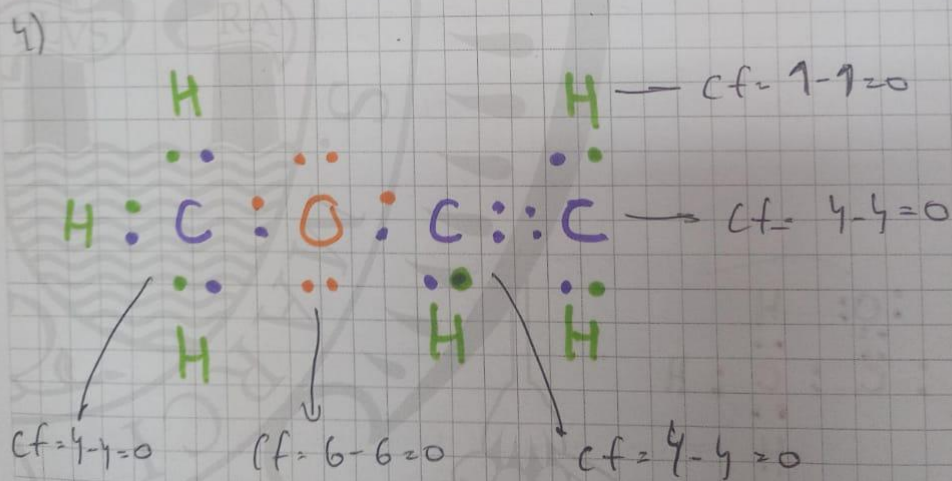
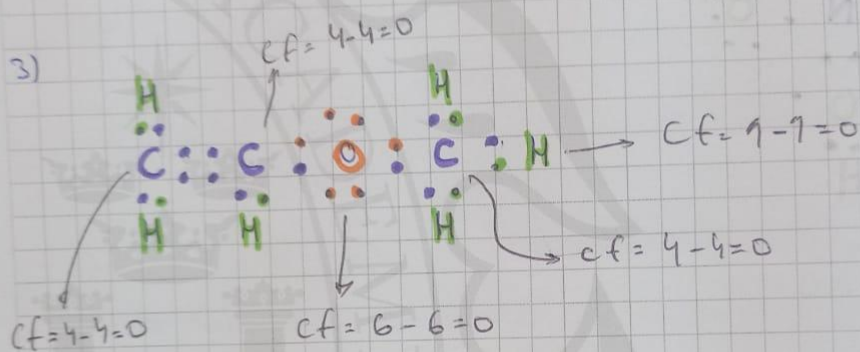
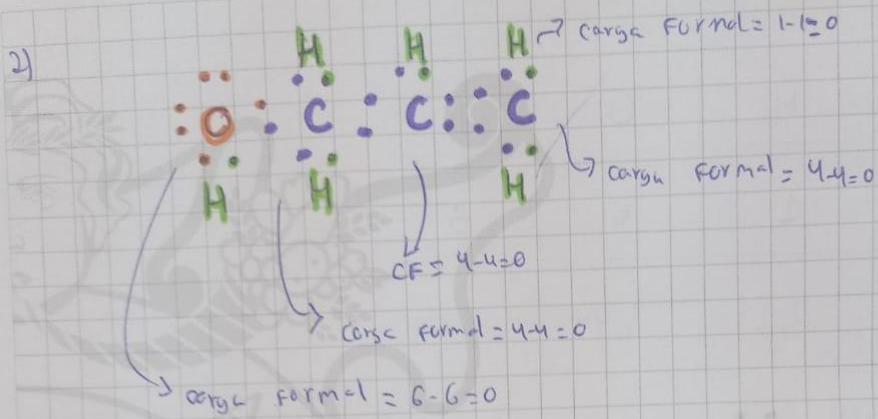


Nombre: Hector Manuel Zerrillo Gonzales



Pregunta 3)

a) sp^5 b) sp^3 c) sp^2 d) sp^3 e) sp^2 f) sp g) sp^2

Pregunta 4)

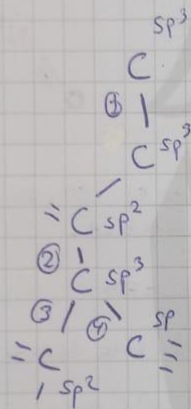
Las características de "s" representan un enlace más fuerte, por ende más corto.

En $sp = 50\% S$ 50% P

$sp^2 = 33\% S$

$sp^3 = 25\% S$

Del gráfico



$$\text{Enlace 1} = 25\% + 25\% = 50\% S$$

$$\text{Enlace 2} = 33\% + 25\% = 58\% S$$

$$\text{Enlace 3} = 25\% + 33\% = 58\% S$$

$$\text{Enlace 4} = 25\% + 50\% = 75\% S$$

RPTA: El enlace 4 es el más corto al tener mayor % de S.

Pregunta 5):

e⁻ de valencia

Electronegatividad

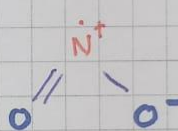
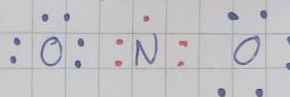
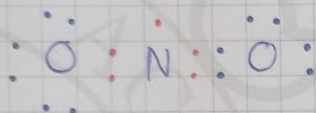
N = 5

N = 3,04

O = 6

O = 3,98

Resonancia del NO₂



El NO₂ al tener 2 interpretaciones en su estructura Lewis, tiene una longitud de enlace inestable.

Si, N=O : 115 pm y N-O : 136 pm

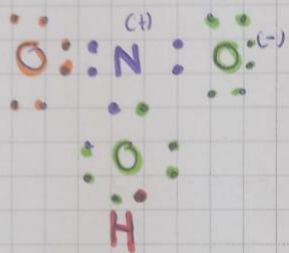
entonces, la molécula NO₂ tiene una longitud en el intervalo:

$$115 \text{ pm} < L_{\text{enlace}} < 136 \text{ pm}$$

$$\nwarrow \quad \nearrow \\ 122 \text{ pm}$$

Pregunta 1:

	H	O	N
e ⁻ de valencia	1	6	5
electronegatividad	2,2	3,44	3,04



Pregunta 2: C₃H₆O

	C	H	O
e ⁻ de valencia	4	1	2
Electronegatividad	2,55	2,2	3,44

1)

