Puntos: 3



UNIVERSIDAD NACIONAL DE CÓRDOBA FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS F. Y N. REPÚBLICA ARGENTINA

Programa de:

QUÍMICA ORGÁNICA II

Código:

Plan:2004 V05 Carrera: Ingeniería Química

Carga horario: 72 Hs. Semanales: 4,5 Escuela: Ingeniería Química

Departamento: Química Industrial y Aplicada Cuatrimestre/Año: 4º/2ª

Obligatoria

Objetivos:

- Reconocer las diferentes estructuras de las moléculas orgánicas para interpretar sus propiedades y reactividad.
- Comprender cómo reaccionan las moléculas orgánicas.
- Estudiar las principales macromoléculas naturales y artificiales.
- Comprender que la integración de los conocimientos adquiridos en Química Orgánica es necesaria para el estudio de la Ingeniería Química.
- Desarrollar habilidades para el manejo del instrumental de laboratorio.
- Asumir que el proceso de enseñanza-aprendizaje implica la participación activa del alumno y del docente en cada una de las actividades propuestas.
- Comprender que los conocimientos científicos deben actualizarse permanentemente a fin de incorporar los avances de la ciencia.
- Valorar la responsabilidad, la cooperación y el respeto mutuo como actitudes necesarias para el trabajo en equipo.

Programa Sintético (títulos del analítico):

Unidad 1: REACCIONES DE SUSTITUCION Unidad 2: REACCIONES DE ELIMINACION Unidad 3: REACCIONES DE ADICION

Unidad 4: REACCIONES DE OXIDO-REDUCCION Unidad 5: REACCIONES DE RADICALARIAS

Unidad 6: POLIMEROS Unidad 7: BIOMOLECULAS

Unidad 8: ABSORCIÓN DE LA LUZ

Programa combinado de exámen (si corresponde) de foja: a foia:

Bibliografía de foja: 4 a foja 4

Correlativas obligatorias: Química Orgánica I

Correlativas aconsejadas:

ட		\sim	\sim	•
┫.	ш	. 1	_	

Aprobado HCD:Res: Modificado/Anulado/Subst. HCD:Res: Fecha

Fecha:

El Secretario Académico de la Facultad de Ciencias Exactas, Físicas y Naturales de la U.N.C certifica que el programa está aprobado por el (los) número(s) y fecha(s) que anteceden. Córdoba, / / .

Carece de validez sin la certificación de la Secretaría Académica.

UNIDAD 1 REACCIONES DE SUSTITUCION

- 1.1 Sustitución nucleofílica: ecuación general. Nucleófilos.
- 1.2 Sustitución nucleofílica en el carbono sp3.
- 1.3 Sustitución nucleofílica en el carbono carbonílico.
- 1.4 Mecanismos de reacción unimolecular y bimolecular.
- 1.5 Sustitución electrofílica: ecuación general. Electrófilos.
- 1.6 Sustitución electrofílica aromática: efecto de sustituyentes. Reactividad relativa y orientación. Mecanismo.

UNIDAD 2

REACCIONES DE ELIMINACION

- 2.1 Ecuación general.
- 2.2 Reacciones que involucran átomos de carbono adyacentes.
- 2.3 Mecanismos unimolecular y bimolecular.
- 2.4 Eliminación vs. sustitución.

UNIDAD 3

REACCIONES DE ADICION

- 3.1 Adición nucleofílica: ecuación general.
- 3.2 Adición al grupo carbonilo.
- 3.3 Reacciones de adición-eliminación.
- 3.4 Adición electrofílica: ecuación general.
- 3.5 Alquenos y alquinos como sustrato.

UNIDAD 4

REACCIONES DE OXIDO-REDUCCION

- 4.1 Combustión de sustancias orgánicas.
- 4.2 Cambio del estado de oxidación del carbono en las reacciones.
- 4.3 Oxidación del doble enlace carbono-carbono.
- 4.4 Oxidación de alcoholes y aldehídos.
- 4.5 Reacciones de reducción más comunes.

UNIDAD 5

REACCIONES RADICALARIAS

- 5.1 Formación de radicales libres.
- 5.2 Reacciones de sustitución por radicales libres.
- 5.3 Reacciones de adición por radicales libres.

UNIDAD 6 POLIMEROS

- 6.1 Polímeros y polimerización.
- 6.2 Mecanismos. Tipos distintos.
- 6.3 Copolimerización.
- 6.4 Estructura y propiedades de los polímeros.

UNIDAD 7

BIOMOLECULAS

6.1 Lípidos

- 6.1.1 Lípidos simples. Clasificación.
- 6.1.2 Acidos grasos. Reacciones.
- 6.1.3 Grasas y aceites. Reacciones.
- 6.1.4 Jabones y detergentes.
- 6.1.5 Ceras. Fosfolípidos. Esteroides.

6.2 Carbohidratos

- 6.2.1 Monosacáridos: Aldohexosas y cetohexosas.
- 6.2.2 Reacciones.
- 6.2.3 Configuración. Estereoisómeros.
- 6.2.4 Estructura cíclica.
- 6.2.5 Disacáridos.
- 6.2.6 Polisacáridos. Derivados.

6.3 Aminoácidos y Proteínas

- 6.3.1 Estructura de los aminoácidos.
- 6.3.2 Clasificación. Reacciones.
- 6.3.3 Proteínas. Clasificación y función.
- 6.3.4 Estructura.
- 6.3.5 Enzimas. Teoría de actividad enzimática.

UNIDAD 7 ABSORCION DE LA LUZ

- 7.1 Espectros de absorción.
- 7.2 Tipos de transiciones electrónicas.
- 7.3 Grupos cromóforos. Grupos auxocromos.
- 7.4 Estructura de los colorantes.

BIBLIOGRAFÍA:

- Allinger, N. Química Orgánica, Ed. Reverté (1984).
- Chang, R. Fisicoquímica con Aplicaciones a Sistemas Biológicos, Ed. Cecsa (1986).
- Journal of Chemical Education American Chemical Society.
- Morrison, W. Y Boyd, R. Química Orgánica, Fondo Educativo Interamericano (1985).
- Noller, C. Química de los Compuestos Orgánicos, Ed. El Ateneo (1978).
- Solomons, T.W.G. Organic Chemistry, Ed. Willey & Sons (1978).
- Streiwieser, A. Química Orgánica, Ed Mc. Graw-Hill (1990).

Carga horaria de:

Clases teóricas: 36 hs.

Actividades experimentales: 12 hs. Resolución de problemas: 24 hs.