

Complete as lacunas – letras minúsculas

Agora é sua vez 1: Determine o número atômico e o número de massa dos átomos A e B, que são isóbaros e apresentam a seguinte representação:



Complete as lacunas

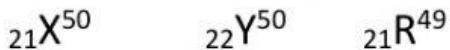
Resposta: —A— —B—

Agora é sua vez 2: Dois átomos, A e B, são isóbaros. O átomo A tem número de massa ($4x + 5$) e número atômico ($2x + 2$), e B tem número de massa ($5x - 1$). O número atômico, o número de massa, o número de nêutrons e o número de elétrons do átomo A correspondem, respectivamente, a:

- a) 10, 29, 14 e 15.
- b) 29, 15, 14 e 15.
- c) 29, 15, 15 e 14.
- d) 14, 29, 15 e 14.
- e) 29, 14, 15 e 15.

Selecione a alternativa correta

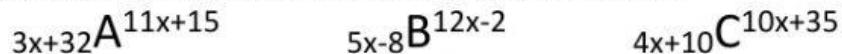
Agora é sua vez 3: Com relação aos átomos abaixo:



Podemos afirmar que:

- a) Y e R são isótopos.
- b) X e R são isóbaros.
- c) X e R são isótonos.
- d) X e R possuem o mesmo número de elétrons.
- e) X e Y deveriam estar representados pelo mesmo símbolo químico.

Agora é sua vez 4: Considere as representações fornecidas para os átomos A, B e C:



Sabendo que os átomos A e C são isóbaros, assinale a alternativa que indica corretamente os números de massa dos átomos A, B e C.

- a) 238, 238, 238
- b) 235, 235, 235
- c) 235, 235, 238
- d) 235, 238, 235
- e) 238, 235, 235

Profa. Ana Paula Ruas (QuímicAña)
Bom Estudo!!!

