Nome:_____

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

( ) 82 ( ) 78 ( ) 203

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

$^{42}_{22}Ti$ $^{1}_{1}H$ $^{12}_{6}C$ $^{42}_{20}Ca$ $^{2}_{1}H$

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?

_____

LIVEWORKSHEETS

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: _____

LIVEWORKSHEETS