

Según las hibridaciones del átomo de carbono, ordene en forma creciente los ángulos formados entre los orbitales híbridos disponibles:

A)  $Csp < Csp^2 < Csp^3$

B)  $Csp^3 < Csp^2 < Csp$

C)  $Csp^3 = Csp^2 = Csp$

D)  $Csp^2 \ll Csp < Csp^3$

E)  $Csp^3 < Csp \ll Csp^2$



Química

OCAD

QUI192-086

1. ELABORACIÓN DE PREGUNTAS

N° Pregunta:

29

Tipo de Pregunta	Grado de Dificultad			Tiempo estimado de Solución (min)
	F	N	D	
Conocimiento				
Aplicación				
Raciocinio			X	3

Capítulo	TÍTULO:
N° 4	Enlace Químico
TEMA:	Hibridación
Sub TEMA:	

Enunciado de la pregunta:

¿ Existe alguna relación entre electronegatividad e hibridación de un átomo? Ordene en orden creciente a su electronegatividad (si fuera el caso) a los átomos de carbono ( $sp^3$ ),  $C(sp^2)$ ,  $C(sp)$ .

- A)  $C_{sp} < C_{sp^2} < C_{sp^3}$   
B)  $C_{sp^3} < C_{sp^2} < C_{sp}$   
C)  $C_{sp^3} = C_{sp^2} = C_{sp}$   
D)  $C_{sp^2} << C_{sp} < C_{sp^3}$   
E)  $C_{sp^3} < C_{sp} << C_{sp^2}$

Breve explicación de lo se trata de medir con la pregunta:

Apellidos y Nombres del docente autor de la pregunta original:

Código:

Firma:

Tiriana' de la Flor Paulos

978761-6

76

A mayor carácter s de la hibridación, los  $e^-$  de enlace son más fácilmente atraídos ya que la forma esférica del orbital le permite acercarse al núcleo.



(B)

Discriminadores y respuesta (marcar con aspa la respuesta)

A.	
<input checked="" type="checkbox"/> B.	
C.	
D.	
E.	

## 2. COMISIÓN DE REVISIÓN DEL BANCO DE PREGUNTAS

a) Porcentaje de Modificación:  
Nada ☐ 25% ☐ 50% ☐ 75% ☐

b) Breve comentario sobre la pregunta y su opinión sobre lo que trata de medir la pregunta.

c) Miembros Comisión de Revisión de Banco de Preguntas

Firma:

Apellidos y Nombres:

Código:

## 3. COMISIÓN DE ELABORACIÓN DE PRUEBA

a) Concurso de Admisión: 20 -

b) Porcentaje de Modificación de la pregunta original:  
Nada ☐ 25% ☐ 50% ☐ 75% ☐

c) Breve comentario sobre la pregunta y su opinión sobre lo que trata de medir la pregunta.

d) Miembros Comisión de elaboración de Prueba

Firma:

Apellidos y Nombres:

Código: