



Ensino Médio

2ª Série



PROFESSOR(A):

**ALCIDES
FERNANDES**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

**MODELO DE LIGAÇÕES
QUÍMICAS E DE FORÇAS
INTERMOLECULARES**



DATA:

17/03/2022

7) Marque a alternativa em que todos os compostos possuem somente ligações iônicas:

- a) CaO , MgCl_2 , HCl
- b) NaCl , CaCl_2 , CaO
- c) PF_3 , NaCl , NH_3
- d) Na_2O , SrCl_2 , H_2O
- e) O_2 , NH_3 , MgCl_2

8) Considere as seguintes espécies químicas:



Qual das fórmulas a seguir está correta?

- a) NaCl_2
- b) Al_3Br
- c) AlO_2
- d) H_2Br
- e) CaCl_2

9) O alumínio ($Z=13$) forma com um elemento químico E um composto iônico na proporção de 1 : 3. O elemento E pode ter número atômico:

- a) 11
- b) 3
- c) 9
- d) 31
- e) 5

10) 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

Ligação covalente

Ocorre por compartilhamento de elétrons, em geral entre não metais. A ligação pode ser normal ou coordenada, mas envolve sempre um par eletrônico que é atraído mutuamente pelos dois átomos participantes.

Exemplos:

1) Ligação entre átomos de flúor ($1s^2 2s^2 2p^5$)

Estrutura: **F – F**

Fórmula molecular: F_2

Famílias que formam ligações covalentes:

Ex.: