



<b>PLANO DE ENSINO</b>	<b>SEMESTRE LETIVO</b>
	<b>2013/2</b>

<b>CURSO</b>		<b>PERÍODO</b>		
BACHARELADO EM ENGENHARIA DE ALIMENTOS		2º semestre		
<b>COMPONENTE CURRICULAR</b>	<b>C. H. (Horas)</b>	<b>CARGA HORÁRIA (Aulas)</b>		
		<b>TEÓRICA</b>	<b>PRÁTICA</b>	<b>TOTAL</b>
Química Orgânica	60	72	-	72
<b>PROFESSOR RESPONSÁVEL</b>	Valéria de Souza			

<b>EMENTA</b>
- 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

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

<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>
1º Bimestre: - 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;  2º bimestre: - Isomeria: constitucional (função, cadeia, posição); Estereoisomeria Cis-trans; Estereoisomeria com carbono assimétrico. - Reações orgânicas: introdução à reações( esterificação, oxidação de álcoois)

<b>VISITAS TÉCNICAS PREVISTAS</b>
Não há

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

<b>RECURSOS FÍSICOS</b>	<b>RECURSOS MATERIAIS</b>
Visitas técnicas à indústrias/fábricas, centros de pesquisa, instituições e outros	Televisão

	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%.

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, 16 de setembro de 2013.

---

Dra. Valéria de Souza

---

Coordenador do Curso

---

Área Pedagógica