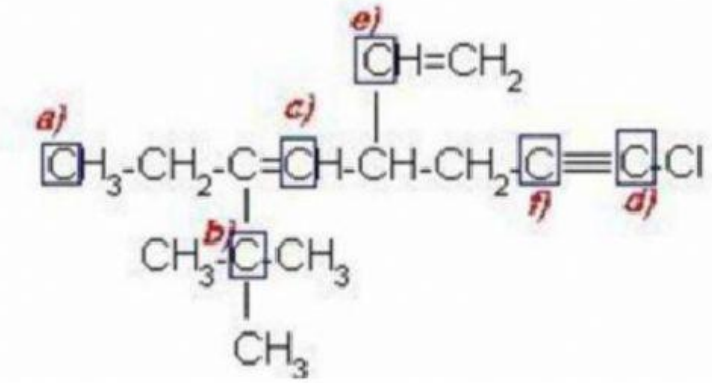
Actividad de Clase 2 (20 al 24 de septiembre)

2° medios Química Orgánica



Analiza el siguiente ejercicio resuelto, para cada carbono marcado se indica tipo de hibridación, geometría, ángulo de enlace, tipo de enlace y tipo de carbono.

Ejercicio resuelto: Complete los datos de la tabla de acuerdo a la siguiente estructura:

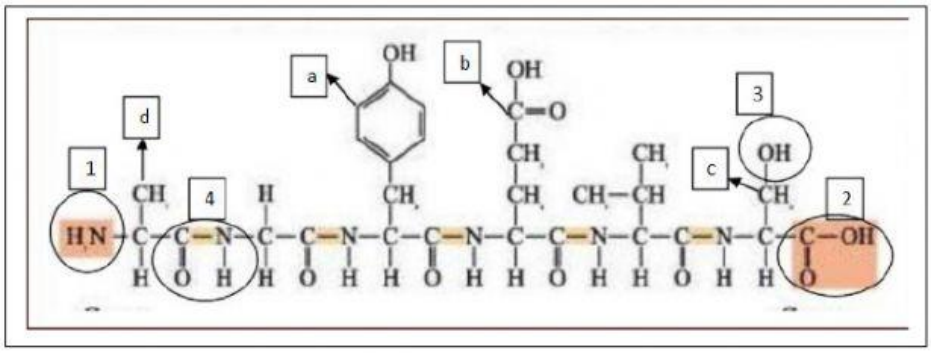


Carbono	Tipo de hibridación	Geometría molecular	Ángulo de enlace	Tipo de enlace	Tipo de carbono
a)	sp^3	Tetraédrica	109.5°	Sencillo	Primario
b)	sp^3	Tetraédrica	109.5°	Sencillo	Cuaternario
c)	sp^2	Triangular plana	120°	Doble	Secundario
d)	Sp	Lineal	180°	Triple	Primario
e)	sp^2	Triangular plana	120°	Doble	Secundario
f)	Sp	Lineal	180°	Triple	Secundario

LIVEWORKSHEETS

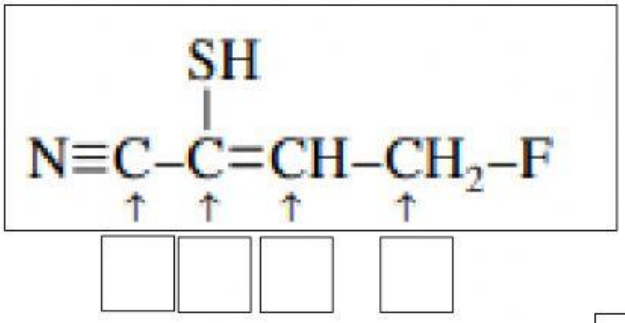


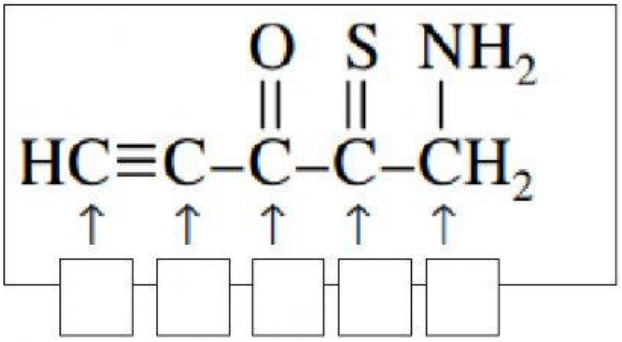
1.- Complete la información de la tabla respecto a la estructura del siguiente péptido.



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

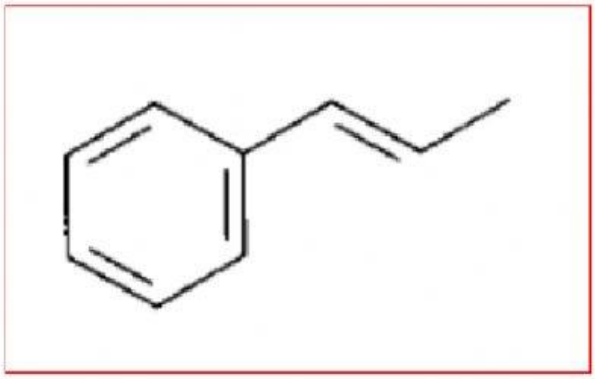
2.- Indicar la hibridación de cada átomo marcado con una flecha en los compuestos siguientes:





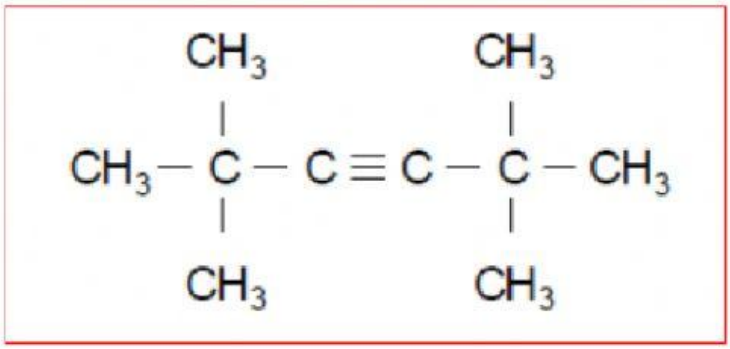
LIVEWORKSHEETS

Determine cuántos enlaces Sigma y enlaces Pi presentan las siguientes moléculas



N° enlaces sigma:

N° enlaces pi:



N° enlaces sigma:

N° enlaces pi:

LIVEWORKSHEETS