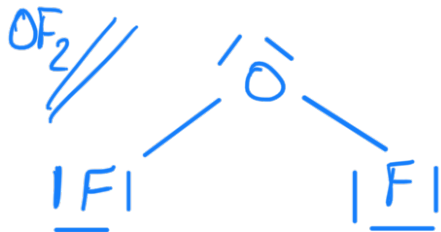


1 a) COMPUESTOS: OF_2 y CS_2

Nº ELECTRONES CAPA VALENCIA:

O: 6 ELECTRONES ; F: 7 ELECTRONES ; C: 4 ELECTRONES ; S: 6 ELECTRONES



EL OF_2 TIENE 2 PARES DE e^- NO COMPARTIDOS EN SU ÁTOMO CENTRAL.

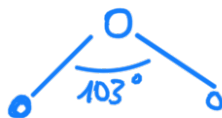
EL CS_2 NO TIENE PARES DE e^- NO COMPARTIDOS EN SU ÁTOMO CENTRAL.

1 b) OF_2

G. ELECTRÓNICA



G. MOLECULAR



G. ANGULAR

EL OXÍGENO TIENE 4 ZONAS DE DENSIDAD ELECTRÓNICA EN TORNO A EL QUE SE ORIENTARÁN HACIA LOS VERTICES DE UN TETRAEDRO. PRESENTA, POR TANTO, GEOMETRÍA ANGULAR.

CS_2

G. ELECTRÓNICA



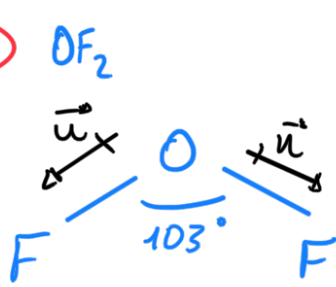
G. MOLECULAR



G. LINEAL

CARBONO TIENE DOS ZONAS DE DENSIDAD ELECTR. EN TORNO A EL. ADOPTA GEOMETRÍA LINEAL

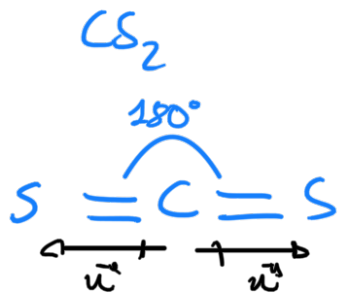
1c)



$$\sum \vec{u} \neq 0$$

MOLECULA POLAR

FLUOR MAS ELECTRONEGATIVO QUE OXIGENO.



$$\sum \vec{u} = 0$$

MOLECULA APOLAR

SUS DIPOLOS SE ANULARIAN ENTRE SI.

1d)

1.- $KHCO_3$ → HIDROGENO CARBONATO DE POTASIO
↳ HIDROGENO (TRIOXIDOCARBONATO) DE POTASIO

2.- PENTAOXIDO DE DIANTIMONIO Sb_2O_5

3.- H_3BO_3 → ACIDO BORICO // TRIHIDROGENO (TRIOXIDOBORATO)

4.- NiH_3 → TRIHIDRURO DE NIQUEL // HIDRURO DE NIQUEL (III).

5.- DIHIDROXIDO DE MERCURIO → $Hg(OH)_2$