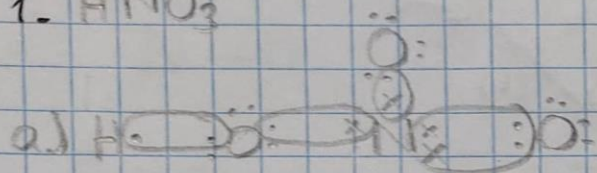
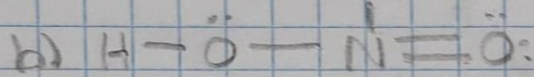
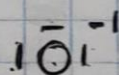
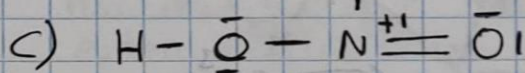
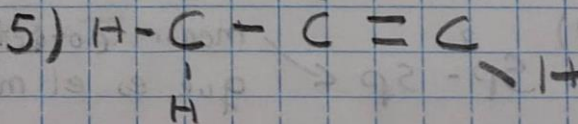
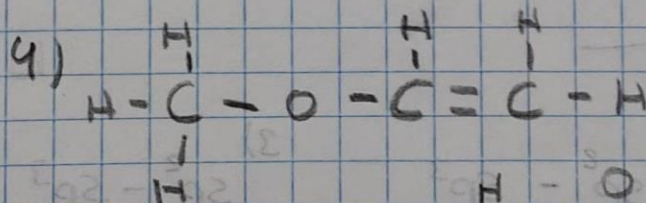
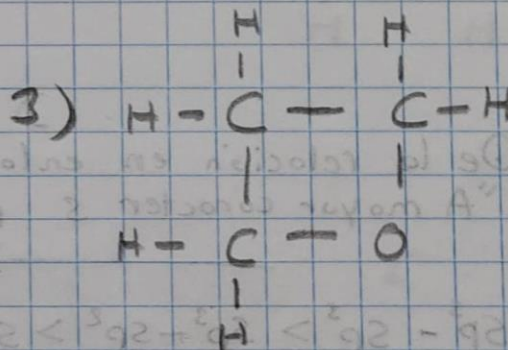
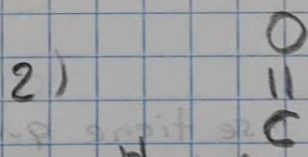
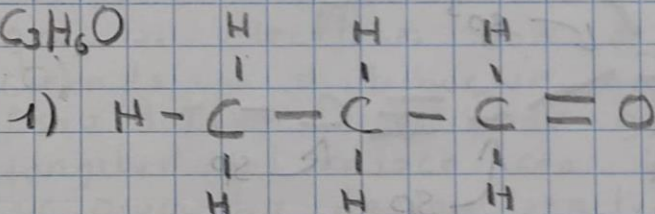
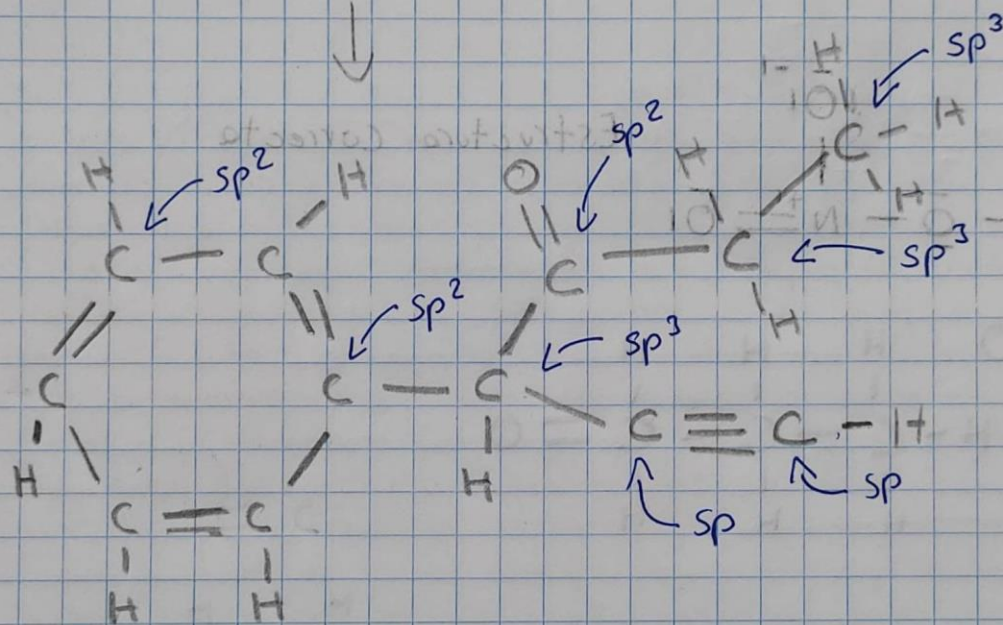
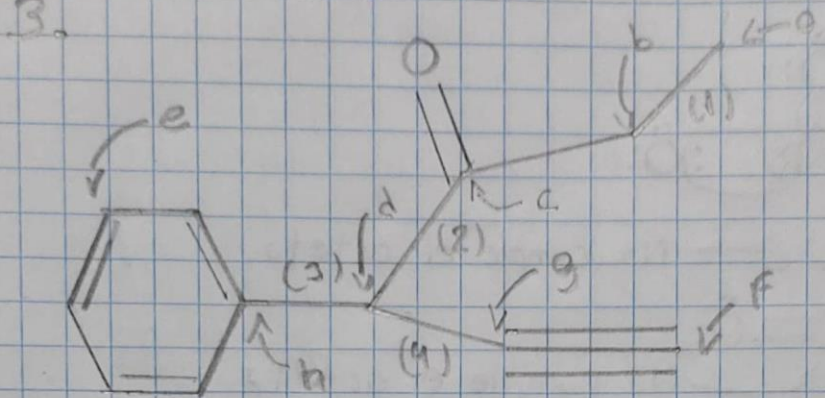


