

### 1. Horario.

Las sesiones prácticas de laboratorio se llevarán a cabo los días martes entre la 1:00 p.m. y 6:00 p.m. La puntualidad es norma y requisito indispensable debido a lo extenso del trabajo práctico.

### 2. Evaluación y ponderaciones.

Los quices (orales) tendrán una ponderación de 30 % sobre el promedio del total de quices aplicados. Los pre-laboratorios 15 % e informes 30 % cada uno sobre el promedio del total de elementos aplicados. Evaluación general al final del curso 15 %. Finalmente, el 10 % restante corresponderá a técnica y mecánica de trabajo, así como también puntualidad y responsabilidad.

### 3. Contenido y estructura del pre-laboratorio e informes.

La modalidad del pre-laboratorio que deberá preparar el estudiante debe contener el desarrollo teórico de los términos claves sugeridos, materiales y reactivos, reacciones de interés, metodología e identificación estructural y electrónica de los compuestos sintetizados.

### 4. Estructura del pre-laboratorio.

- a) Título.
- b) Identificación: apellidos y nombres, cédula de identidad.
- c) Introducción: aspectos teóricos puntuales que conciernen a la práctica a realizar.
- d) Objetivos: generales y específicos.
- e) Materiales y reactivos: sustancias y equipos utilizados y normativa de seguridad en el caso de que aplique.
- f) Metodología: procedimiento a seguir por el estudiante durante la sesión práctica.
- g) Identificación estructural: nombre sistemático, reacciones involucradas, elementos de simetría y grupos puntuales, conteo electrónico, término espectroscópico y posibles transiciones electrónicas.
- h) Referencias: utilizar formato APA 6<sup>ta</sup> Edición.

### 5. Estructura del informe.

- a) Título.
- b) Identificación: apellidos y nombres, cédula de identidad.
- c) Introducción: aspectos teóricos puntuales que conciernen a la práctica a realizar.
- d) Objetivos: generales y específicos.
- e) Materiales y reactivos: sustancias y equipos utilizados.
- f) Metodología: procedimiento **SEGUIDO** por el estudiante durante la sesión práctica.
- g) Identificación estructural: nombre sistemático, reacciones involucradas, elementos de simetría y grupos puntuales, conteo electrónico, término espectroscópico y posibles transiciones electrónicas.
- h) Data experimental: resumida en tablas.
- i) Discusión de resultados.
- j) Conclusiones.
- k) Referencias: utilizar formato APA 6<sup>ta</sup> Edición.