



<b>PLANO DE ENSINO</b>	<b>SEMESTRE LETIVO</b>
	<b>2010/2</b>

<b>CURSO</b>		<b>PERÍODO</b>		
<b>BACHARELADO EM ENGENHARIA DE ALIMENTOS</b>		<b>1º SEMESTRE</b>		
<b>COMPONENTE CURRICULAR</b>	<b>C. H. (Horas)</b>	<b>CARGA HORÁRIA (Aulas)</b>		
		<b>TEÓRICA</b>	<b>PRÁTICA</b>	<b>TOTAL</b>
QUÍMICA GERAL E INORGÂNICA	60	72	-	72
<b>PROFESSOR RESPONSÁVEL</b>	Dra. Valéria de Souza			

<b>EMENTA</b>
<ul style="list-style-type: none"><li>- Estrutura atômica;</li><li>- Tabela Periódica, propriedades periódicas;</li><li>- Elementos químicos: ocorrência, propriedades, usos e principais compostos;</li><li>- Funções inorgânicas: ácidos, bases, sais, óxidos e hidretos - nomenclatura e propriedades;</li><li>- Ligações químicas; Solubilidade;</li><li>- Introdução à química de coordenação;</li><li>- Reações químicas;</li><li>- Grandezas químicas e cálculo estequiométrico;</li><li>- Reações de oxido-redução;</li><li>- Fundamentos de cinética química;</li><li>- Noções de Equilíbrio Químico.</li></ul>

<b>OBJETIVOS</b>
- Familiarizar o estudante com os princípios teórico-práticos fundamentais da química, conduzindo-o ao estudo das funções inorgânicas e dos elementos químicos.

<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>
Estados físicos e suas transformações
Substância pura e mistura
Isótopos, isóbaros e isótonos
Modelos atômicos
Partículas fundamentais do átomo/ átomo neutro, cátion e ânion
Distribuição eletrônica
Tabela Periódica – Períodos e Grupos
Propriedades da Tabela periódica
Ligações químicas: Ligação iônica e covalente
Interações intermoleculares
Funções químicas: Ácidos, bases, sais e óxidos
Número de oxidação
Reações de deslocamento
Massa atômica, molecular e mol

Cálculo estequiométrico

Cinética Química: velocidade média de uma reação, condições para que ocorra uma reação e fatores que influenciam na velocidade de uma reação

Equilíbrios químicos: constantes de equilíbrio; deslocamento de equilíbrios e equilíbrios iônicos

#### VISITAS TÉCNICAS PREVISTAS

As visitas propostas contemplam educação ambiental e relações étnico-raciais, pois os alunos terão contato com ribeirinhos que vivem “de e para a natureza” e são comunidades tradicionais que mantem suas práticas de conservação do seu meio e da sua cultura.

Engenhos de rapadura de cana de açúcar no distrito de Bonsucesso- Várzea Grande-MT ou

Produção artesanal de farinha de mandioca em comunidades ribeirinhas

#### METODOLOGIA DE ENSINO

Aulas teóricas; vídeos; artigos científicos

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

#### CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

A avaliação será contínua e cumulativa no decorrer de cada bimestre e realizada por meio de instrumentos diversificados. A verificação do aproveitamento escolar deverá incidir sobre o desempenho do aluno nas diferentes situações de aprendizagem consideradas as competências, habilidades e atitudes.

Serão realizadas 2 avaliações em cada bimestre com pontuação de 0,0 a 8,0 (zero a oito). Estas avaliações poderão ser em forma de testes escritos, seminários apresentados pelos alunos ou pesquisa de campo.

Para completar a nota, ou seja com pontuação de 0,0 a 2,0 (zero a dois), conforme previsto no PPC, será também realizada ao longo do bimestre a avaliação atitudinal, cujos instrumentos utilizados serão: relatórios, tarefas, postura, participação e frequência escolar.

Os alunos cuja média semestral for inferior a 7,0 (sete) terão uma prova final que valerá de 0,0 a 10,0 (zero a dez). Será feita uma média aritmética entre a nota da prova final e a média semestral obtida pelo aluno que resultará na nova nota semestral deste aluno. Para a aprovação esta média terá que ser no mínimo 6,0 (seis).

#### Bibliografia Básica (no máximo 4 referências)

Autor	Título/Periódico	Edição	Local	Editora	Ano	Vol.
J.B. RUSSEL	Química Geral	2a		Mc Graw Hill	1994	

BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E.	Química Geral	2ª ed	RJ	LTC	2003	
LEE, John D.	Química Inorgânica Não tão Concisa	5ª	SP	Edgard Blücher	2006	
FONSECA, M.R.M.	Interatividade Química: Cidadania, participação e transformação		SP	FTD	2005	

<b>Bibliografia Complementar</b>						
<b>Autor</b>	<b>Título/Periódico</b>	<b>Edição</b>	<b>Local</b>	<b>Editora</b>	<b>Ano</b>	<b>Vol.</b>
BARROS, H. L. C.	Química Inorgânica, uma introdução.	4ª	Ouro Preto	UFOP	1995	
BENVENUTTI, E. V.,	Química Inorgânica: átomos, moléculas, líquidos e sólidos.	1ª	Porto Alegre	Editores da UFRGS	2003	

<b>APROVAÇÃO</b>	
Cuiabá-MT, 19 de agosto de 2010.	
<hr/> Profa. Valéria de Souza	
<hr/> Coordenador do Curso	<hr/> Área Pedagógica

