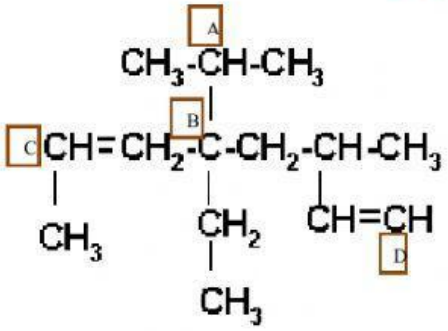
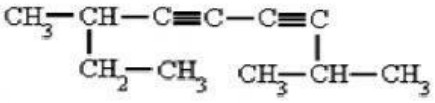
COLEGIO TÉCNICO MARÍA ELVINIA
EVALUACIÓN DE HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

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 sp2?
   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 120º.
   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°