



PLANO DE ENSINO	SEMESTRE LETIVO
	2011/1

CURSO		PERÍODO		
BACHARELADO EM ENGENHARIA DE ALIMENTOS		2º semestre		
COMPONENTE CURRICULAR	C. H. (Horas)	CARGA HORÁRIA (Aulas)		
		TEÓRICA	PRÁTICA	TOTAL
Química Orgânica	60	72	-	72
PROFESSOR RESPONSÁVEL	Luiz Both			

EMENTA
- A química dos compostos de carbono. - Propriedades físicas e químicas dos compostos orgânicos; - Nomenclatura das Funções orgânicas: hidrocarbonetos; aldeídos e cetonas; ácidos carboxílicos e seus derivados; as aminas, aminas; os alcalóides; álcoois; fenóis; éteres; compostos orgânicos sulfurados; compostos halogenados; - Isomeria; - Reações orgânicas

OBJETIVOS
<ul style="list-style-type: none">• Reconhecer os principais grupos de compostos orgânicos naturais e sintéticos.• Ter noções de reações orgânicas.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
- A química dos compostos de carbono: Características do carbono; Classificação de cadeias - Propriedades físicas e químicas dos compostos orgânicos; - Nomenclatura das Funções orgânicas: hidrocarbonetos; aldeídos e cetonas; ácidos carboxílicos e seus derivados; as aminas, aminas; os alcalóides; álcoois; fenóis; éteres; compostos orgânicos sulfurados; compostos halogenados; - Isomeria: constitucional (função, cadeia, posição); Estereoisomeria Cis-trans; Estereoisomeria com carbono assimétrico. - Reações orgânicas: introdução à reações(esterificação, oxidação de álcoois) Parte Experimental: Identificação de grupos funcionais; Propriedades físicas de compostos orgânicos.

VISITAS TÉCNICAS PREVISTAS
Não há

METODOLOGIA DE ENSINO
Aulas expositivas com utilização de data show. Listas de exercícios. Discussão em sala de aula.

RECURSOS FÍSICOS	RECURSOS MATERIAIS
Visitas técnicas à indústrias/fábricas, centros de	Televisão

	pesquisa, instituições e outros		
	Laboratório de Ensino	X	Datashow
	Laboratório de Informática		Retroprojektor
	Outros:		Aparelho de Som
			DVD
			Outros: Modelos moleculares

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

Listas de exercícios, discussão em sala de aula, avaliações escritas. As listas de exercícios e discussões em sala terão valor de 20% da nota e as provas mensais e bimestrais valor de 60%.

Prova substitutiva (1 por bimestre)

Avaliação atitudinal (2,0), 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

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.

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

Onde: Mbim = Média Bimestral;
 $\sum A_n$ = Somatório das avaliações;
 N = Número de avaliações;
 C = Conceito;

Bibliografia Básica (no máximo 4 referências)

Autor	Título/Periódico	Edição	Local	Editora	Ano	Vol.
SOLOMONS, T. W. G.	Química Orgânica,	6ª ed.	Rio de Janeiro	LTC	1996	1 e 2
VOGEL'S	A Textbook of Practical Organic Chemistry	5ª ed.	New York	Longman Scientific & Technical	1985	1

Bibliografia Complementar

Autor	Título/Periódico	Edição	Local	Editora	Ano	Vol.

APROVAÇÃO

Cuiabá-MT, 07 de fevereiro de 2011.

Luiz Both

Coordenador do Curso

Área Pedagógica