



UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA
PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO
COMISSÃO PERMANENTE PARA A MELHORIA DO ENSINO

PLANO DE CURSO

DISCIPLINA	CÓDIGO	CARGA HORÁRIA	CRÉDITOS	PERÍODO
Química Orgânica	8104113	45 h/a	03	2015.1 – P2
PRÉ-REQUISITO: Química Geral e Química Orgânica				

PROFESSOR	CURSO
Marcus Tullius Scotti	Bacharelado em Ecologia
EMENTA	
O átomo de carbono. Tipos de ligações químicas. Cadeias carbônicas. Funções orgânicas.	
OBJETIVOS	
) Discutir os conceitos básico de química orgânica.	
) Discutir os compostos orgânicos suas funções orgânicas.	
) Despertar interesse pela leitura, pesquisa e debates.	
METODOLOGIA	
Serão ministradas aulas teóricas expositivas com indicação de leitura complementar.	
Ainda para a abordagem do conteúdo programático serão utilizados como instrumentos, grupos de estudo com leitura de textos e aulas de laboratório.	
RECURSOS DIDÁTICOS	
Data-Show Quadro Branco Revistas especializadas Laboratório	
MODOS E MEIOS DE AVALIAÇÃO	
Provas teóricas. Exercícios em sala de aula. Laboratório/Exercícios de laboratório	
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
O átomo de Carbono: alcanos, isômeros e radicais alquila, alcenos, alcinos. Terpenos. Reações de Alcanos, Alcenos e Alcinos. Hidrocarbonetos Cíclicos. Espectroscopia. Reações de Hidrocarbonetos aromáticos. Derivados halogenados de hidrocarbonetos. Compostos orgânicos oxigenados: grupos funcionais, álcoois, ésteres, aldeídos, cetonas, ácidos carboxílicos, ésteres, compostos sulfurados. Poímeros: aminas, amidas. Compostos Nitrogenados urinários. Nitrogênio Uréico Sanguíneo. Aminas heterocíclicas, alcaloides, polímeros orgânicos, de adição e de condensação. Carboidratos, lipídeos, proteínas, enzimas, energia.	
REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS	
BÁSICAS:	
a) KPC VOLLHARDT, NE SCHORE, "Química Orgânica. Estrutura e função", WH Freeman & Co., 4a ed, 2004	

- b) J MCMURRY, Química Orgânica, LTC, Livros Técnicos e Científicos Editora S/A., 6a ed., 2002.
- c) G SOLOMONS, C FRYLE, Química Orgânica, John Wiley & Sons, 7a ed, 2000.
- d) RT MORRISON, RN BOYD, Química Orgânica, Fundação Calouste Gulbenkian, 7a ed.
- e) PY BRUICE, Química Orgânica, Prentice Hall, 2nd ed, 1998.
- f) NL ALLINGER, MP CAVA, DC DE JONGH, CR JOHNSON, NA LEBEL, CL STEVENS, Química Orgânica, Editora Guanabara 2, 2a ed., 1978.

COMPLEMENTARES:

- i) Textos selecionados dos periódicos Química Nova, Química Nova na Escola e/ou outros periódicos internacionais.
- ii) RC ATKINS, FA CAREY, Organic Chemistry: A Brief Course, McGraw-Hill Pbl., 1990.
- iii) J CLAYDEN, N GREEVES, S WARREN, P WOTHERS, Organic Chemistry, Oxford University Press, 2001.
- iv) WH BROWN, Introduction to Organic Chemistry, Saunders College Publishing, 2nd, 1997.
- v) JC KOTZ, KF PURCELL, Chemistry & Chemical Reactivity, Saunders College Publishing, 2nd ed., 1991

LOCAL	DATA	ASSINATURA DO CHEFE DO DEPARTAMENTO