



Nombre		Curso	
--------	--	-------	--

Taller del carbono y sus enlaces químicos

HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

Seleccione la respuesta correcta

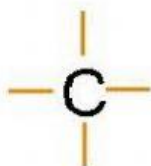
¿Qué es hibridación?

- a) Consiste en la mezcla de orbitales entre "s" y "p"
- b) Es la mezcla entre niveles
- c) Consisten en el conjunto de orbitales
- d) Es el conjunto de enlaces

¿Cuántos tipos de hibridación presenta el carbono?

- a) Tres
- b) Dos
- c) Uno

Una con flecha según corresponda



120°



180°



109,5 °

Elije la opción correcta sobre la configuración electrónica



$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$

$1s^2 2s^2 2p^6$

$1s^2 2s^2 2p^4$

$1s^2 1p^6 2s^2 2p^2$

$1s^2 2s^2 2p^2$

$1s^2 1p^4$

ELIJE LA OPCIÓN CORRECTA

En la hibridación tetragonal sp^3 , que electrón migra o cambia de orbital

s

p

d

f

¿Cuál es la característica de la hibridación tetragonal?

- a) Es característico de las moléculas que forman el carbono con elementos monovalentes como el hidrógeno.

- b) Es característico de las moléculas que forman el carbono con elementos divalentes como el hidrógeno.
- c) Es característico de las moléculas que forman el carbono con elementos cerivalentes como el hidrógeno.

En la hibridación digonal sp ¿cuáles son los orbitales que no se hibridan?

s

p_x

p_y

p_z

Seleccione la respuesta correcta

Cuando los orbitales híbridos de un átomo como el carbono forman enlaces con otros átomos, se puede formar los enlaces.....

Beta

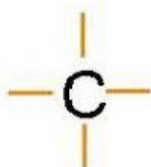
Pi

Gama

Sigma

Trans

Una con flecha según corresponda



sp^2



sp^3



sp

En la siguiente sopa de letras encuentra los tipos de hibridación que leíste del libro de Química Orgánica

A	J	J	L	K	S	D	A	U	I	J	K	Y	H	G
D	F	G	O	Ñ	D	R	F	J	K	H	L	B	D	R
F	S	K	L	D	A	U	D	H	A	G	G	L	D	E
J	E	L	Ñ	S	D	O	D	G	A	F	A	A	X	Q
H	D	A	S	F	H	Ñ	F	F	N	N	S	B	C	A
H	G	N	H	A	V	L	G	S	O	D	F	O	A	S
F	I	O	Ñ	Q	B	J	H	G	G	A	R	I	D	B
T	K	G	F	W	H	G	A	F	U	E	Y	R	S	L
D	J	I	R	R	O	R	J	T	L	A	G	E	A	R
T	Y	D	S	Y	T	R	T	R	I	G	O	N	A	L
Y	I	U	G	E	E	S	H	U	G	E	D	E	R	T
G	J	J	T	H	W	A	U	U	A	D	O	F	F	G