

TALLER 1			
CODIGO	VERSION	FECHA	PAGINACION
FO.M-GA-05	01	Año lectivo 2013	1 DE 1
Docente: MSc. Walter Spencer Viveros	TEMAS: Introducción a la química orgánica – El átomo de carbono – Hibridación	Asignatura: Química	
		Grado: Un Décimo	

- 1.Cuál es la importancia de la química orgánica
2. Nombre por lo menos dos diferencias entre la química orgánica y la química inorgánica
3. Qué sustancias se encuentran regularmente en los compuestos orgánicos
4. Por qué el átomo de carbono trabaja con estados de oxidación de +2 y +4
5. En qué consiste la ley del octete
6. Nombre por los menos dos excepciones de la ley del octete
7. Cuántos electrones necesita el carbono para cumplir con la ley del octete
8. Según el número atómico de los siguientes átomos realice su configuración electrónica indicando el estado fundamental y el estado excitado : Z = 4; Z = 5
9. Cómo se puede dar la hibridación sp
10. Cómo se puede dar la hibridación sp<sup>2</sup>
11. Cómo se puede dar la hibridación sp<sup>3</sup>
12. Cuántos enlaces puede formar regularmente el carbono en los compuestos orgánicos
13. Elabora un mapa conceptual sobre el tema Introducción a la química orgánica
14. Elabora un mapa conceptual sobre el tema hibridación de orbitales
15. Elabora un mapa conceptual sobre el tema el átomo de carbono

**El taller tiene el objetivo de que el estudiante se prepare para la evaluación “ICFES”. Además si el estudiante no presenta el taller elaborado no podrá presentar evaluación. Los mapas conceptuales los pueden elaborar en hojas de cuadernillo.**