



|        |  |       |  |
|--------|--|-------|--|
| Nombre |  | Curso |  |
|--------|--|-------|--|

## Taller del carbono y sus enlaces químicos

### HIBRIDACIÓN DEL CARBONO

Seleccione la respuesta correcta

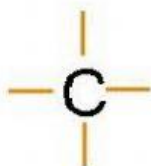
¿Qué es hibridación?

- 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 °

Elige 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

px

py

pz

**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

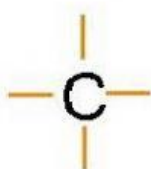
Pi

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 |