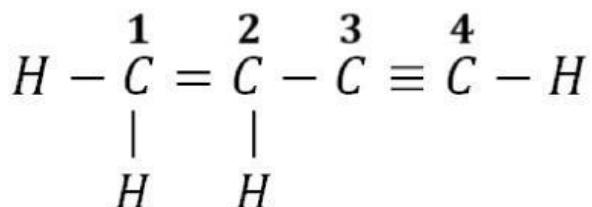
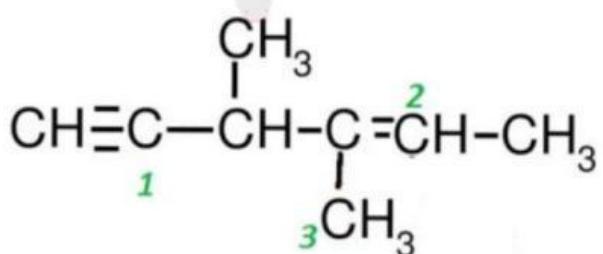


HIBRIDACIÓN Y ENLACE SIGMA Y PI

- 1) Observe el siguiente compuesto, anote en el espacio indicado el tipo de hibridación de los átomos de carbono según corresponda.

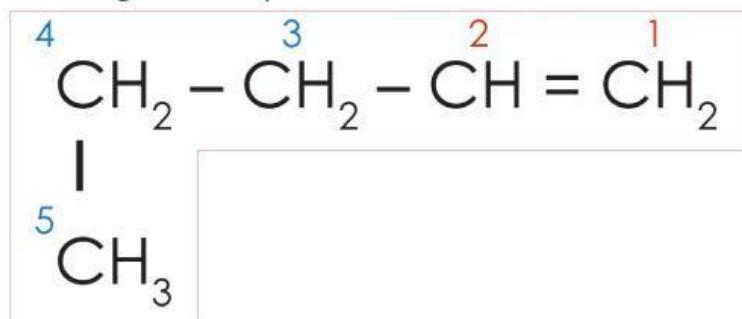


- 2) Observe el siguiente compuesto, anote en el espacio indicado el tipo de hibridación de los átomos de carbono según corresponda.



Carbono 1 _____ Carbono 2 _____ Carbono 3 _____

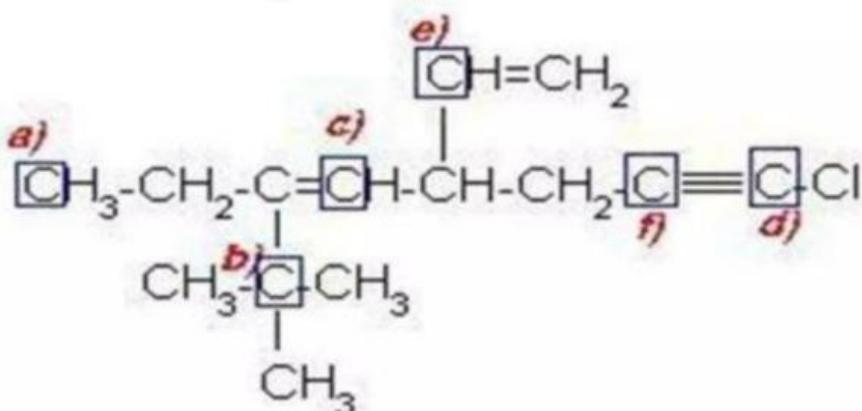
- 3) Observe el siguiente compuesto, anote en el espacio indicado el tipo de hibridación de los átomos de carbono según corresponda.



Carbono 1 _____

Carbono 4 _____

4) Observe el siguiente compuesto, anote en el espacio indicado el tipo de hibridación de los átomos de carbono según corresponda.

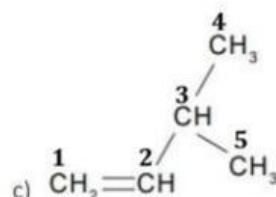
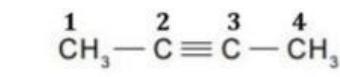
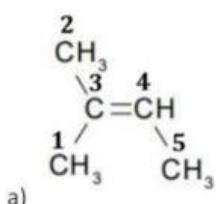


Carbono b _____

Carbono e _____

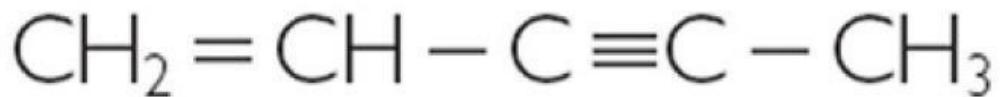
Carbono f _____

1. Enumera los carbonos e indica el tipo de hibridación (sp^3 , sp^2 , sp) que presenta cada uno en los siguientes compuestos.



Compuesto	Carbono 1	Carbono 2	Carbono 3	Carbono 4	Carbono 5
a					
b					
c					

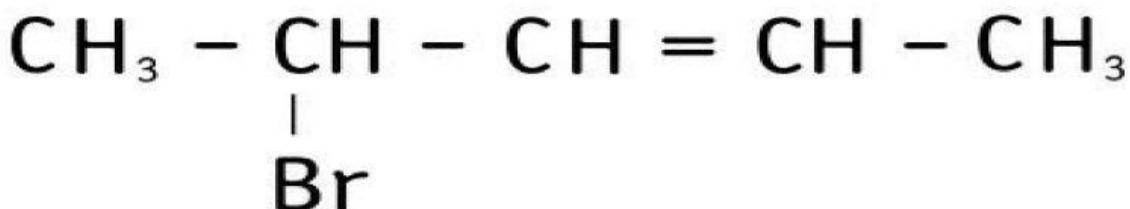
6. Escriba en el espacio indicado el número de enlaces sigma y el número de enlaces pi que hay en el siguiente compuesto.



Enlaces sigma _____

Enlaces pi _____

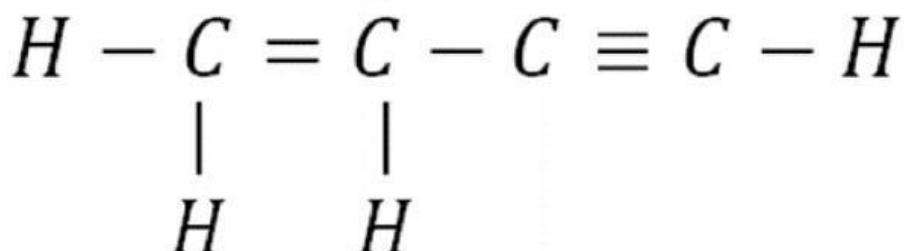
5) Escriba en el espacio indicado el número de enlaces sigma y el número de enlaces pi que hay en el siguiente compuesto.



Enlaces sigma _____

Enlaces pi _____

6) Escriba en el espacio indicado el número de enlaces sigma y el número de enlaces pi que hay en el siguiente compuesto.



Enlaces sigma _____

Enlaces pi _____