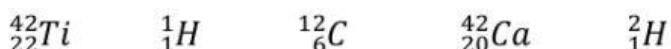


Nome: _____

1. O íon $^{207}_{82}Pb^{4+}$ possui quantos elétrons?

- () 82 () 78 () 203

2. Analise os átomos representados abaixo e marque os isótopos.



3. Assinale V (verdadeiro) ou F (falso) nas afirmações abaixo:

- () Um ânion é um átomo que adquiriu carga elétrica positiva devido ao ganho de prótons.
() Elementos químicos localizados na família 16 da tabela periódica apresentam 6 elétrons na camada de valência.
() O período em que um elemento químico está localizado na tabela periódica indica quantas camadas eletrônicas seu átomo possui.
() O número atômico de um elemento químico corresponde ao número de nêutrons dos seus átomos.

4. Qual é o número atômico e o número de massa de um átomo com 87 prótons, 87 elétrons e 136 nêutrons?

Z=_____ A=_____

5. Complete as características dos seguintes átomos:

a) Selênio: p = _____ e = 34 n = _____ Z = _____ A = 79

b) Cobalto: p = _____ e = _____ n = 31 Z = 27 A = _____

6. Assinale a afirmativa correta sobre os elementos que fazem parte da família 1 da tabela periódica.

- () Todos possuem 1 elétron na camada de valência.
() São elementos isótopos.
() Todos possuem 1 camadas eletrônica.

7. Quantas camadas eletrônicas possui um elemento químico localizado no período 6 da tabela periódica?

Para responder os exercícios a seguir, consulte a tabela periódica:

8. Um determinado elemento químico está situado no período 2 da tabela periódica e possui 4 elétrons na camada de valência. Qual é esse elemento, seu símbolo e seu número atômico?

Elemento: _____ Símbolo: Z: _____

9. Qual é o elemento químico localizado no período 6, família 15 da tabela periódica? E qual seu número atômico?

Elemento: _____ Z: _____

10. Indique o número de camadas eletrônicas dos átomos dos seguintes elementos:

Ferro (Fe) _____ Mercúrio (Hg) _____ Alumínio (Al) _____

11. Escreva o nome e o símbolo dos elementos químicos cujos átomos apresentam as seguintes distribuições eletrônicas:

a) K=2 L=1

Nome: _____ Símbolo: _____

b) K= 2 L= 8 M= 5

Nome: _____ Símbolo: _____

c) K=2 L=8 M=18 N=8

Nome: _____ Símbolo: _____