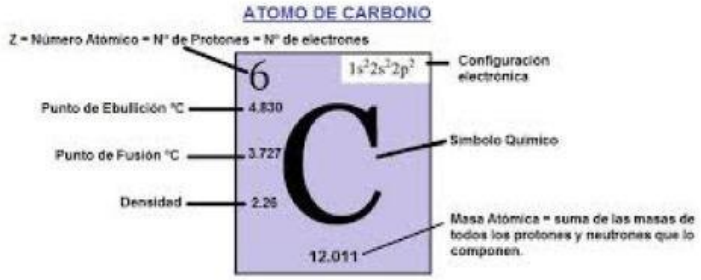
TALLER DE QUÍMICA

ESTUDIANTE: _____ **AÑO DE BACHILLERATO:** _____

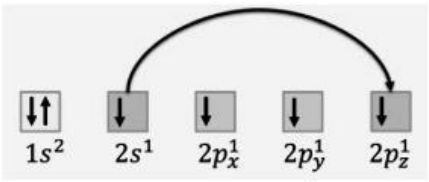
TEMA: El carbono

RESPONDA LAS PREGUNTAS:

1.- El átomo de carbono tiene _____ **electrones.**



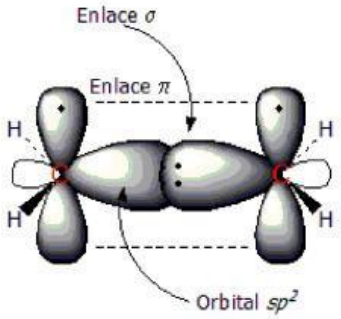
2.- En la configuración electrónica del carbono promocionado, los electrones desapareados son _____**, el número de enlaces que puede formar el carbono son** _____



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 geometrica 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): _____

LIVEWORKSHEETS

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

a. CH_3CH_2OH:

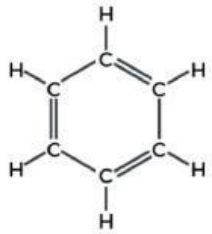
b. $Na\ CO_3$:

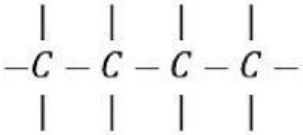
c. $CH_3 - NH_2$:

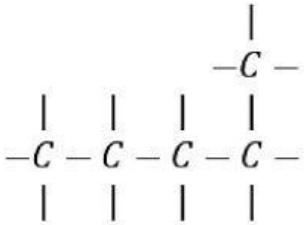
e. $C_6\ H_5\ Cl$:

d. $NH_4\ NO_3$:

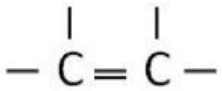
5.- Seleccione sí es una cadena abierta, cerrada o ramificada



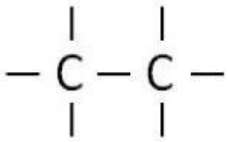




6.- Seleccione que tipo de enlace covalente unen a los siguientes átomos de carbono, simples, dobles o triples.

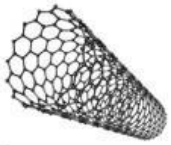
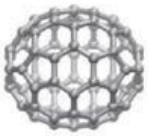




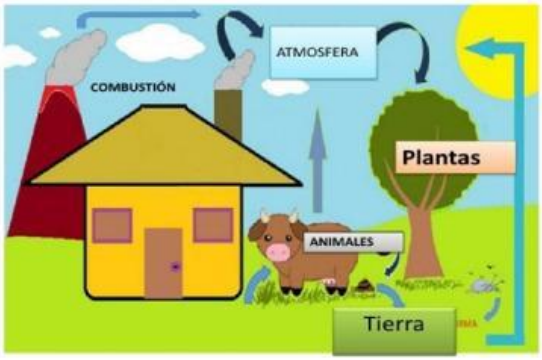


LIVEWORKSHEETS

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 _____.

LIVEWORKSHEETS