

TALLER DE QUÍMICA

ESTUDIANTE: _____

AÑO DE BACHILLERATO: _____

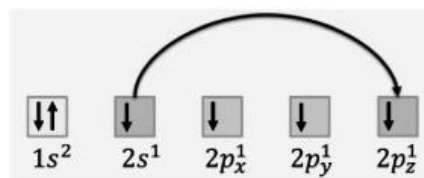
TEMA: El carbono

RESPONDA LAS PREGUNTAS:

1.- El átomo de carbono tiene _____ electrones.

ATOMO DE CARBONO	
Z = Número Atómico = N° de Protones = N° de electrones	6
Punto de Ebullición °C	4.830
Punto de Fusión °C	3.727
Densidad	2.26
	12.011
	Configuración electrónica: $1s^2 2s^2 2p^2$
	Símbolo Químico: C
	Masa Atómica = suma de las masas de todos los protones y neutrones que lo componen.

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)

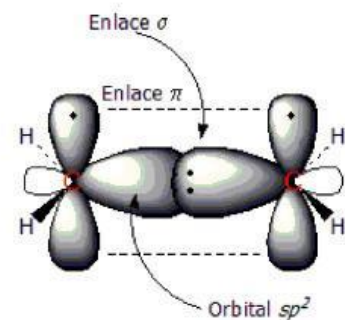
enlaces sigma: _____

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. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$:

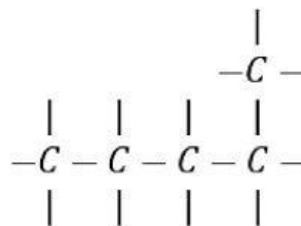
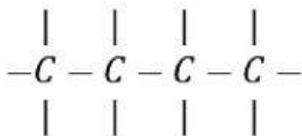
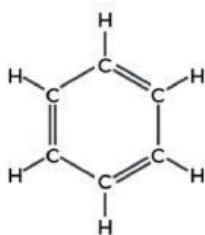
b. Na CO_3 :

c. $\text{CH}_3 - \text{NH}_2$:

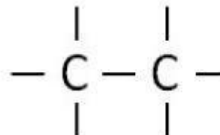
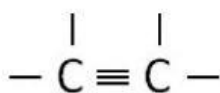
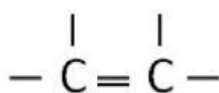
e. $\text{C}_6 \text{H}_5 \text{Cl}$:

d. $\text{NH}_4 \text{NO}_3$:

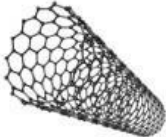
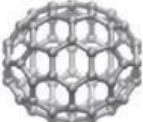
5.- Seleccione sí es una cadena abierta, cerrada o ramificada



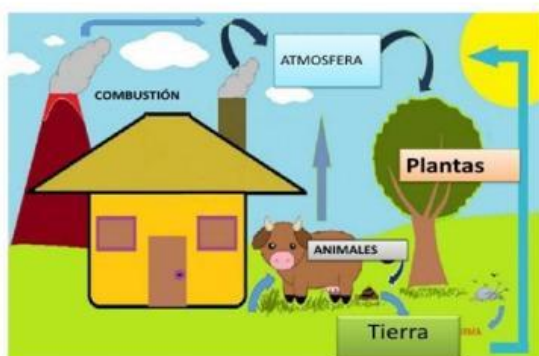
6.- Seleccione que tipo de enlace covalente unen a los siguientes átomos de carbono, simples, dobles o triples.



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 .