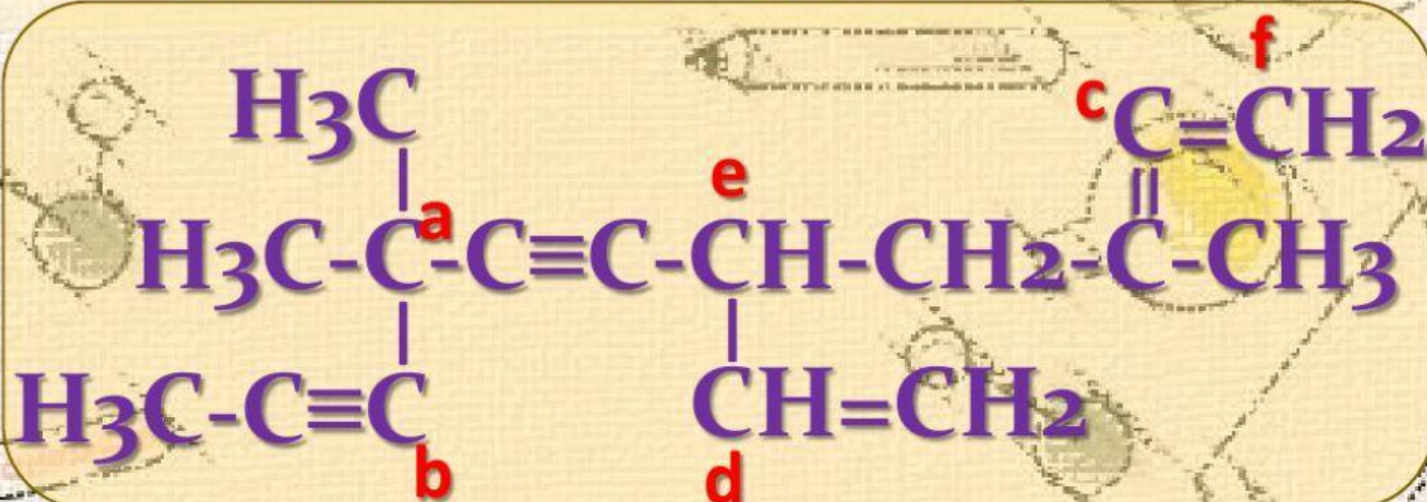


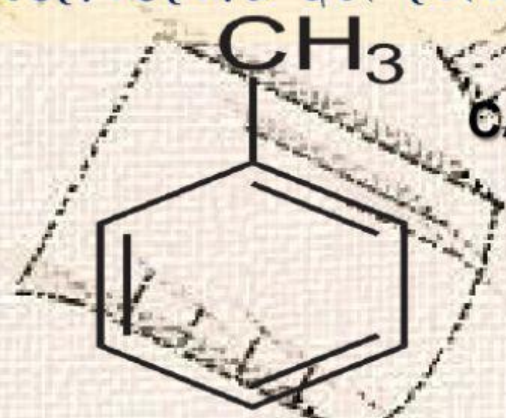
HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

COMPLETE CORRECTAMENTE TENIENDO EN CUENTA LA ESTRUCTURA DADA



	Tipo de enlace	Tipo de carbono	Tipo de hibridación	Geometría molecular	Angulo de enlace
a					
b					
c					
d					
e					
f					

Completar con número lo que corresponda a la estructura del tolueno (imagen de abajo)



CANTIDAD DE ENLACES SIGMAS

CANTIDAD DE ENLACES PI

Une con líneas las definiciones con los conceptos que le corresponde

Formado por un enlace sigma y dos enlaces pi

Se une a tres elementos

Formado por un enlace sigma y un enlace pi

Se une a cuatro elementos

Se une a dos elementos

Formado por enlace sigma

ENLACE DOBLE

HIBRIDACIÓN sp

ENLACE SIMPLE

HIBRIDACIÓN sp^2

ENLACE TRIPLE

HIBRIDACIÓN sp^3

Señale la opción correcta con respecto a la Hibridación sp^3

Se forma por la combinación de dos orbitales s y tres orbitales p

Se forma por la combinación de un orbital s y dos orbitales p

Se forma por la combinación de un orbital s y uno orbitales p

Se forma por la combinación de un orbital s y tres orbitales p

Señale la opción correcta con respecto a la Hibridación sp^2

Se forma por la combinación de dos orbita s y dos orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y dos orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y uno orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y tres orbitales p

Señale la opción correcta con respecto a la Hibridación sp

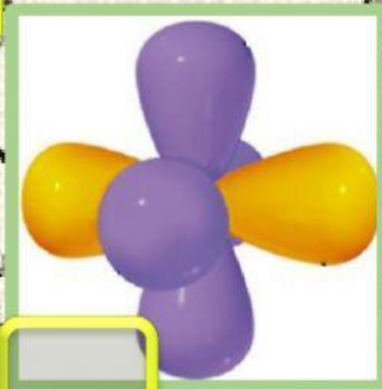
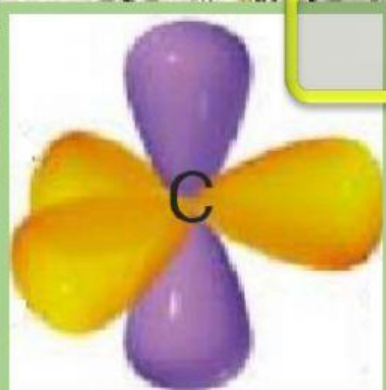
Se forma por la combinación de dos orbita s y un orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y dos orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y uno orbitales p

Se forma por la combinación de un orbita s y tres orbitales p

Arrastre a la imagen según la hibridación que corresponda



sp^3

sp^2

sp