

1.- Completa la siguiente tabla:

| Átomo | Número de p^+ | Número de neutrones | Z | A |
|-------|-----------------|---------------------|---|----|
| C | 6 | 8 | | |
| O | | | 8 | 16 |
| F | | 10 | 9 | |
| Na | 11 | | | 23 |
| Cl | | 18 | | 35 |
| | 4 | 5 | | |
| | | | 2 | 4 |
| | | 0 | 1 | |
| | 3 | | | 7 |
| | | 6 | | 11 |
| N | | | | 15 |
| Ne | | 10 | | |

2.- Completa la siguiente tabla:

| Ion | Número de p^+ | Número de e^- | Carga eléctrica |
|------------------|-----------------|-----------------|-----------------|
| Ca^{2+} | 20 | | |
| F^- | | 10 | |
| | 19 | 18 | |
| | 16 | | 2- |
| | | 10 | 3+ |
| Br^- | | | |
| Na^+ | | | |

3.- Si Z es el número atómico de un átomo de un elemento y A es su número másico, entonces A-Z es su:

- a) Número de neutrones.
- b) Número de neutrones menos su número de protones. c) Número de electrones.

4.- El núcleo de un átomo consta de 6 protones y 8 neutrones, entonces:

- a) Su número atómico es 8.
- b) Su número másico es 8.
- c) Su número atómico es 14.
- d) Su número másico es 14.
- e) Su número de electrones es 14.

5.- ¿Cuál(es) de las siguientes afirmaciones con respecto al ${}^{12}\text{C}$ y ${}^{14}\text{C}$ es (son) verdadera(s)?:

- a) Tienen igual número atómico Z.
- b) Tienen igual número másico A.
- c) Son isótopos.

6.- ¿Cuál(es) de las siguientes afirmaciones con respecto al ${}^{14}\text{C}$ y ${}^{14}\text{N}$ es (son) verdadera(s)?:

- a) Tienen igual número atómico Z.
- b) Tienen igual número másico A.
- c) Son isobáros.