Universidad Autónoma del Estado de México
Plantel "Cuauhtémoc" de la Escuela Preparatoria
Química II

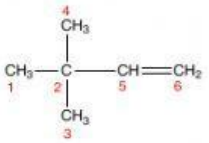
Nombre del alumno: _____

Actividad Clase 2. Hibridación de orbitales moleculares

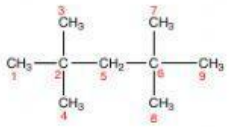
Instrucciones: Para responder el ejercicio de clic en el enlace de las instrucciones de la actividad, posteriormente escriba su nombre comenzando por sus apellidos, lea cada una de las siguientes preguntas y arrastre las respuestas dentro de la casilla, al finalizar deberá dar clic en terminar y revisar sus resultados, adjuntar únicamente una **captura de pantalla de la calificación obtenida**.

2, 2 – dimetilpropano	180°	120°	2 – metilhexano
	2, 4 – dietilpentano	C_nH_{2n+2}	sp^2
Tetraédrica	109.5°		2, 3, 4 – trietilpentano
2, 3, 4 – trimetilpentano		C_nH_{2n-2}	sp
	2,5 – dimetilpentano	3, 5 – dimetilheptano	

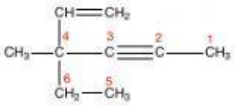
1. ¿Cuál es el tipo de hibridación que presenta el carbono número 6?



2. El carbono indicado con el número 2, ¿qué tipo de figura geométrica forma?



3. ¿Cuál es el valor del ángulo indicado en el carbono 3?

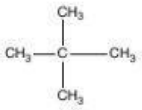


4. ¿Qué tipo de hibridación presentan los compuestos con enlaces triples?

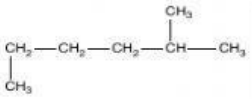
5. El ángulo que presentan los carbonos con hibridación sp^3, es:

6. Es la fórmula de los alcanos:

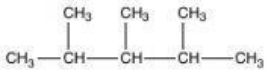
7. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto?



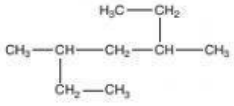
8. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto?



9. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto?



10. ¿Cuál es el nombre del siguiente compuesto?



LIVEWORKSHEETS