

Escrito de Química 3º

Nombre:

1. Marque las respuestas correctas

- a. La carga en el electrón es numéricamente:
 - Mayor que de un protón
 - Menor que de un protón
 - Igual que la de un protón

- b. ¿Qué partícula subatómica se dice que no tiene carga?
 - Neutrón
 - Electrón
 - Protón

- c. El término "nucleón" se refiere a:
 - Los protones
 - Los neutrones
 - Los protones y neutrones
 - Los protones, neutrones y electrones

- d. El número atómico de un elemento es igual a..... y se representa con la letra....
 - Al número de nucleones en un átomo del elemento y se representa Z
 - Al número de electrones en un átomo del elemento y se representa A
 - Al número de protones en un átomo del elemento y se representa Z
 - Al número de neutrones en un átomo del elemento y se representa A

- e. Todos los átomos de un mismo elemento químico tienen:
 - La misma masa atómica
 - El mismo número atómico
 - El mismo número de nucleones en el núcleo.

- f. Los isótopos difieren entre si por
 - El número de electrones en sus átomos
 - El numero de neutrones en sus átomos
 - El número de protones en sus átomos

- g. Dado el siguiente átomo $^{24}_{12}\text{Mg}$ podemos decir que tiene:
 - Z = 12 y A = 24
 - Z = 24 y A = 12
 - Z = 11 y A = 25

- h. Dado el siguiente átomo $^{24}_{12}\text{Mg}$ podemos decir que tiene:
 - $12\text{ p}^+, 12\text{ e}^-$ y 12 n^0
 - 12 nucleones
 - Ninguna de las anteriores

- i. La masa del electrón es:
 - Igual a la masa del neutrón
 - Igual a la del protón
 - 2000 veces menor que la del protón

- j. La mayor cantidad de masa del átomo radica en
 - La periferia
 - El núcleo
 - Los niveles de energía

- k. En un átomo neutro:
 - La cantidad de partículas subatómicas son iguales
 - La cantidad de protones y electrones son iguales
 - El número másico es el doble que el número atómico

- l. Comparando las zonas del átomo, el tamaño de:
 - El núcleo es mayor que la periferia
 - El núcleo y la periferia son iguales
 - El núcleo es más pequeño que la periferia