1. HNO_3 
 $\cdot\ddot{\text{O}}:$ ← No cumple el octeto

 $\times \text{N}$ ← No cumple el octeto


Estructura correcta

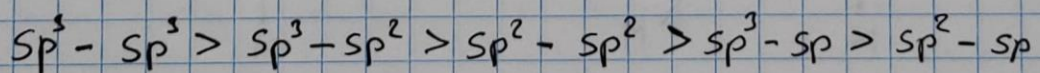
2. $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$ 

3.



4. De la relación en enlaces químicos se tiene que:
"A mayor carácter s menor longitud de enlace"

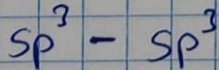
→ + carácter s



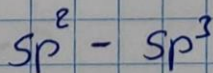
+ longitud ←

Enlaces marcados

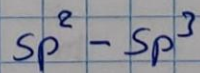
1)



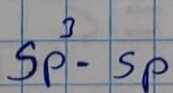
2)



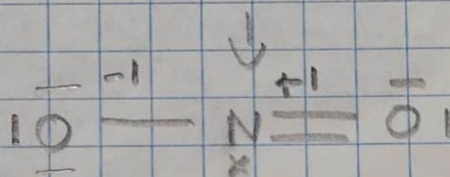
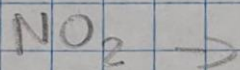
3)



4)



menor carácter "s", por lo que es el más corto.



Estructura de resonancia

La estructura de Lewis de la resonancia de NO_2 nos muestra que los electrones en los enlaces están distribuidos a lo largo de la molécula para lograr su estabilidad de manera uniforme. No son solo enlaces simples y dobles, sino que los electrones van de un átomo a otro creando una distribución más simple y uniforme. Esto da como resultado que el valor de la longitud del enlace sea 122 pm , que es un promedio de las longitudes simples y dobles.