

Ciências da Natureza

ATIVIDADE

NOME: _____ 9º ANO

ORIENTAÇÃO PARA REALIZAÇÃO DA ATIVIDADE: O aluno deverá responder no caderno os exercícios propostos.

OBS. Se o aluno estiver com o livro didático ele poderá consultar na pág. 29 a 33.

EXERCÍCIOS

1-Um átomo do elemento químico silício, amplamente utilizado para a produção de componentes eletrônicos, possui 14 prótons e 14 nêutrons em seu núcleo. O símbolo deste elemento químico é Si. Escreva a representação deste elemento químico com seu número atômico e número de massa.

2-Copie o texto substituindo o símbolo # pelas palavras abaixo. Cada palavra deve ser utilizada uma única vez.

elétrons positiva nula
núcleo massa

Podemos descrever um átomo como apresentando um # central, que é pequeníssimo, mas que contém a maior parte da # do átomo e é circundado por uma enorme região extranuclear contendo #. O núcleo contém prótons (carga #) e nêutrons (carga #).

3-Observe a representação desse elemento químico: $^{16}_8\text{O}$

- Quais são respectivamente, o número de massa e o número atômico do oxigênio?
- Qual o número de prótons que o oxigênio apresenta?
- Qual é o número de nêutrons?

4-Um átomo é constituído por 28 elétrons e possui número de massa igual a 50. Assinale a alternativa que apresenta seu número atômico e seu número de nêutrons, respectivamente.

- 26 e 24
- 28 e 50
- 28 e 22
- 19 e 40

5-Em um átomo que apresenta 40 elétrons e 65 nêutrons, podemos afirmar que seu número de prótons é igual a:

- 25
- 40
- 65
- 105

6-A representação $^{56}_{26}\text{Fe}$ indica que o átomo do elemento químico ferro apresenta a seguinte composição nuclear:

- 26 prótons, 26 elétrons e 30 nêutrons
- 26 elétrons e 30 nêutrons
- 26 prótons e 30 nêutrons
- 26 prótons
- 26 elétrons



7-Indique o número de prótons, nêutrons e elétrons que existem, respectivamente, no átomo de mercúrio $_{80}^{200}\text{Hg}$:

- a) 80, 80, 200.
- b) 80, 200, 80.
- c) 80, 120, 80.
- d) 200, 120, 200.

8-O átomo de um elemento químico possui 83 prótons, 83 elétrons e 126 nêutrons. Qual é seu número de massa?