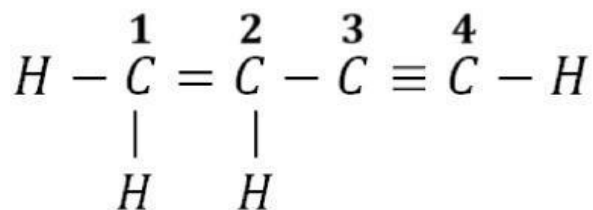


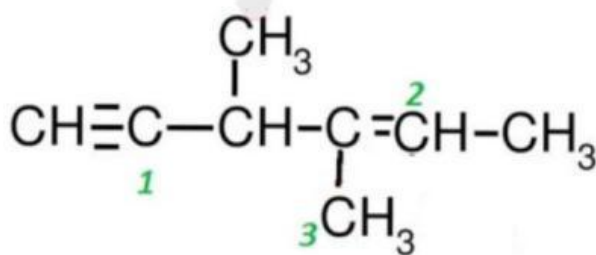
## HIBRIDACIÓN Y ENLACE SIGMA Y PI

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



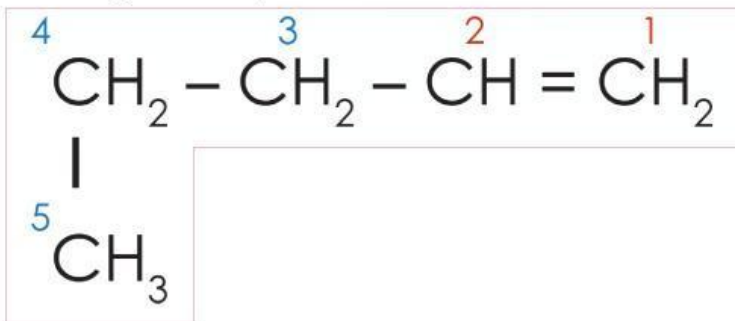
Carbono 1 \_\_\_\_\_ Carbono 3 \_\_\_\_\_ Carbono 4 \_\_\_\_\_

- 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 \_\_\_\_\_

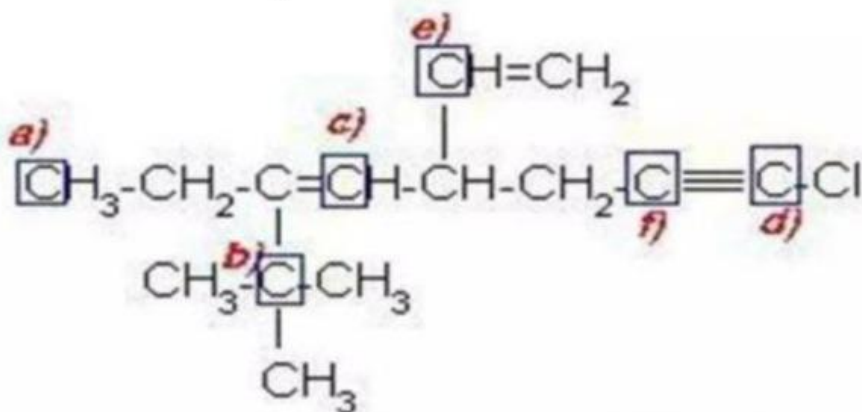
- 3) Observe el siguiente compuesto, anote en el espacio indicado el tipo de hibridación de los átomos de carbono según corresponda.



Carbonylo 1 \_\_\_\_\_

Carbonylo 4 \_\_\_\_\_

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

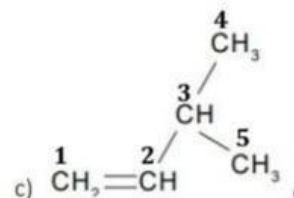
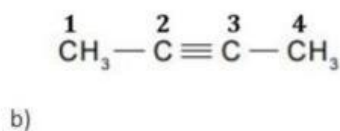
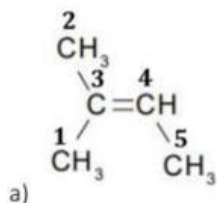


Carbono b \_\_\_\_\_

Carbono e \_\_\_\_\_

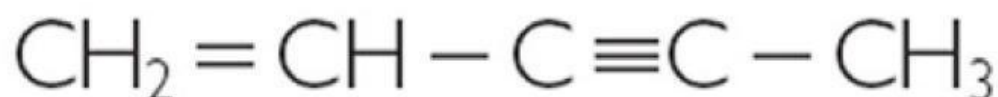
Carbono f \_\_\_\_\_

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



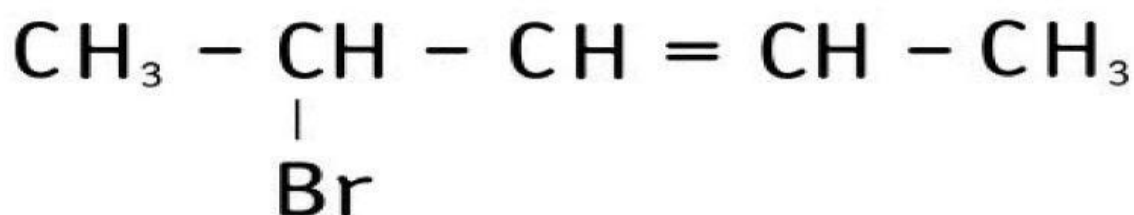
Compuesto	Carbono 1	Carbono 2	Carbono 3	Carbono 4	Carbono 5
a					
b					
c					

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



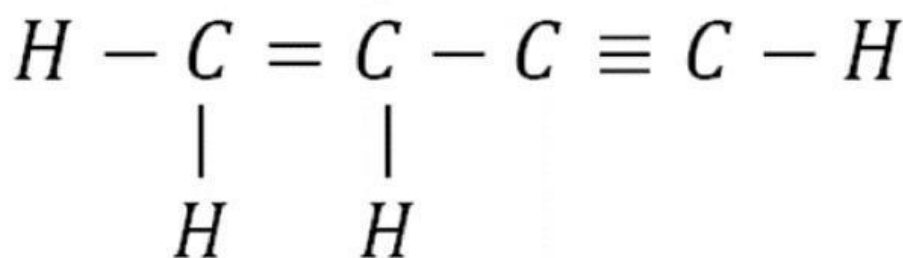
Enlaces sigma \_\_\_\_\_ Enlaces pi \_\_\_\_\_

- 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 \_\_\_\_\_