

<b>CURSO: Farmácia</b>
<b>Turno:</b> Integral

<b>INFORMAÇÕES BÁSICAS</b>				
<b>Currículo</b> 2013	<b>Unidade curricular</b> Química Orgânica I		<b>Departamento</b> CCO	
<b>Período</b> 2º	<b>Carga Horária</b>			<b>Código CONTAC</b>
	<b>Teórica</b> 72 h	<b>Prática</b> ---	<b>Total</b> 72 h	
<b>Tipo</b> Obrigatória	<b>Habilitação / Modalidade</b> Bacharelado		<b>Pré-requisito</b> ---	<b>Co-requisito</b> ---

<b>EMENTA</b>
Introdução à química orgânica estrutural das funções orgânicas. Acidez e basicidade de compostos orgânicos. Conformações das moléculas. Estabelecer a correlação entre reatividade e estrutura de: alcanos e cicloalcanos, alquenos, alquinos e dienos conjugados. Estereoquímica. Reações de substituição nucleofílica, de eliminação e de adição iônica.
<b>OBJETIVOS</b>
Proporcionar aos acadêmicos de Farmácia conhecimentos teóricos sobre compostos de carbono, sua ocorrência, obtenção sintética e reatividade, sobretudo dos hidrocarbonetos e haletos de alquila. Fornecer conhecimento sobre mecanismos de reação e destacar a importância da conformação, estereoquímica e reatividade das moléculas orgânicas como forma de explicar os fundamentos que regem os processos bioquímicos que ocorrem nos organismos vivos.
<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>
<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Estados de hibridação do carbono e as características das ligações covalentes formadas por esse átomo. Orbitais atômicos e moleculares.</li> <li>2. Distribuição de carga formal, estruturas de Lewis e propriedades físico-químicas dos compostos de carbono.</li> <li>3. Acidez e basicidade de compostos orgânicos, representação de mecanismos de reação e estruturas de ressonância.</li> <li>4. Análise conformacional de alcanos, cicloalcanos e estabilidade relativa dos conformeros.</li> <li>5. Estudo da estereoquímica dos compostos orgânicos e as diferentes maneiras de representá-los tridimensionalmente. Demonstrar as propriedades, semelhanças e</li> </ol>

diferenças entre enantiômeros, diastereoisômeros, epímeros e compostos meso.

6. Reações iônicas de substituição nucleofílica em haletos de alquila como forma de obtenção de outros grupos funcionais. Apresentação dos fatores que podem influenciar o curso dessa reação e a sua competição com reações de eliminação.

### CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

O conteúdo ministrado será avaliado por 2 provas teóricas de 50,0 pontos cada, sendo que para a pontuação final será realizada a SOMA do resultado das 2 provas. A matéria será cumulativa e assim, em cada prova será sempre cobrada toda a matéria anterior. Haverá uma prova de reposição no final do semestre para alunos que tenham perdido qualquer uma das 2 provas e nesta será cobrada toda a matéria dada no semestre.

Datas de avaliação –

1ª Prova: A avaliação será realizada no segundo dia de aula da 8ª semana do semestre letivo aprovado pelo conselho universitário.

2ª Prova: A avaliação será realizada no segundo dia de aula da 16ª semana do semestre letivo aprovado pelo conselho universitário.

### BIBLIOGRAFIA BÁSICA

Solomons , T.W. G. **Química Orgânica** – Vol. 1 e 2 – 10ª edição; Editora LTC (2012).

Vollhardt, K. P. C. **Química Orgânica** – 4ª edição; Editora Bookman Companhia Ed (2004)

McMurry, J. **Química Orgânica** – Vol 1 e 2 – 1ª edição; Brooks/Cole Publishing Company Editora Thonson pioneira (2005).

### BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

Bruice, P. Y. **Química Orgânica** – Vol. 1 – 4ª edição; Editora Prentice Hall Brasil (2006).

Vasconcelos, M.; Esteves, P.; Costa, P. **Ácidos e Bases em Química Orgânica** – 1ª edição; Editora Bookman Companhia Ed (2005).

Barbosa, L. C. A. **Introdução à Química Orgânica** – 1ª edição; Editora Prentice Hall Brasil (2004).

Carey, F.A. **Química Orgânica** – Vol. 1 e 2 – 7ª edição, Editora Bookman (2011).

Ferreira, M.; Morais, L.; Pino, J.C. **Química Orgânica** – 1ª edição, Editora Artmed (2007).