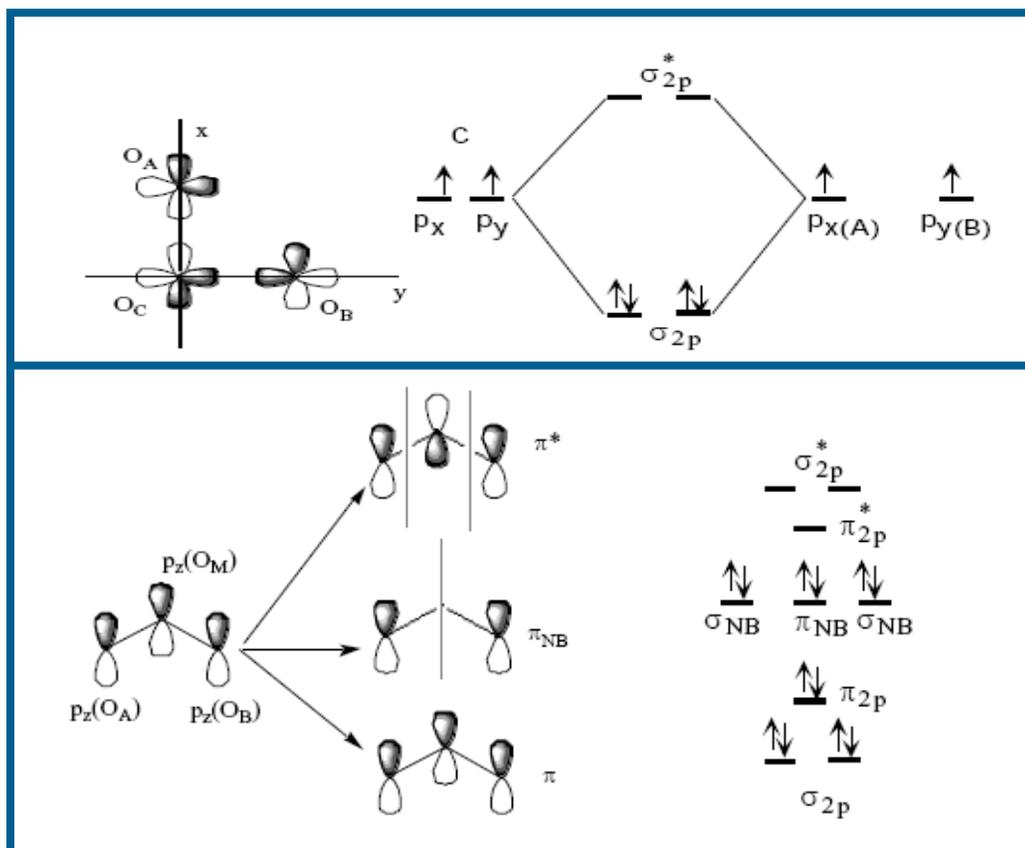


I. EL OZONO TROPOSFÉRICO

La formación de los enlaces, según la teoría de orbitales moleculares, para el ozono, se puede ver en la figura (4):



Extraído de: <http://www.textoscientificos.com/quimica/inorganica/oxigeno/ozono>

En la parte superior de la figura anterior (A) se aprecia la formación de enlaces σ con $2e^-$ del O central O_C y $2e^-$ de los otros 2 átomos O_A y O_B, para dar una primera combinación $\sigma_{2p}^2 \sigma_{2p}^2$. En la parte inferior (B) se ve la formación de enlaces π con $2e^-$ del O central O_M y otros $2e^-$ de los 2 átomos O_A y O_B para una segunda combinación $\pi_{2p}^2 \pi_{2p}^2$. Los otros $4e^-$ sobrantes de O_A y O_B dan otros dos orbitales moleculares no enlazantes $\sigma_n^2 \sigma_n^2$, para completar la configuración $\sigma_{2p}^2 \sigma_{2p}^2 \pi_{2p}^2 \sigma_n^2 \sigma_n^2 \pi_n^2$.