

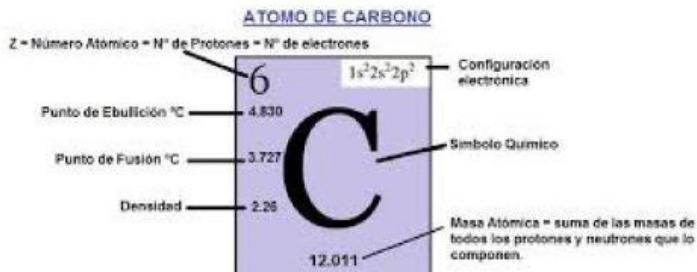
TALLER DE QUÍMICA

ESTUDIANTE: _____ AÑO DE BACHILLERATO: _____

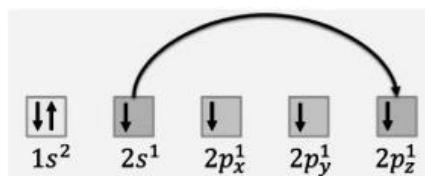
TEMA: El carbono

RESPONDA LAS PREGUNTAS:

1.- El átomo de carbono tiene _____ electrones.



2.- En la configuración electrónica del carbono promocionado, los electrones desapareados son _____, el número de enlaces que puede formar el carbono son _____



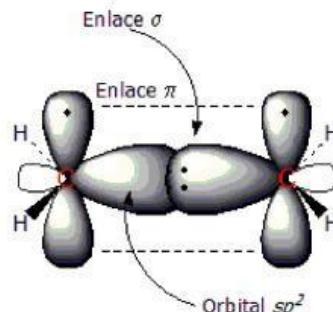
3.- Seleccione las respuesta correcta acerca de la hibridación sp^2

a) ¿Qué orbitales se combinan en la hibridación sp^2 ?

b) ¿Cuántos enlaces sigma (δ) y enlaces pi (π), se forman?

enlaces sigma: _____

enlaces pi: _____



d) La forma geométrica de esta hibridación es: _____

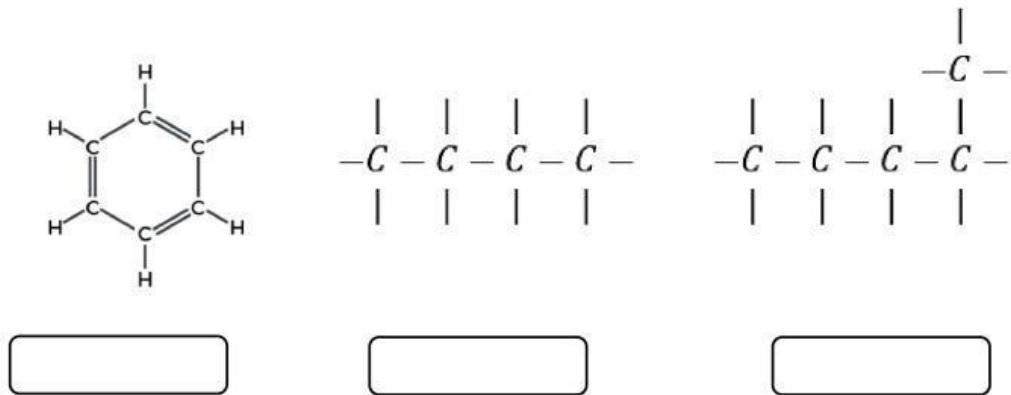
e) el ángulo formado entre las hibridaciones sp^2 es de: _____

f) Este tipo de hibridaciones presentan enlaces (dobles, triples o simples): _____

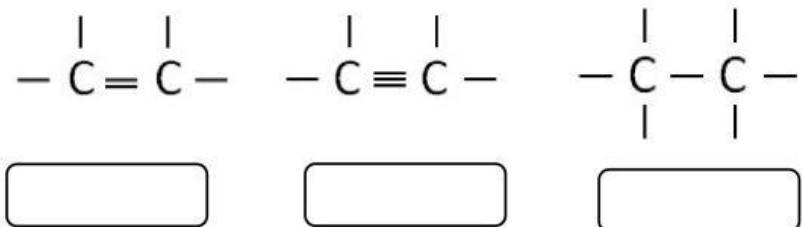
4.- Seleccione si los compuestos presentados son orgánicos o inorgánicos.

- a. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$:
- b. Na CO_3 :
- c. $\text{CH}_3 - \text{NH}_2$:
- e. $\text{C}_6\text{H}_5\text{Cl}$:
- d. NH_4NO_3 :

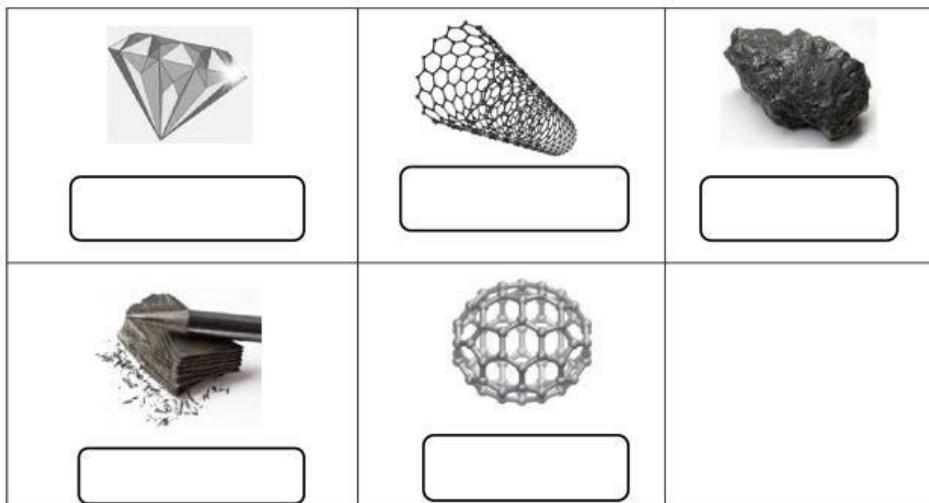
5.- Seleccione si es una cadena abierta, cerrada o ramificada



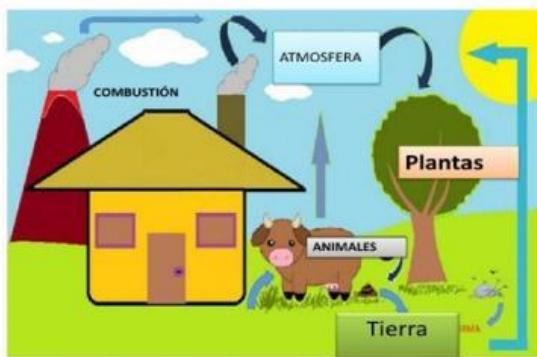
6.- Seleccione que tipo de enlace covalente unen a los siguientes átomos de carbono, simples, dobles o triples.



7.- Seleccione la imagen que corresponde a cada forma del carbono.



8. Seleccione las palabras correctas en el del ciclo del carbono.



Las plantas toman el del aire y mediante la transforman en materia viva, para el desarrollo de la planta. El dióxido de carbono vuelve a la atmósfera en la de los seres vivos y, tras la muerte, en su .