

## Listado de objetivos que el alumno debe alcanzar en el presente Tema

Al finalizar el tema, el Alumno debe de haber alcanzado los siguientes **Objetivos de conocimiento**:

- Interpretar las limitaciones de la Teoría de Orbitales Moleculares, Diagramas de Walsh.
- Construir correctamente estructuras de Lewis tanto para especies con enlaces sencillos como múltiples, con o sin pares solitarios.
- Aplicar e interpretar correctamente y con soltura el Modelo de Repulsiones entre Pares de Electrones de la Capa de Valencia (VSEPR), y deducir los correspondientes parámetros geométricos moleculares.
- Ser capaz de analizar detalladamente la estereoquímica y geometría para cualquier especie propuesta, discutiendo con corrección cada uno de los aspectos implicados (incluyendo hibridación y resonancia) y proponiendo una geometría molecular detallada.
- Diferenciar los distintos tipos de isomería existentes.
- Analizar razonadamente las propiedades moleculares.

**Criterio de Autoevaluación**, que el Alumno puede tomar como referencia a fin de saber hasta que punto ha alcanzado o no los Objetivos formativos exigidos en el tema, localizar posibles carencias formativas, y acudir a Tutorías para solventarlas:

- El nivel impartido en las clases presenciales.
- El nivel de dificultad requerido para la resolución de los cuestionarios propuestos por el Profesor.