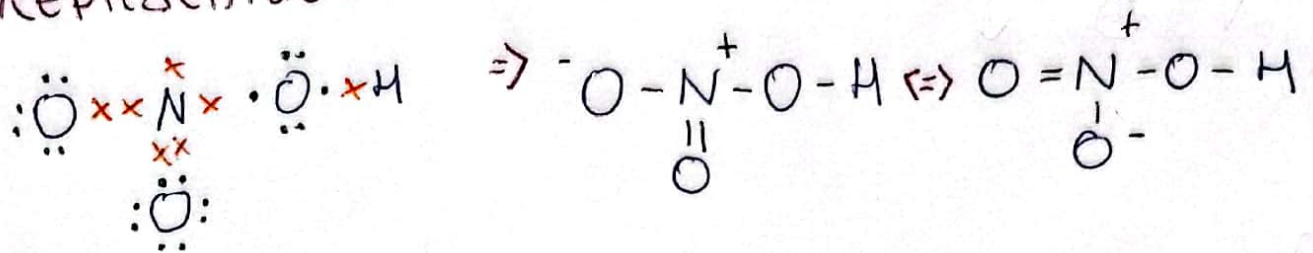


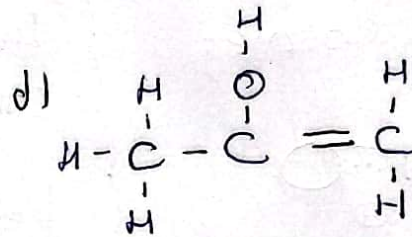
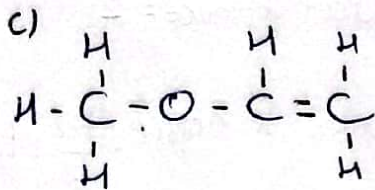
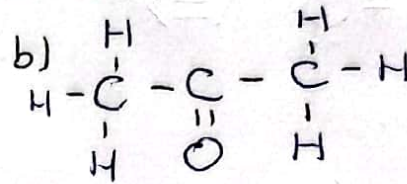
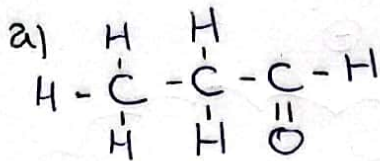
Práctica calificada 4

Meléndez Cava André Iván

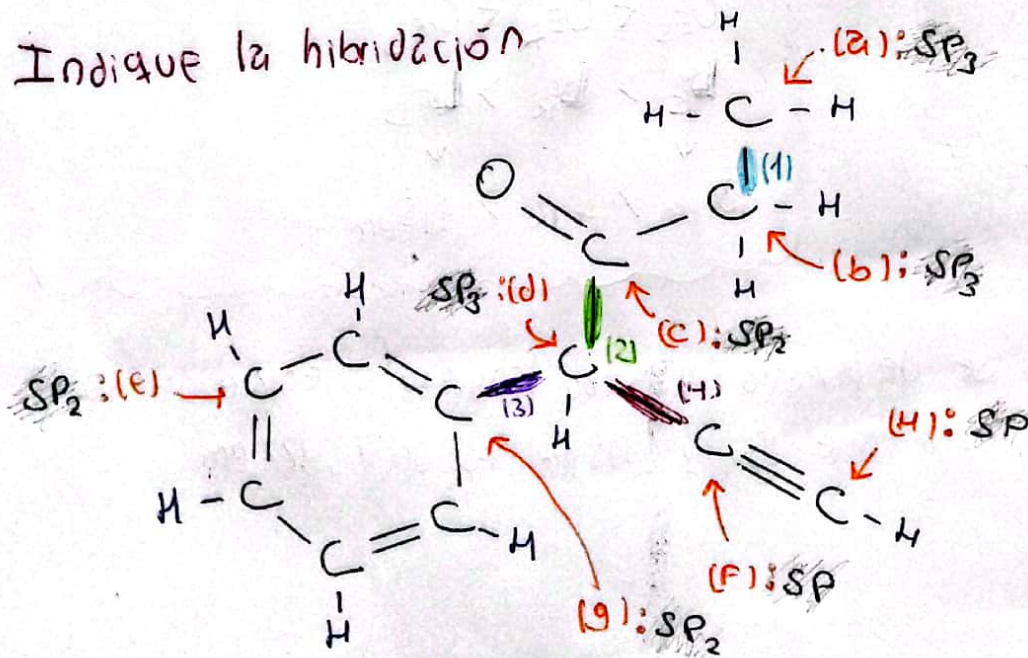
1. Representación de Lewis de HNO_3



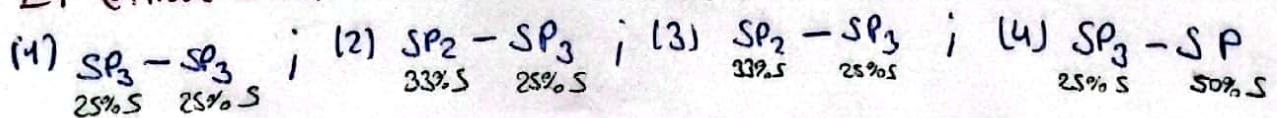
2. 4 estructuras isoméricas para el compuesto $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$



3. Indique la hibridación



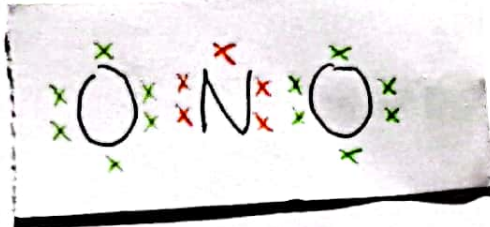
4. El enlace simple más corto



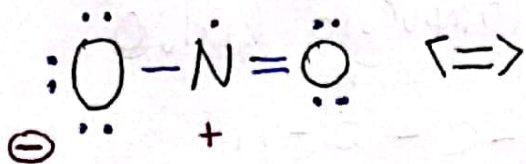
→ El enlace más corto es el (4), ya que tiene más porcentaje de orbital "s"

5. Resonancia - Se tiene el NO_2

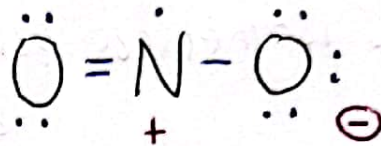
Hallando diagramas de Lewis:



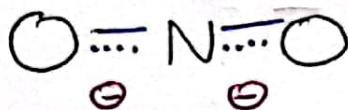
a)



b)



Estructura resonante:



Enlace simple \Rightarrow Orden de enlace = 1

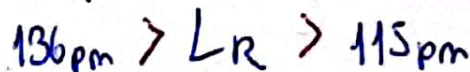
Enlace doble \Rightarrow Orden de enlace = 2

Enlace de la estructura res. \Rightarrow orden de enlace = $\frac{4+2}{2} = 1.5$



↓

↓



De esa forma se demuestra que la longitud de enlace de la molécula NO_2 , está entre 136 pm y 115 pm, es decir, 122 pm