

EXERCÍCIOS ON LINE DE QUÍMICA 9º 2º TRI

1. O átomo constituído de 11 prótons, 12 nêutrons e 11 elétrons apresenta, respectivamente, número atômico e número de massa iguais a:

- a) 11 e 11 b) 12 e 11 c) 23 e 11 d) 11 e 12 e) 11 e 23

2. Qual o número atômico e o número de massa de um átomo constituído por 17 prótons, 18 nêutrons e 17 elétrons? Consulte a tabela periódica e diga de que elemento químico se trata.

3. Determinar o número de elétrons, o número de prótons e o número de massa de um átomo (neutro). Esse átomo tem número atômico 24 e apresenta 28 nêutrons em seu núcleo. Faça um desenho que represente esse átomo.

4. Qual o número de prótons, nêutrons e elétrons nos seguintes átomos (neutros)? Diga qual o nome do elemento químico representado.

a) ${}_{36}\text{Kr}^{84}$

b) ${}_{28}\text{Ni}$

c) ${}_{19}\text{K}^{39}$

5. A diferença entre o número de massa de um átomo e o seu número atômico fornece o número de:

- a) Prótons. b) Nêutrons. c) Elétrons. d) Massa.

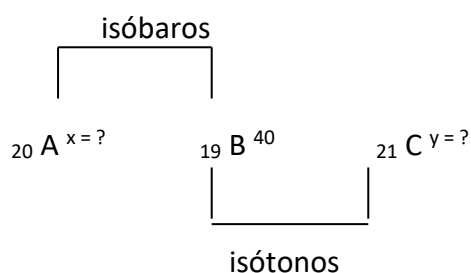
6. Identifique a alternativa falsa:

- a) A soma do número de prótons e nêutrons de um átomo indica o número de massa desse átomo.
b) Um elemento deve ter seus átomos com o mesmo número de nêutrons.
c) Embora os números de massa dos átomos de um mesmo elemento possam variar, seu número de prótons permanece constante.
d) Átomos de um mesmo elemento, com diferentes números de massa, são chamados isótopos.
e) O número de prótons no núcleo de um átomo é conhecido como seu número atômico.

7. A principal característica de um elemento químico é seu número atômico (Z), que corresponde, por definição, ao número de:

- a) Nêutrons.
b) Prótons e nêutrons.
c) Prótons no núcleo.
d) Prótons e elétrons.
e) Nêutrons ou elétrons.

8. Os átomos A e B são isóbaros. Um terceiro átomo C é isótonos de B. Quais são os valores de x e y?



9. Considere a representação: ${}_3\text{Li}^{7-}$. Determine para o átomo assim representado o número de:

- a) prótons
- b) nêutrons
- c) elétrons
- d) partículas no núcleo
- e) partículas com carga elétrica positiva
- f) partículas com carga elétrica negativa

10. Um elemento tem número de massa atômica $(3x + 6)$, onde x é seu número atômico. O número nêutrons desse elemento será dado por:

- a) $2x + 2$. b) $2x + 3$. c) $2x + 6$. d) $x + 6$. e) $x + 3$.