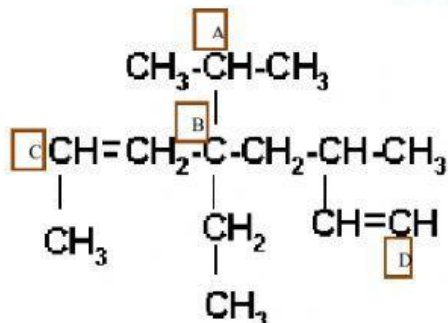


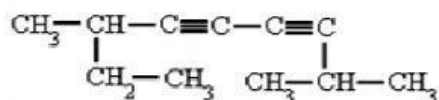
COLEGIO TÉCNICO MARÍA ELVINIA
EVALUACIÓN DE HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

1. Complete los datos de la tabla de acuerdo a la siguiente estructura: (CADA LITERAL VALE 0,75)



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

- (CADA PUNTO VALE 0,5)
2. En la siguiente estructura que tipos de hibridación se presentan (escribir de menor a mayor)



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 sp^2 ?
- a. Es la mezcla de un orbital S y 2P, para formar tres orbitales híbridos.
 - b. Es la combinación que se disponen en un plano lineal formando ángulos de 120° .
 - c. Es la pérdida de un electrón que cambia a un nivel diferente.
 - d. Es la mezcla de un orbital S y 2P, para formar dos orbitales híbridos.
5. Angulo que se forma con enlaces simples :
- A) 120° B) 109° C) 90° D) 180°