

## UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO

#### PROGRAMA DE DISCIPLINA

Curso:	Farmácia		С	ampus:	Sede	е
Departamento:	Química					
Centro:	Ciências Exatas					
COMPONENTE CURRICULAR						
Nome: Química Orgânica I Código: 7592				Código: 7592		
Carga Horária: 68 h/a		Periodicidade: Semestral		Ano de Implantação: 2013		itação: 2013
		•		•		

#### 1. EMENTA

Estrutura e propriedades dos compostos orgânicos. Estereoquímica. Reações de alcanos, alcenos, haletos de alguila, álcoois, éteres e epóxidos.

#### 2. OBJETIVOS

Proporcionar conhecimentos sobre conceitos teóricos fundamentais da química orgânica, por meio do estudo da estrutura, síntese e reatividade das principais funções orgânicas, caracterizando as concepções de ciência e educação utilizadas no processo de ensino-aprendizagem.

### 3. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

- 1. Estrutura e propriedades dos compostos orgânicos:
  - 1.1. Estrutura eletrônica, geometria molecular, propriedades físicas e efeito da estrutura na acidez e basicidade dos compostos orgânicos.
- 2. Estereoquímica: Análise conformacional e estereoisomeria.
- 3. Reações de alcanos: Reações radicalares.
- 4. Reações dos alcenos: Adição eletrofílica, adição conjugada, radicalar, oxidação e redução.
- 5. Reação dos alcinos: Adição eletrofílica, oxidação e redução.
- 6. Reações de haletos de alquila: Substituição nucleofílica (S<sub>N</sub>1 e S<sub>N</sub>2) e eliminação (E1 e E2).
- 7. Reações de álcoois: Substituição nucleofílica (S<sub>N</sub>1 e S<sub>N</sub>2) e eliminação (E1 e E2.)
- 8. Reações de éteres e epóxidos: Substituição nucleofílica (S<sub>N</sub>1 e S<sub>N</sub>2)

## 4. REFERÊNCIAS

4.1- Básicas (Disponibilizadas na Biblioteca ou aquisições recomendadas)

Bruice, P. Y. **Organic Chemistry**. 2<sup>a</sup>ed. Prentice-Hall-New Jersey. 1998.

Bruice, P. Y. Química Orgânica 4ªed. Pearson Prentice-Hall-São Paulo. 2006, vol I.
Clayden, J., Greeves, N., Warren, S., Wothers, D. Organic Chemistry. Oxford University Press,
2004.
Costa. P., Ferreira, V., Esteves, P e Vasconcellos. M. Ácidos e Bases em Química Orgânica.
Bookman Companhia Editora. 2005.
McMurry, J. Organic Chemistry, Pacific Grove:Brooks, 5ª Ed. 2000.
McMurry, J. <b>Química Orgânica</b> , Pioneira Thompson Learning, 6ª Ed. São Paulo, 2005. Vol I.
Morrison, R. T. <b>Química Orgânica</b> . Ed. Lisboa: Fundação Calouste Gulbenkian, 13 Ed.,1996.
Solomons, T.W.G e Fryhle C.B., Química Orgânica, LTC-Livros Técnicos e Científicos Editora
S/A, 9 <sup>a</sup> . Ed., Rio de Janeiro, 2009, Volume I
Vollhardt, K. P. C., Schore E. Neil. <b>Química Orgânica:</b> Estrutura e Função. Bookman Companhia Editora. 4ª Ed. Porto Alegre-RS. 2004.
4.2- Complementares

Aprovado em 28/11/2012 (Ata 452)	
Aprovação do Departamento	Aprovação do Conselho Acadêmico



## UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO

# CRITÉRIO DE AVALIAÇÃO DA APRENDIZAGEM

Curso:	Farmácia		Campus:	Sede
Departamento:	Química			
Centro:	Ciências Exatas			
COMPONENTE CURRICULAR				
Nome: Química Orgânica I Código: 7592			igo: 7592	
Turma(s): todas		Ano de Implantação: 2013	Peri	odicidade: Semestral

## Verificação da Aprendizagem

www.pen.uem.br> Legislação > Normas da Graduação > Pesquisar por Assunto: Avaliação

Obs.: Apresentar abaixo quantas avaliações serão exigidas e detalhar o processo de verificação da aprendizagem (provas, avaliação contínua, seminários, trabalhos etc.), para obtenção das notas periódicas e Avaliação Final.

Número mínimo de avaliações = 2 (duas)

Avaliação Periódica:	1ª	2ª
Peso:	1	1

<u>1ª AVALIAÇÃO PERIÓDICA</u>: Prova escrita, versando sobre o conteúdo teórico, valendo de 0 (zero) a 10 (dez).

<u>2ª AVALIAÇÃO PERIÓDICA</u>: Prova escrita, versando sobre o conteúdo teórico, valendo de 0 (zero) a 10 (dez).

<u>AVALIAÇÃO FINAL</u>: Avaliação escrita sobre o conteúdo ministrado durante o período, valendo de 0 (zero) a 10 (dez).

Aprovado em 28/11/2012 (Ata 452)	
Aprovação do Departamento	Aprovação do Conselho Acadêmico