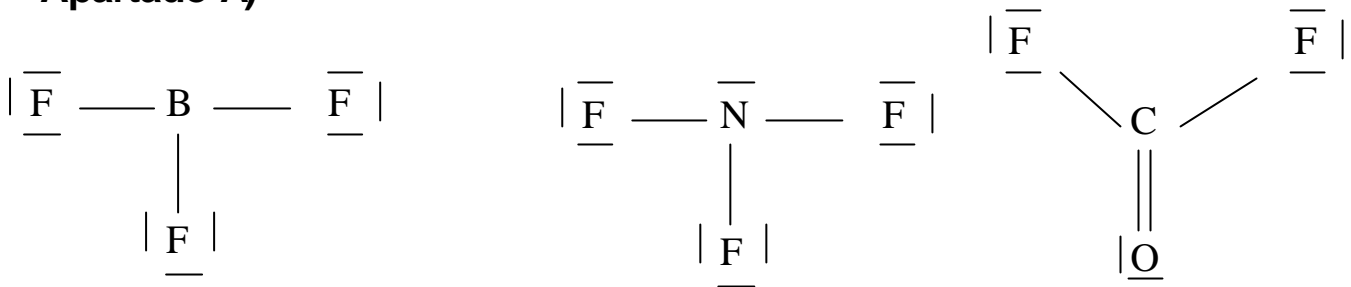


BLOQUE C – CUESTIÓN 1

Apartado A)



Apartado B)

BF_3 y F_2CO tienen forma trigonal plana, ya que tienen 3 pares de electrones enlazantes.

NF_3 tiene forma piramidal trigonal, ya que tiene 3 pares de electrones enlazantes y uno libre.

Apartado C)

La mayor diferencia de electronegatividades se da entre Flúor y Boro. Por tanto, el enlace más polar es B-F.

Apartado D)

NF_3 y F_2CO son polares, puesto que sus enlaces lo son y no tienen simetría.

BF_3 es apolar, ya que aunque sus enlaces son polares, al ser simétrica el momento dipolar total es nulo.