

COMPLETAR

1. Ligação iônica é o tipo de ligação onde ocorrede de um metal pra um não metal (ametal).

Ligação covalente é o tipo de ligação onde háde pares de; Ocorrem entre átomos de não metais ou, entree não metais.

Na ligação covalente comum o par de elétrons é formado

Na ligação covalente dativa a representação pode ser feita através de uma seta, dirigida no sentido do átomo que se, pois é a estrutura deficitária de elétrons.

MARCAR ALTERNATIVAS

2. Identifique com (a) Compostos iônicos, e com (b) Compostos moleculares:

() São líquidos, gases ou sólidos de baixo ponto de fusão à pressão ambiente; não conduzem a corrente elétrica quando puros, se bem que certos compostos, como os ácidos, o façam em solução aquosa, sofrendo ionização.

() São sólidos cristalinos à temperatura ambiente; a água é o seu melhor solvente; são duros, quebradiços e geralmente transparentes.

DESENHAR REPRESENTAÇÕES

3. Pelo Esquema de Lewis, podemos representar os elétrons da última camada por meio de sinais; faça isto para o trióxido de dialumínio (Al_2O_3):

4. Diferencie ligação covalente *apolar* de ligação covalente *polar*, aceitam-se ilustrações:

5. Caracterize as ligações do 1-2 butadieno, com relação a ligas do tipo sigma e pi:
6. Identifique o tipo de ligações intermoleculares existentes entre as moléculas de: NH_3 , HBr e Cl_2
- NH_3
- HBr
- Cl_2
7. Classifique como covalentes [C] ou iônicas [I] as **ligações** dos compostos a seguir:
- a) MnO_2 b) CCl_4 c) Na_2S d) CaF_2 e) HCl
- [] [] [] [] []
8. Dê a fórmula de Lewis (ou estrutura eletrônica), estrutural e molecular para os compostos formados pelos elementos:
- a) Ba e F b) K e O c) H e S d) H e N e) P e I f) Mg e N

Elementos	Ba e F	K e O	H e S	H e N	P e I	Mg e N
Estrutural						
Molecular						

9. Escreva a fórmula estrutural para os compostos:
- a) H_5CN b) CO_2 c) O_3 d) H_2O_2 e) HCN f) HNO_3

10. Indique a geometria e a polaridade das **moléculas**:

- a) N_2 b) PF_3 c) CS_2 d) SO_3 e) NH_3 f) CCl_3I

11. **Marque a alternativa** que preencha corretamente as lacunas do texto a seguir:

Nos *icebergs*, as moléculas polares da água da água associam-se por; no gelo-seco, as moléculas apolares do CO_2 unem-se por Conseqüentemente, a 1,0 atmosfera de pressão, é possível prever que a mudança de estado físico do gelo ocorra a uma temperaturado que a do gelo-seco.

- a) forças dipolo-dipolo ; pontes de hidrogênio ; menor
b) pontes de hidrogênio ; dipolo induzido- dipolo- induzido ; maior
c) dipolo induzido- dipolo- induzido ; pontes de hidrogênio ; maior
d) dipolo induzido- dipolo- induzido ; dipolo-dipolo ; menor
e) pontes de hidrogênio ; pontes de hidrogênio ; maior

12. **Escreva** o tipo de força intermolecular existente em cada substância:

- a) HCl b) H_2O c) H_2S d) F_2