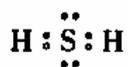


ENLACE Y GEOMETRÍA MOLECULAR

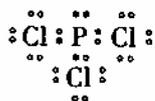
- Usando la tabla de electronegatividades, indique para los compuestos siguientes el tipo de enlace que presenta:
 - BAs **R: covalente, no polar**
 - NaBr **R: iónico**
 - Br_2 **R: covalente, no polar**
 - NO **R: covalente, polar**
- Para los siguientes elementos no metálicos, indique el número de electrones de valencia que tienen y cuántos enlaces covalentes requieren para formar el octeto:
 - P **R: 5; 3**
 - Cl **R: 7; 1**
 - O **R: 6; 2**
 - C **R: 4; 4**
- Usando la tabla de electronegatividades, indique para los compuestos siguientes el tipo de enlace que presenta:
 - KCl **R: iónico**
 - CO **R: covalente, polar**
 - H_2O **R: covalente, polar**
 - I_2 **R: covalente, no polar**
- Esquematice la estructura del ácido sulfhídrico:

R:



- Esquematice la estructura del PCl_3 :

R:

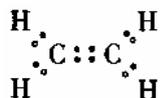


6. Escriba la molécula y el tipo de enlace de:



R: CO_2 ; **enlace covalente**

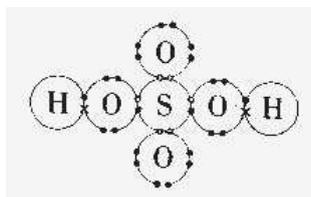
7. Escriba la molécula y el tipo de enlace de:



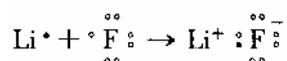
R: CH_4 ; **enlace covalente doble**

8. Escriba la estructura de Lewis para el H_2SO_4

R:



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



R:

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

R:



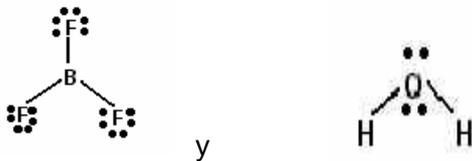
11. Encuentre la covalencia de los átomos que forman las moléculas de a) amoníaco, NH_3 ; b) tetrafluoruro de silicio, SiF_4 ; c) ácido sulfhídrico, H_2S ; d) tricloruro de fósforo PCl_3

R: 3; 4; 2; 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.

R: Ba-Cl > Be-Cl > B-Cl > Cl-Cl

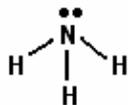
13. A que tipo de geometría corresponde la molécula: _____



R: AB_3 ; AB_2E_2

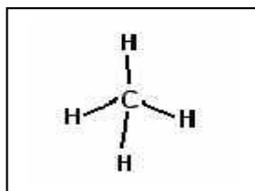
14. Escriba una molécula con geometría AB_3E

R:



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

R: a) molécula lineal; b) molécula triangular; c) molécula tetraédrica