


TALLER DE SUPERACIÓN			
	<b>CODIGO: FO.M-GA-05</b>	<b>VERSION: 01</b>	<b>FECHA: Año lectivo 2013</b>
	<b>Docente: MSc. Walter Spencer Viveros</b>	<b>Superación</b>	<b>TEMAS: El átomo de carbono - Hibridación – Enlace sigma – Enlace pi</b>
	<b>COMPETENCIAS: Desarrolla competencias que le permiten determinar la hibridación sp<sup>3</sup>, sp<sup>2</sup>, sp y la formación de los enlaces sigma o pi.</b>		<b>Asignatura: Química</b>
			<b>Grado: ONCE</b>

- Para cada uno de los siguientes números atómicos (Z) elabora el estado fundamental y excitado y además deduce las cargas o estados de oxidación.
  - Z = 6
  - Z = 1
  - Z = 3
  - Z = 11
  - Z = 12
  - Z = 15
  - Z = 16
  - Z = 5
  - Z = 4
  - Z = 8
- En qué consiste la hibridación sp<sup>3</sup>
- Qué figura geométrica se forma en la hibridación sp<sup>3</sup>
- Qué ángulo se forma en la hibridación sp<sup>3</sup>
- En qué consiste la hibridación sp<sup>2</sup>
- Cómo se llama la hibridación sp<sup>2</sup>
- Qué ángulo se forma en la hibridación sp<sup>2</sup>
- En qué consiste la hibridación sp
- Cómo se llama la hibridación sp
- Qué ángulo se forma en la hibridación sp
- En qué consiste en enlace sigma ( $\delta$ )
- Qué orbitales forman el enlace sigma ( $\delta$ )
- En qué consiste el enlace pi ( $\pi$ )
- Cómo se forma el enlace pi ( $\pi$ )
- Dibuja el subnivel px, py, pz
- Dibuja el subnivel s
- Dibuja el subnivel d
- Dibuja el subnivel f
- Qué subnivel tiene mayor energía entre el 1s y el 2s
- Halla la distribución electrónica del Ca (Z = 20) y del N (Z = 7)
- Escribe la configuración electrónica de: a)  ${}_{17}\text{Cl}$ . b)  ${}_{17}\text{Cl}^{-}$ . c)  ${}_{27}\text{Co}$