



PLANO DE ENSINO	SEMESTRE LETIVO
	2013/1

CURSO		PERÍODO		
Superior de Tecnologia em Gestão Ambiental		2º semestre mat / not		
COMPONENTE CURRICULAR	C. H. (Horas)	CARGA HORÁRIA (Aulas)		
		TEÓRICA	PRÁTICA	TOTAL
Química Orgânica	67	56	24	80
PROFESSOR RESPONSÁVEL	Luiz Both			

EMENTA
Introdução ao estudo da Química Orgânica; Principais funções orgânicas; Q. Orgânica descritiva: Petróleo, Xisto Hulha; Polímeros Naturais (biopolímeros) e Polímeros biodegradáveis; Compostos organo-halogenados e organoclorados, herbicidas, pesticidas, PCBs, dioxinas e furanos, PAHs (hidrocarbonetos aromáticos polinucleares); POP's (hidrocarbonetos orgânicos persistentes); Química Orgânica Biológica.

OBJETIVOS
<ul style="list-style-type: none">• Reconhecer as propriedades do carbono: ligações, formação de cadeias e isômeros.• Nomear os compostos orgânicos aplicando as regras da IUPAC.• Desenvolver atividades práticas relacionando as estruturas com as propriedades dos compostos orgânicos.• Reconhecer a aplicação dos compostos orgânicos na indústria e no cotidiano, bem como os problemas ambientais resultantes de seu mau uso.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
<ol style="list-style-type: none">1. Introdução ao estudo da Química Orgânica2. Principais funções orgânicas3. Q. Orgânica descritiva: Petróleo, Xisto Hulha,4. Polímeros Naturais (biopolímeros) e Polímeros biodegradáveis5. Compostos organo-halogenados e organoclorados, herbicidas, pesticidas, PCBs, dioxinas e furanos, PAHs (hidrocarbonetos aromáticos polinucleares)6. POP's (hidrocarbonetos orgânicos persistentes).7. Química Orgânica Biológica.

VISITAS TÉCNICAS / EVENTOS PREVISTOS

METODOLOGIA DE ENSINO

Exposição dialogada, resolução de exercícios diversos, seminários, uso de material elaborado (apostila específica para o curso Gestão Ambiental – teoria e prática), fórum de discussão.

RECURSOS FÍSICOS		RECURSOS MATERIAIS	
	Visitas técnicas à indústrias/fábricas, centros de pesquisa, instituições e outros		Televisão
X	Laboratório de Ensino	X	Datashow
	Laboratório de Informática		Retroprojektor
	Outros:		Aparelho de Som
			DVD
			Outros:

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Avaliação continuada

Em cada bimestre serão aplicadas as seguintes modalidades:

Trabalhos em grupo e individuais – 6,0 pontos;

Prova(s) – 4,0 pontos;

No final de cada unidade será realizado trabalho em grupos e/ou individuais, constituindo uma revisão dos conteúdos. Também serão aplicados questionários e/ou relatórios das aulas práticas.

Para a consideração dos pontos de conceito, será feita a autoavaliação, proporcionando aos alunos uma reflexão sobre o seu aproveitamento, comportamento e dificuldades enfrentadas no bimestre, atribuindo-se a nota correspondente.

Em todas as atividades avaliativas, a nota será de zero a dez, atribuindo-se os respectivos pesos no registro no Q-Acadêmico.

Faltam os 2,00 pontos de conceito

II. A avaliação atitudinal terá obrigatoriamente valor 2,0 (dois), distribuídos conforme segue:

- Assiduidade e pontualidade – 0,5 pontos;
- Realização de atividades escolares – 0,5 pontos
- Disciplina e respeito – 0,5 pontos
- Auto-avaliação - 0,5 pontos

Art. 115 A nota de cada bimestre será a média aritmética simples de todas as avaliações do bimestre acrescidos de até dois pontos do conceito referente à avaliação atitudinal.

$$M_{Bim} = \frac{\sum A_n}{N} + C$$

Bibliografia Básica (no máximo 4 referências)						
Autor	Título/Periódico	Edição	Local	Editora	Ano	Vol.
Ayres Guimarães Dias ; Marco Antonio Da Costa ; Pedro Ivo Canesso Guimaraes	Guia Prático de Química Orgânica - Vol. 1	1ª	São Paulo	Interciência	2004	
Craig, F. ; T.W.Graham Solomons	Química Orgânica - Vol. 2	8ª	São Paulo	LTC	2006	
MAHAN, B	Química, Um Curso Universitário	4ª	São Paulo	Edgard Blucher	1995	
RUSSEL, J.H.	Química Geral V.2	2ª	São Paulo	Makron Books	1994	
MANO, Eloisa Biasotto	Introdução a Polimeros	2ª.	São Paulo	Edgard Blücher Ltda	1999	
Allinger, N. L.	Química Orgânica	2ª	Rio de Janeiro	Guanabara Dois	1978	
Solomons, T. W. Graham	Química Orgânica	9ª	Rio de Janeiro	LTC	2008	1 e 2
Voet, D; Voet, J. G; Pratt, C. W.	Fundamentos de Bioquímica: a vida em nível molecular	2ª	Porto Alegre	Artmed	2008	

Bibliografia Complementar (no máximo 4 referências)						
Autor	Título/Periódico	Edição	Local	Editora	Ano	Vol.
BOTH, Luiz; SANCHES, M. C,	Química Orgânica I e II, in Licenciatura Plena de Química-UAB, IFMT,				2008	
BOTH, Luiz; SANCHES, M. C,	Apostilas 1, 2 e 3 – Introdução à Química Orgânica, nomenclatura e isomeria				2006	
FERNANDES et all	<i>Guia IUPAC para Nomenclatura dos Compostos Orgânicos – Tradução Portuguesa nas Variantes Européia e Brasileira.</i> Lisboa,		LIDEL	LIDEL	2002	
BARBOSA, Luiz Cláudio de Almeida.	Química Orgânica: uma introdução para as ciências agrárias e biológicas. Viçosa	2ª		UFV	2007	
COSTA, Paulo. PILLI, Ronaldo <i>et al.</i>	Substâncias carboniladas e derivados – série Química Orgânica. São Paulo,			Artmed S. A.	2003	
DIAS, Ayres Guimarães et all	<i>Guia prático de Química Orgânica, v. 1: técnicas e procedimentos: aprendendo a fazer.</i>			Interciência	2004	
FELTRE, Ricardo.	Química Orgânica .	6ª		Moderna	2004	

APROVAÇÃO

Cuiabá-MT, de de 2013.

(-Nome do professor-)

Coordenador do Curso

Área Pedagógica