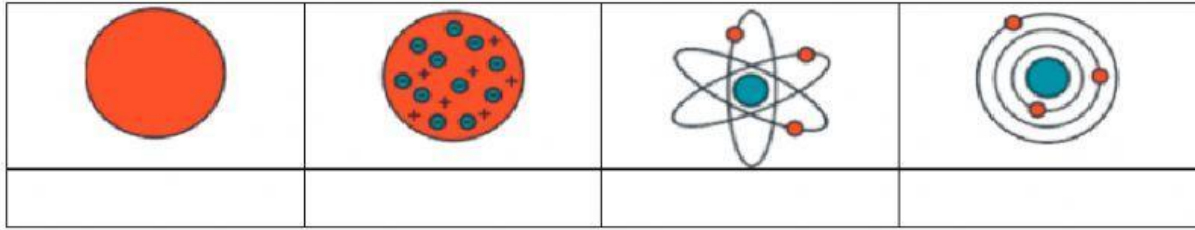
**3. ¿Cuál fue el científico que crea por primera vez un modelo atómico?**

- a) Dalton
- b) Rutherford
- c) Aristóteles
- d) Demócrito

**4. Indica cuales son los valores del siguiente nuclido:**

- a) p: 35, e: 35, n: 47
- b) p: 35, e: 35, n: 35
- c) p: 35, e: 35, n: 46
- d) p: 35, e: 46, n: 35

5. Observa los modelos atómicos y arrastra el autor de cada modelo:



**RUTHERFORD**

**BOHR**

**THOMPSON**

**DALTON**

6. Si el Nitrógeno es  $Z = 15$  cuál es su configuración electrónica.

- a)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^5$
- b)  $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$
- c)  $1s^1 2s^2 2p^6 3s^1 3p^5$
- d)  $1s^2 2s^3 2p^6 3s^4$

7. Realiza la configuración electrónica según el diagrama de Moeller del átomo de:  
Carbono ( $Z = 6$ ) y Zinc ( $Z = 30$ )

- Carbono → \_\_\_\_\_
- Zinc → \_\_\_\_\_

8. Escribe el nombre del elemento químico:

Au: \_\_\_\_\_ Ag: \_\_\_\_\_ N: \_\_\_\_\_

O: \_\_\_\_\_ Cl: \_\_\_\_\_

9. Escribe el símbolo de los siguientes elementos químicos:

Sodio: \_\_\_\_\_ Calcio: \_\_\_\_\_ Flúor: \_\_\_\_\_

Mercurio: \_\_\_\_\_ Carbono: \_\_\_\_\_

10. Relaciona el nombre de cada científico con la afirmación que corresponde en cada recuadro:

Representó a los elementos por letras (símbolos).

Ordenó a los elementos en grupos de 3, a los que llamó triadas.

Ordenó los elementos en grupos de 7.

Publicó la primera tabla periódica de los elementos químicos, el año 1869.

Las propiedades de los elementos químicos varían periódicamente en función a su número atómico.

Utilizó símbolos gráficos para representar a los elementos.

Químico alemán que diseñó la tabla periódica actual (en su forma larga) ordenando los elementos según la ley de Moseley.

- Dobereiner
- Werner
- Mendeléiev
- Moseley
- Newlands
- Berzelius
- Dalton

11. De acuerdo a la tabla periodica actual, elige el nombre correcto en cada recuadro.

|   | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|----|----|----|----|----|----|----|----|----|
| 1 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 2 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 3 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 4 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 5 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 6 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |
| 7 |   |   |   |   |   |   |   |   |   |    |    |    |    |    |    |    |    |    |

| 6 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
|---|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|--|
| 7 |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |