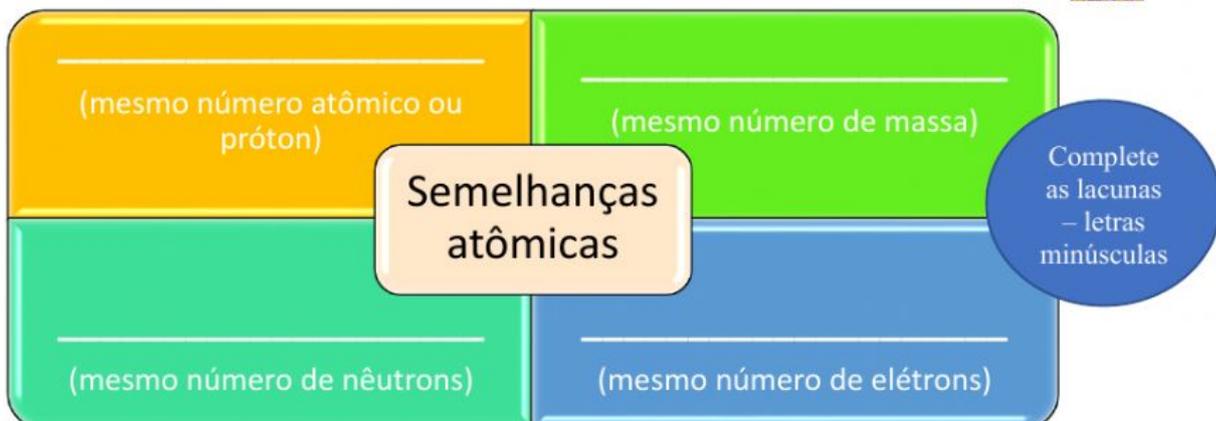




QUIMIFIRST – SEMELHANÇAS ATÔMICAS

QUIMICANA



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:

- 10, 29, 14 e 15.
- 29, 15, 14 e 15.
- 29, 15, 15 e 14.
- 14, 29, 15 e 14.
- 29, 14, 15 e 15.

Selecione a alternativa correta

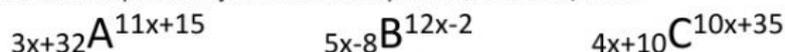
Agora é sua vez 3: Com relação aos átomos abaixo:



Podemos afirmar que:

- Y e R são isótopos.
- X e R são isóbaros.
- X e R são isótonos.
- X e R possuem o mesmo número de elétrons.
- 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.

- 238, 238, 238
- 235, 235, 235
- 235, 235, 238
- 235, 238, 235
- 238, 235, 235

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



LIVEWORKSHEETS