

## Conceptos: isótopos, número atómico, número másico, cationes y aniones

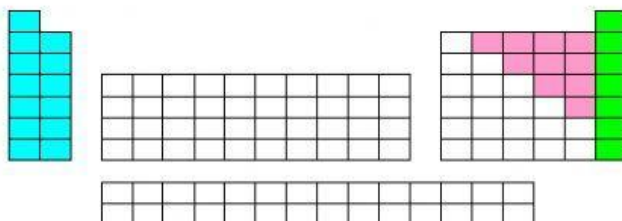
### 1. Completa con:

|         |          |          |   |          |            |          |          |
|---------|----------|----------|---|----------|------------|----------|----------|
| Aniones | Protones | Atómico  | A | Positivo | Electrones | Isótopos | Negativo |
| Másico  | Z        | Cationes |   |          |            |          |          |

- Elementos que comparten número de protones pero no de neutrones: \_\_\_\_\_
- Los isótopos tienen en mismo número \_\_\_\_\_ pero distinto número \_\_\_\_\_.
- El número atómico se representa con la letra. \_\_\_\_
- El número másico se representa con la letra. \_\_\_\_
- Un átomo que gana electrones se transforma en un ión \_\_\_\_\_.
- Un átomo que pierde electrones se transforma en un ión \_\_\_\_\_.
- Los iones positivos también se conocen como \_\_\_\_\_
- Los iones negativos también se conocen como \_\_\_\_\_
- Un átomo neutro tiene igual número de \_\_\_\_\_ que de \_\_\_\_\_.

### 2. Observa el esquema de la tabla periódica y responde:

- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de azul? \_\_\_\_\_
- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de rosa? \_\_\_\_\_
- ¿Qué elementos se encuentran en la zona coloreada de verde? \_\_\_\_\_



**3. Completa con:**

|              |        |         |            |          |          |       |     |
|--------------|--------|---------|------------|----------|----------|-------|-----|
| Gases nobles | Catión | Metales | No metales | Negativo | Positivo | Anión | Ión |
|--------------|--------|---------|------------|----------|----------|-------|-----|

- a. Elementos que tienen pocos electrones en la última capa: \_\_\_\_\_
- b. Elementos que tienen su última capa completa: \_\_\_\_\_
- c. Elementos que tienen tendencia a crear iones negativos: \_\_\_\_\_
- d. Ión positivo o \_\_\_\_\_
- e. Un átomo que pierde electrones se transforma en un ión \_\_\_\_\_.
- f. Un átomo que gana electrones se transforma en un ión \_\_\_\_\_.
- g. Ión negativo o \_\_\_\_\_
- h. El átomo que ha ganado o perdido electrones se llama \_\_\_\_\_.