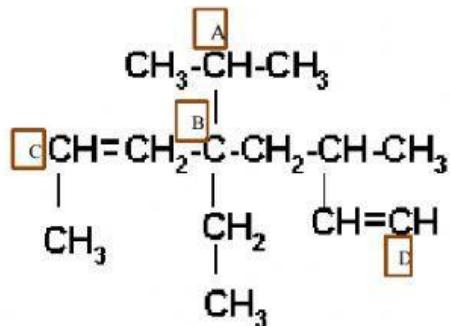


HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

NOMBRE:

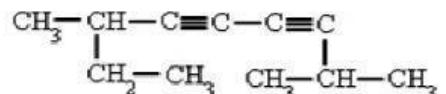
FECHA:

1. Complete los datos de la tabla de acuerdo a la siguiente estructura:



Carbono	Tipo de enlace	Tipo de carbono	Tipo de hibridación	Geometría molecular	Ángulo de enlace
a)					
b)					
c)					
d)					

2. En la siguiente estructura que tipos de hibridación se presentan (SP^3 , SP^2 o SP) _____



3. De la estructura anterior que tipos de enlace están presentes (escribir de menor a mayor)

SEÑALA LA OPCION CORRECTA:

4. ¿Qué es la hibridación sp₂?

 - Es la mezcla de un orbital S y 2P, para formar tres orbitales híbridos.
 - Es la combinación que se disponen en un plano lineal formando ángulos de 120°.
 - Es la pérdida de un electrón que cambia a un nivel diferente.
 - Es la mezcla de un orbital S y 2P, para formar dos orbitales híbridos.

5. Ángulo que se forma con enlaces simples :

A) 120° B) 109° C) 90° D) 180°