

6.- () La geometría de una molécula con orbitales híbridos sp^2 en el átomo central y sin pares libres en éste, es:
(a) Octaédrica (b) Tetraédrica (c) Trigonal plana (d) Lineal

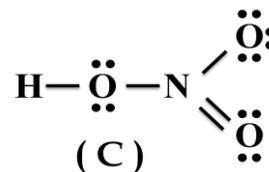
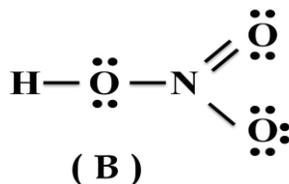
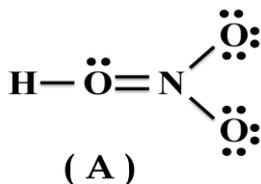
7.- () Las moléculas polares que poseen átomos de hidrógeno, enlazados a elementos altamente electronegativos los cuales poseen pares de electrones libres se unen por medio de:

- (a) Dipolos instantáneos. (b) Fuerzas de London.
(c) Puentes de hidrógeno. (d) Ión-dipolo.

8.- () El aumento progresivo de los puntos de fusión del Cl_2 ($-103^\circ C$), Br_2 ($-7^\circ C$) e I_2 ($114^\circ C$) puede explicarse porque:

- (a) Las fuerzas de dispersión se hacen más fuertes a medida que aumenta la masa molecular.
(b) El cloro y bromo forman sólidos moleculares, mientras que el yodo da origen a un sólido atómico.
(c) El cloro forma un sólido molecular, el bromo un sólido atómico y el yodo un sólido metálico.
(d) Los tres sólidos son moleculares, pero, a diferencia de los otros, en el yodo actúan fuerzas de tipo dipolo-dipolo.
(e) La electronegatividad disminuye del cloro al yodo.

9.- () ¿Cuál(es) de las tres estructuras, será la más probable de acuerdo al criterio de cargas formales?



10.- () Señala la afirmación correcta:

- (a) La presión de vapor del agua disminuye al aumentar la temperatura.
(b) El agua hierve cuando su presión de vapor iguala la presión externa.
(c) La vaporización es el paso de agua en estado gaseoso a agua en estado líquido.