

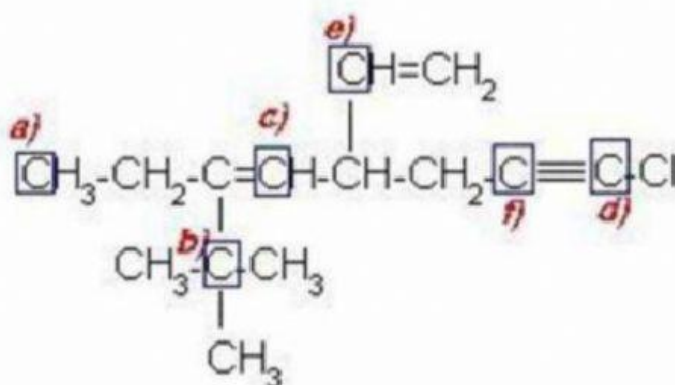
## Actividad de Clase 2 (20 al 24 de septiembre)

### 2º 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.

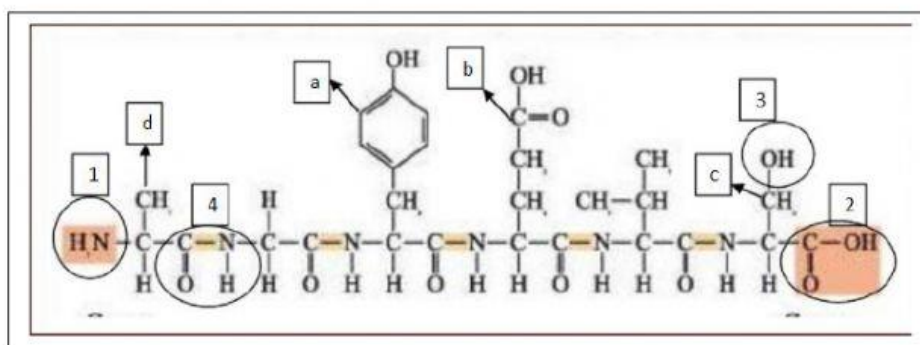
**Ejercicio resuelto:** Complete los datos de la tabla de acuerdo a la siguiente estructura:



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

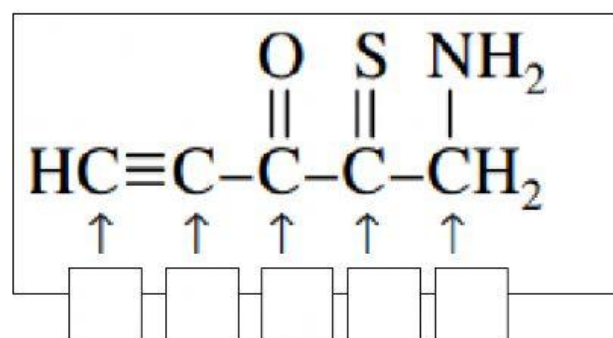
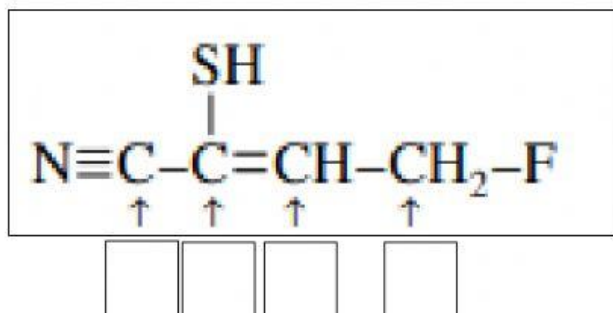


1.- Complete la información de la tabla respecto a la estructura del siguiente péptido.

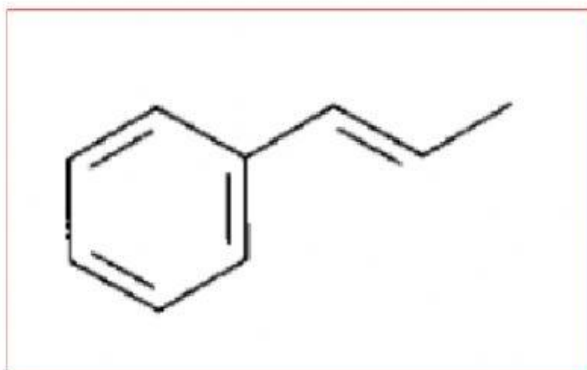


Carbono	Tipo de hibridación	Geometría molecular	Ángulo de enlace	Tipo de enlace	Tipo de carbono o clasificación
a					
b					
c					
d					

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

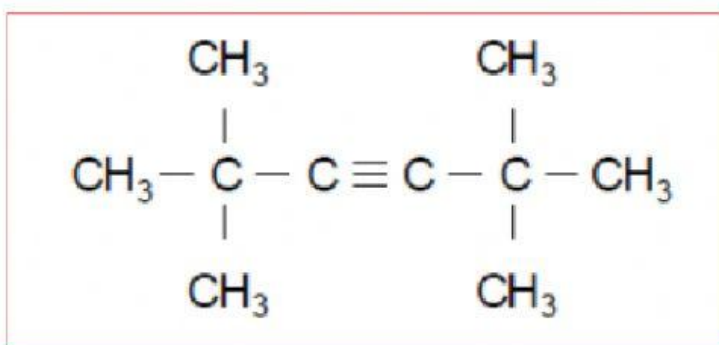


Determine cuántos enlaces Sigma y enlaces Pi presentan las siguientes moléculas



N° enlaces sigma:

N° enlaces pi:



N° enlaces sigma:

N° enlaces pi: