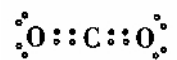


ENLACE Y GEOMETRÍA MOLECULAR

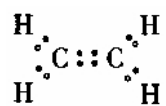
1. Usando la tabla de electronegatividades, indique para los compuestos siguientes el tipo de enlace que presenta:
 - a. BAs
 - b. NaBr
 - c. Br_2
 - d. NO
2. Para los siguientes elementos no metálicos, indique el número de electrones de valencia que tienen y cuántos enlaces covalentes requieren para formar el octeto:
 - a. P
 - b. Cl
 - c. O
 - d. C
3. Usando la tabla de electronegatividades, indique para los compuestos siguientes el tipo de enlace que presenta:
 - a. KCl
 - b. CO
 - c. H_2O
 - d. I_2
4. Esquematice la estructura del ácido sulfhídrico:
R:

5. Esquematice la estructura del PCl_3 :
R:

6. Escriba la molécula y el tipo de enlace de:



7. Escriba la molécula y el tipo de enlace de:



R:

8. Escriba la estructura de Lewis para el H_2SO_4

9. Escriba la estructura de Lewis para la molécula de fluoruro de litio:

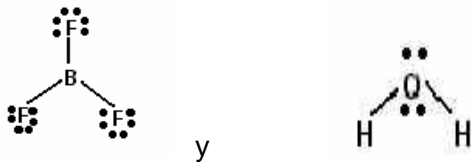
10. De acuerdo a la regla del octeto, escriba la fórmula electrónica y estructural del etino:

R:

11. Encuentre la covalencia de los átomos que forman las moléculas de a) amoníaco, NH_3 ; b) tetrafluoruro de silicio, SiF_4 ; c) ácido sulfhídrico, H_2S ; d) tricloruro de fósforo PCl_3

12. Consultando las electronegatividades de los elementos, arreglar los siguientes enlaces en orden de polaridad decreciente: B-Cl, Ba-Cl, Be-Cl, Cl-Cl.

13. A que tipo de geometría corresponde la molécula: _____



R:

14. Represente una molécula con geometría AB_3E

15. Escriba una molécula con geometría AB_4

R:

16. Predecir las formas de las siguientes moléculas: a) BeH_2 ; b) BBr_3 ; c) SiH_4