

1. Complete la siguiente tabla

| Elemento          | Numero atómico(Z) | Numero electrones (e-) | Numero neutrones (N) | Masa atómica |
|-------------------|-------------------|------------------------|----------------------|--------------|
| $^{12}_6\text{C}$ |                   |                        |                      |              |
| $^{13}_6\text{C}$ |                   |                        |                      |              |
| $^{14}_6\text{C}$ |                   |                        |                      |              |

2. Relacione la columna A con la columna B.

| A                                          | B                      |
|--------------------------------------------|------------------------|
| Un isótopo se diferencia de otro en        | Vertical               |
| Los grupos en la tabla periódica se ubican | Horizontal             |
| Los electrones tienen cargas               | Negativa $e^-$         |
| Un isótopo tiene como característica       | Radiactividad          |
| Los periodos son de forma                  | Protones más neutrones |
| Masa atómica                               | Protones               |

3. Marque F o V según la siguiente información.

- Un átomo está compuesto por 6 neutrones, 5 protones y 5 electrones. Podemos decir que este átomo no tiene carga. (    )
- Uno de los isótopos del carbono (número atómico = 6) es el carbono 14. Podemos afirmar sobre este isótopo que no emite radiación. (    )
- El número de protones que tiene un átomo en el núcleo es igual al número de orbitas. (    )