

ENLACE COVALENTE

Problema 350: Aplicando a teoría da repulsión dos pares electrónicos da capa de valencia, indica argumentando, a xeometría das moléculas seguintes: a) NF_3 , b) BF_3

a)

 NF_3

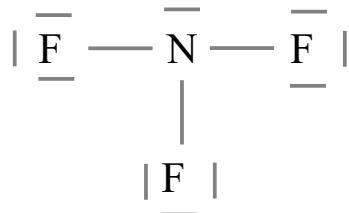
1º átomo central: N

$$2º \text{ EN} = 8\text{e}^- \cdot 1(\text{N}) + 8\text{e}^- \cdot 3(\text{F}) = 32\text{e}^-$$

$$3º \text{ ED} = 5\text{e}^- \cdot 1(\text{N}) + 7\text{e}^- \cdot 3(\text{F}) = 26\text{e}^-$$

$$4º \text{ PE} = \frac{\text{EN} - \text{ED}}{2} = \frac{32 - 26}{2} = 3 \text{ pares enlazantes}$$

$$5º \text{ PN} = \frac{\text{ED} - 2 \cdot \text{PE}}{2} = \frac{26 - 2 \cdot 3}{2} = 10 \text{ pares non enlazantes}$$

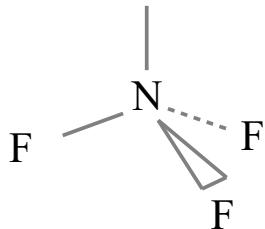


Segundo a TRPECV os pares electrónicos, xa sexan enlazantes ou non enlazantes, distribúense ao redor do átomo central de forma que as repulsões sexan mínimas.

Para catro pares ao redor do N a xeometría que minimiza as repulsiones entre pares é a tetraédrica con ángulos de $109,5^\circ$. Os enlaces forman unha estrutura de pirámide triangular achataada.

Representamos con liñas os enlaces sobre o plano do papel, con cuña o enlace que sobresae do plano do papel, e con liña punteada o enlace que está detrás do plano do papel.

Para simplificar o esquema prescindimos dos pares non enlazantes sobre os átomos de F.



b)

 BF_3

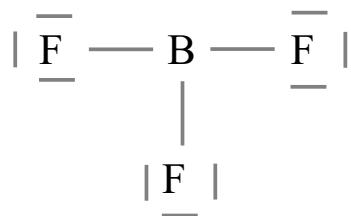
1º átomo central: B

$$2º \text{ EN} = 6\text{e}^- \cdot 1(\text{B}) + 8\text{e}^- \cdot 3(\text{F}) = 30\text{e}^-$$

$$3º \text{ ED} = 3\text{e}^- \cdot 1(\text{B}) + 7\text{e}^- \cdot 3(\text{F}) = 24\text{e}^-$$

$$4º \text{ PE} = \frac{\text{EN} - \text{ED}}{2} = \frac{30 - 24}{2} = 3 \text{ pares enlazantes}$$

$$5º \text{ PN} = \frac{\text{ED} - 2 \cdot \text{PE}}{2} = \frac{24 - 2 \cdot 3}{2} = 9 \text{ pares non enlazantes}$$



PROBLEMAS DE QUÍMICA

ENLACE COVALENTE



Segundo a TRPECV os pares electrónicos, xa sexan enlazantes ou non enlazantes, distribúense ao redor do átomo central de forma que as repulsões sexan mínimas.

Para tres pares ao redor do B a xeometría que minimiza as repulsiones entre pares é a triangular plana con ángulos de 120º.

Para simplificar o esquema prescindimos dos pares non enlazantes sobre os átomos de F.

