

ENLACE COVALENTE

Problema 343: a) Representa a estrutura de Lewis do NO_2^- e NO_3^- .

b) Indica a súa estrutura a partir da TRPECV.



a)

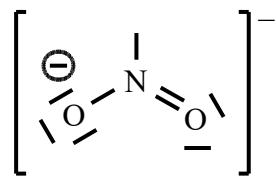
1º átomo central: N

$$2^\circ \text{ EN} = 8\text{e}^- \cdot 1(\text{N}) + 8\text{e}^- \cdot 2(\text{O}) = 24\text{e}^-$$

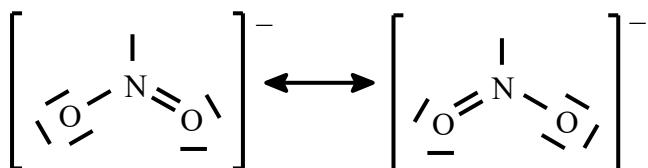
$$3^\circ \text{ ED} = 5\text{e}^- \cdot 1(\text{N}) + 6\text{e}^- \cdot 2(\text{O}) + 1\text{e}^- \text{ (carga)} = 18\text{e}^-$$

$$4^\circ \text{ PE} = \frac{\text{EN} - \text{ED}}{2} = \frac{24 - 18}{2} = 3 \text{ pares enlazantes}$$

$$5^\circ \text{ PN} = \frac{\text{ED} - 2 \cdot \text{PE}}{2} = \frac{18 - 2 \cdot 3}{2} = 6 \text{ pares non enlazantes}$$



Un enlace N-O é sinxelo e outro dobre, pero os átomos de O son indistinguibles, o NO_2^- representarémolo por un híbrido de resonancia entre dúas estruturas resonantes:



b)

NO_3^- Os catro pares ao redor do nitróxeno, un dobre, un sinxelo e un non enlazante contan como tres pares para a estrutura. Tres pares ao redor do nitróxeno distribúense nunha estrutura triangular plana para minimizar as forzas repulsivas entre os pares. Por tanto a molécula terá unha estrutura angular, cun ángulo de aproximadamente 120°



a)

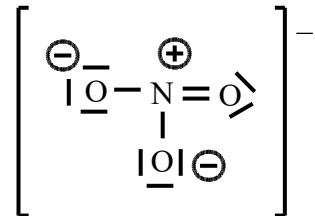
1º átomo central: N

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

$$3^\circ \text{ ED} = 5\text{e}^- \cdot 1(\text{N}) + 6\text{e}^- \cdot 3(\text{O}) + 1\text{e}^- \text{ (carga)} = 24\text{e}^-$$

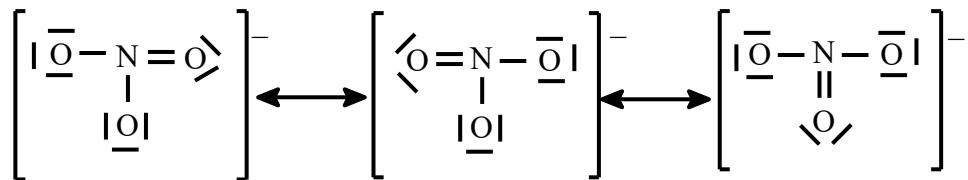
$$4^\circ \text{ PE} = \frac{\text{EN} - \text{ED}}{2} = \frac{32 - 24}{2} = 4 \text{ pares enlazantes}$$

$$5^\circ \text{ PN} = \frac{\text{ED} - 2 \cdot \text{PE}}{2} = \frac{24 - 2 \cdot 4}{2} = 8 \text{ pares non enlazantes}$$



ENLACE COVALENTE

Os enlaces entre N-O son iguais, o NO_3^- representarémolo por un híbrido de resonancia entre dúas estruturas resonantes:



b)

NO_3^- Os catro pares ao redor do nitróxeno, un dobre, e dous sinxelos contan como tres pares para a estrutura. Tres pares ao redor do nitróxeno distribúense nunha estrutura triangular plana para minimizar as forzas repulsivas entre os pares. Por tanto a molécula terá unha estrutura triangular plana, con ángulos de enlace de 120°

