



PLANO DE ENSINO	SEMESTRE LETIVO
	2011/2

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
<p>- 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</p>

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

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
<p>- A química dos compostos de carbono: Características do carbono; Classificação de cadeias</p> <p>- Propriedades físicas e químicas dos compostos orgânicos;</p> <p>- 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;</p> <p>- Isomeria: constitucional (função, cadeia, posição); Estereoisomeria Cis-trans; Estereoisomeria com carbono assimétrico.</p> <p>- Reações orgânicas: introdução à reações(esterificação, oxidação de álcoois)</p> <p>Parte Experimental: Identificação de grupos funcionais; Propriedades físicas de compostos orgânicos.</p>

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, 26 de julho de 2011.

Luiz Both

Coordenador do Curso

Área Pedagógica