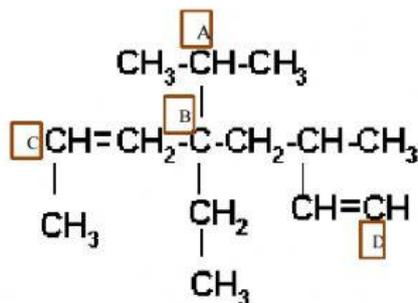


## HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

NOMBRE:

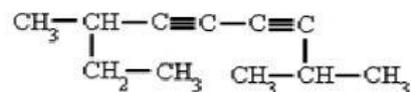
FECHA:

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  $sp^2$ ?
- 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  $120^\circ$ .
  - 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. Angulo que se forma con enlaces simples :
- A)  $120^\circ$       B)  $109^\circ$       C)  $90^\circ$       D)  $180^\circ$