

2- Indica si son verdaderas o falsas los siguientes enunciados. En caso de ser falso, escríbelo de forma correcta:

a) El número atómico de un elemento es el número de neutrones que tiene en su núcleo.

b) El número másico de un elemento es igual al número de partículas que tiene en su núcleo.

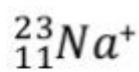
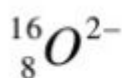
c) La suma del número de electrones y del número de neutrones de un átomo es igual a su número másico.

d) Los iones cargados negativamente son átomos que han perdido electrones

3- Escribe la configuración electrónica de los siguientes átomos: oxígeno (Z=8), fósforo (Z=15), bromo (Z=35)

5- El cloro existe en la naturaleza en forma de dos isótopos distintos, el Cl-35 y el Cl-37 con abundancias del 75% y del 25% respectivamente. Define el concepto de isótopo y calcula la masa atómica media del cloro.

6- Define los conceptos catión y anión. Calcula el número de electrones, protones y neutrones de los siguientes iones, indicando cual es catión y cual es anión.



Átomo	Z	A	Protones	Neutrones	Electrones
${}_{8}^{16}\text{O}^{2-}$					
${}_{11}^{23}\text{Na}^{+}$					