

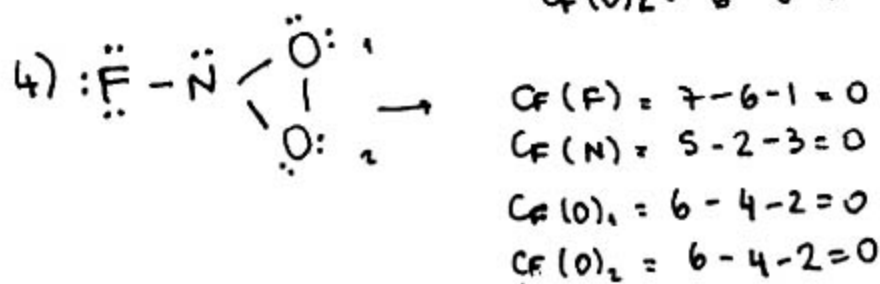
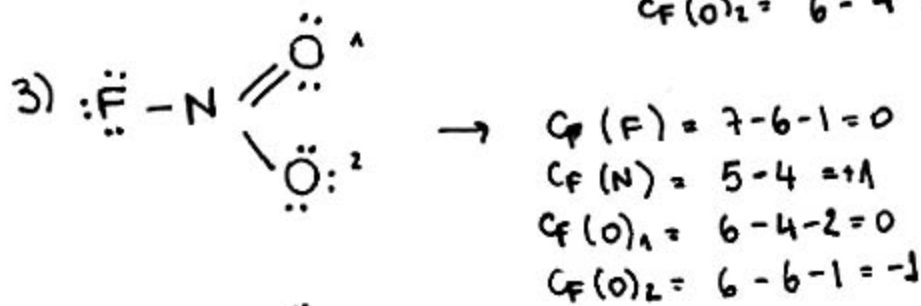
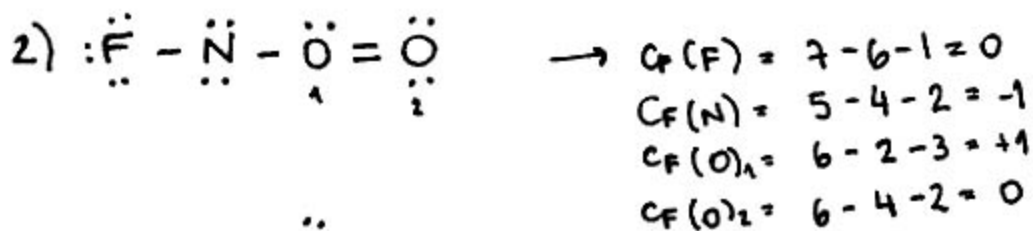
PAUTA PREGUNTA 4, CONTROL 2

$$\begin{aligned} \text{FNO}_2: \quad \bar{e}_{\text{valencia}} &= 7 + 5 + 2 \times 6 = 24 \\ \bar{e}_{\text{orbitos}} &= 8 \cdot 4 = 32 \\ \bar{e}_o - \bar{e}_v &= 8 \\ n^\circ \text{ enlaces} &= 4 \\ \bar{e} \text{ libres} &= 16 \end{aligned}$$

Dado a que el Flúor sólo se conecta con N, las estructuras posibles son las siguientes:



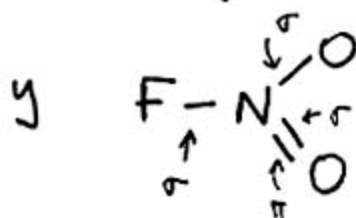
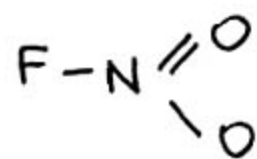
$$\begin{aligned} \text{CF}(\text{F}) &= 7 - 6 - 1 = 0 \\ \text{CF}(\text{N}) &= 5 - 2 - 3 = 0 \\ \text{CF}(\text{O})_1 &= 6 - 2 - 3 = +1 \\ \text{CF}(\text{O})_2 &= 6 - 6 - 1 = -1 \end{aligned}$$



1 pto x 4 estructura
correcta y con sus
cargas formales
(Máximo 4 pts)

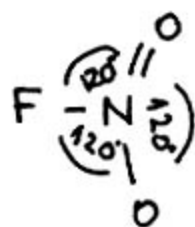
(3) y (4) son las más favorables.
 (3) porque no tensiona tanto la molécula.

Si elijo (3); tengo las siguientes estructuras resonantes:



3 enlaces σ
 1 enlace π
 1 pto x
 justificar
 y encontrar
 estructuras
 resonantes y los
 enlaces

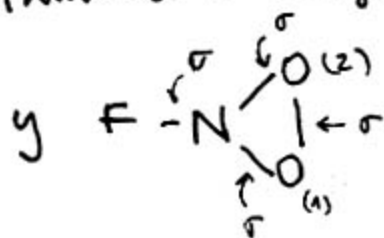
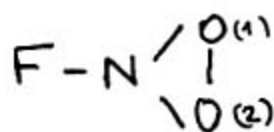
dado a que la geometría de la molécula, es triangular
 plana $\Rightarrow$



$\rightarrow$ $\angle$ os de 120° .

1 pto x
 geometría

Si elijo (4): $\rightarrow$ favorable x cargos formales = 0.



4 enlaces σ

geometría: piramidal
 con N, átomo central

