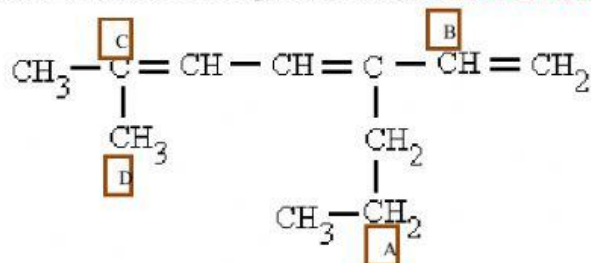


COLEGIO TÉCNICO MARÍA ELVINIA
EVALUACIÓN DE HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

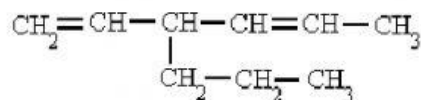
1. Complete los datos de la tabla de acuerdo a la siguiente estructura: (CADA LITERAL VALE 0,75)



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. ¿Cómo se forma un enlace sencillo?
- Cuando se combinan dos niveles atómicos.
 - Cuando se promueve un electrón al siguiente nivel atómico.
 - Cuando Es la combinación de dos orbitales atómicos.
 - Cuando se promueve un electrón al siguiente orbital atómico.
5. ¿Qué geometría se presenta con la hibridación sp³?
- triple
 - tetraédrica
 - sencilla
 - triangular