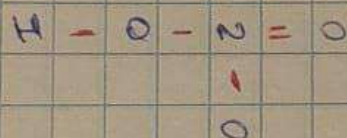


Práctica Calificada N°4

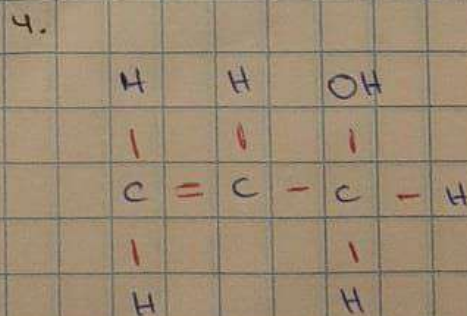
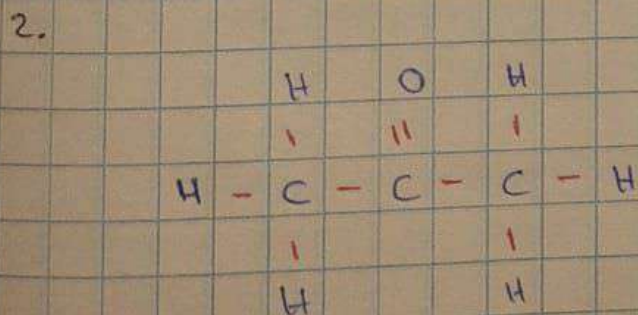
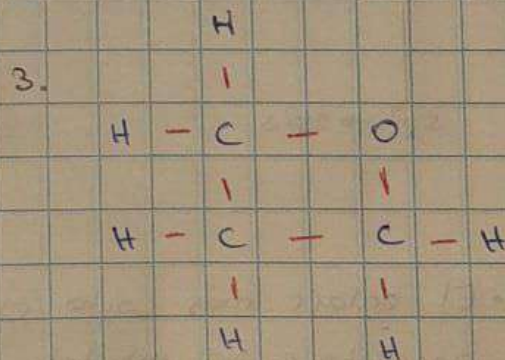
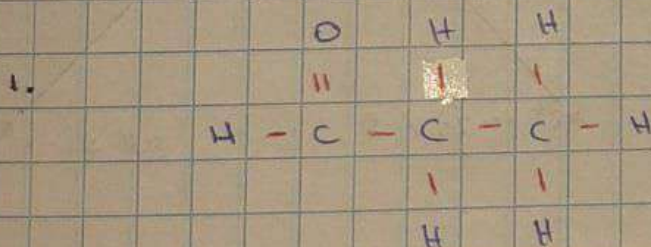
① Problema 1: Ácido nítrico (HNO_3)

- Hidrógeno ($z=1$): $1s^1$ → Tiene $1e^-$ de valencia
- Nitrógeno ($z=7$): $1s^2, 2s^2, 2p^3$ → Tiene $5e^-$ de valencia
- Oxígeno ($z=8$): $1s^2, 2s^2, 2p^4$ → Tiene $6e^-$ de valencia

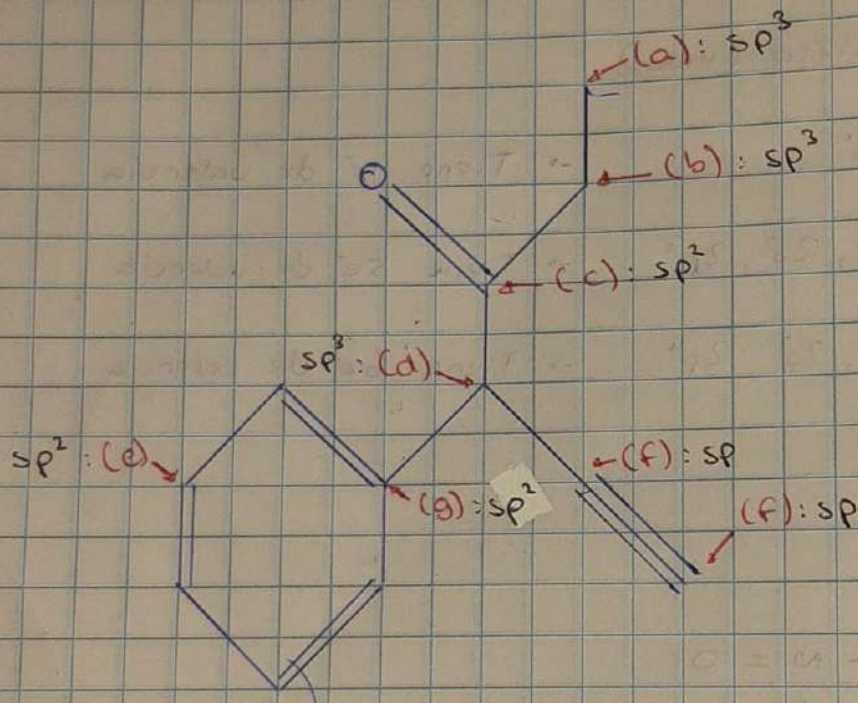
Estructura de Lewis



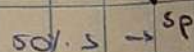
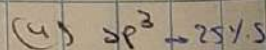
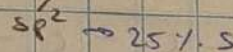
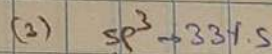
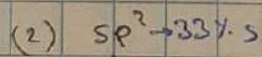
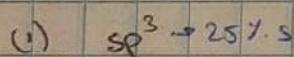
② Isómero de $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$



③ Hibridación del carbono



④ Enlace más corto



• El enlace más corto es el (4) porque tiene el mayor porcentaje del orbital "s"