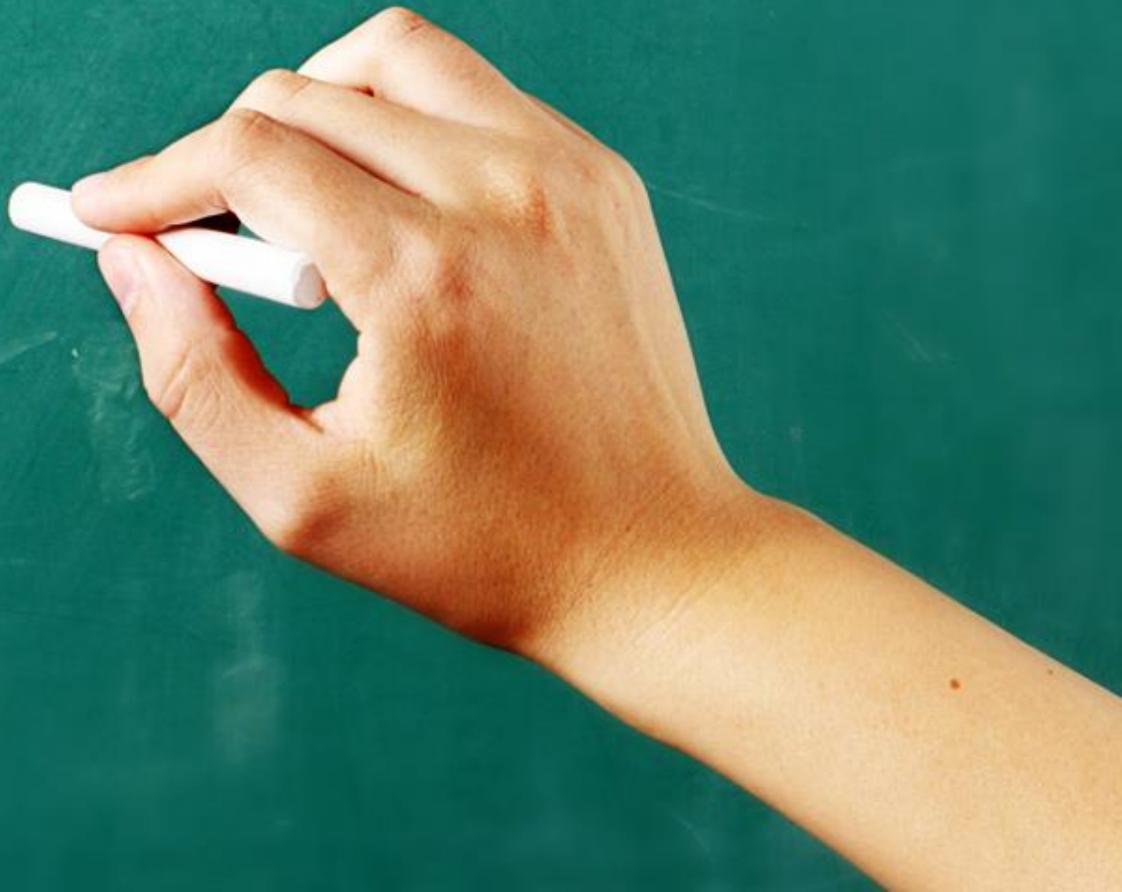




Química

1^a SÉRIE



Habilidade

- Diferenciar os diversos tipos de ligações, aplicando a regra do octeto, compreender os processos de reações químicas.

Atividades

- 1) Um elemento X possui configuração eletrônica igual a $1s^2\ 2s^2\ 2p^6\ 3s^2$ e um elemento Y possui configuração eletrônica igual a $1s^2\ 2s^2\ 2p^4$. Da ligação iônica entre esses dois elementos resulta o composto de fórmula molecular:
- a. XY
 - b. YX
 - c. X_2Y
 - d. XY_2
 - e. X_2Y_2





2) Os compostos iônicos são resultantes da combinação entre cátions e ânions, formando substâncias em que a carga total é igual a zero. De acordo com as fórmulas, dê o nome dos compostos iônicos abaixo:

- a) NaCl
- b) KI
- c) MgSO₄
- d) MgCl
- e) Na₂SO₄

3) Qual das alternativas a seguir apresenta substâncias formadas somente por meio de ligações covalentes?

- a) K_2SO_4 , CO , CO_2 , Na_2O
- b) Si, C_{grafita}, P₄, N₂, Zn
- c) NaCl, AsCl₃, CCl₄, TiCl₄
- d) H₂SO₄, HNO₃, PCl₅

4) Para interpretar as propriedades das diversas substâncias é necessário conhecer as ligações entre os átomos e as ligações entre as respectivas moléculas. Em relação à ligação entre átomos pode afirmar-se que...

- a) entre átomos ligados predominam as forças de atração.
- b) quando se forma uma ligação entre átomos o sistema formado atinge o máximo de energia.
- c) as atrações e repulsões numa molécula não são só de natureza eletrostática.
- d) entre átomos ligados há equilíbrio entre as atrações e as repulsões eletrostáticas.





5) A fórmula do composto formado, quando átomos do elemento genérico M, que forma cátions trivalentes, ligam-se com átomos do elemento Y, pertencentes à família dos calcogênios, é:

- a) M_3Y_2
- b) M_2Y_3
- c) MY_3
- d) M_3Y
- e) M_2Y

Bons Estudos ! ! ! !

