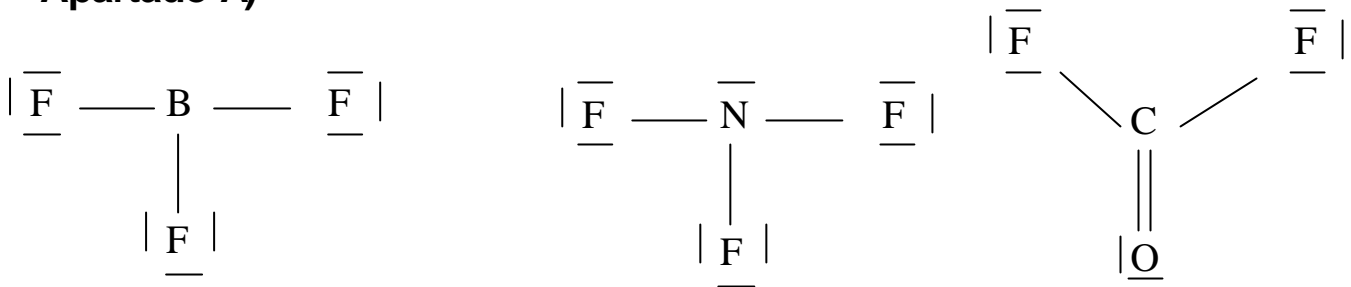


## BLOQUE C – CUESTIÓN 1

### Apartado A)



### Apartado B)

$\text{BF}_3$  y  $\text{F}_2\text{CO}$  tienen forma trigonal plana, ya que tienen 3 pares de electrones enlazantes.

$\text{NF}_3$  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)

$\text{NF}_3$  y  $\text{F}_2\text{CO}$  son polares, puesto que sus enlaces lo son y no tienen simetría.

$\text{BF}_3$  es apolar, ya que aunque sus enlaces son polares, al ser simétrica el momento dipolar total es nulo.