



Aulas ao vivo dos dias 10/04 e 27/04

1 - Analisando os elementos abaixo em sua tabela periódica, responda as perguntas:

Elementos: **Hélio, Carbono, Sódio, Magnésio, Cloro, Potássio, Cobalto, Germânio, Bromo, Frâncio.**

- a) Qual é o símbolo atômico de cada elemento acima?
- b) Entre os elementos apresentados, qual o de maior tamanho?
- c) Entre os elementos representados no quarto período, qual o de maior energia de ionização?
- d) Dentre os elementos que estão na família 1A, qual deles gastaria menos energia para retirar o primeiro elétron?
- e) Entre os elementos representados no terceiro período, qual o de maior afinidade eletrônica?

2 - Considere as seguintes configurações eletrônicas dos átomos neutros:

A: $1s^2 2s^1$

B: $1s^2 2s^2 2p^5$

C: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$

D: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$

E: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6 5s^1$

F: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

G: $1s^2$

- a) Indique os elementos de maior e menor raio atômicos.
- b) Qual a ordem crescente dos tamanhos dos íons B^{-1} ; F^{2+} ; A^{+} ?

- c) Indique os elementos que apresentam a maior e a menor energia de ionização?
- d) Qual o elemento mais eletronegativo?
- e) Qual o elemento mais eletropositivo?

GABARITO:

1) a) He, C, Na, Mg, Cl, K, Ge, Br, Fr

b)Fr

c)Br

d)Na

e)Cl

2-

a) E e G

b) Ri A^+ , Ri F^{+2} , Ri B^{-1}

C) G e E

D) B