



COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS

Data: ___/___/___

Professora: Thamis Cid

Aluno: _____

1. Diferencie ligação covalente de ligação iônica.

2. Observando a tabela periódica, indique os principais grupos cujos elementos realizam ligações covalentes.

3. Alguns elementos fazem ligações múltiplas, ou seja, mais de uma ligação entre dois átomos. Represente as ligações do O_2 e do P_2 .

4. Represente as ligações covalentes para as fórmulas moleculares indicadas a seguir:

a) H_2

b) HBr

c) NH_3

d) CH_4

e) H_2O

f) CO_2

5. Para os compostos moleculares listados abaixo, faça a representação das fórmulas eletrônica e estrutural:

a) CCl_4

b) HCl

c) HCN

d) F_2

e) PH_3

f) H_2S

6. Considere que as informações a seguir correspondem a um par ordenado (linha, coluna). Com base na tabela periódica, encontre os elementos que correspondem a esse par e escreva a fórmula molecular e estrutural para o composto formado pelos seus átomos.

a) (1,1) e (2,17)

b) (3,16) e (3,16)

c) (2,17) e (2,17)

d) (1,1) e (2, 16)

7. “As mudanças climáticas relacionadas com a degradação ambiental será o tema dominante a ser discutido nos próximos anos pela humanidade. Níveis crescentes de emissões de dióxido de carbono e gás metano na atmosfera têm provocado consequências desastrosas À raça humana, resultando no aumento da intensidade e da frequência dos fenômenos como terremotos, furacões, erupções, tornados, inundações, entre outros [...]”

No trecho da notícia acima, estão citados compostos – dióxido de carbono (CO_2) e gás metano (CH_4). Represente as fórmulas estruturais e eletrônicas para cada um deles.