



Universidade Estadual de Santa Cruz
Colegiado do Curso de Física

Programa de Disciplina – 2007.1

Disciplina	Carga horária					
	Teórica	Prática	Prática de Ensino	Estágio	Total	Nº de Créditos
CET 567						
Química Geral	45	30	00	00	75	4

Ementa

Energia e matéria. Leis das proporções e estequiometria. Atomística. Ligações e funções químicas. Reações químicas. Soluções. Gases. Sólidos. Líquidos. Aulas de laboratório.

Metodologia

As aulas contemplam: explanação teórica, material didático com síntese dos temas abordados, material para estudo extra classe, exercícios em sala, com participação dos alunos, além de aulas de laboratório com temas atuais, relacionados ao cotidiano.

Avaliação

Serão realizadas três avaliações (provas teóricas) durante o curso, além de uma avaliação teórica referente às aulas práticas de laboratório. Listas de exercícios serão, também fornecidas.

Conteúdo Programático

1. Energia e Matéria
Estados da matéria, definições propriedades físicas e químicas da matéria, propriedades intensivas e extensivas, a energia em química.
2. Estrutura atômica
Histórico, modelos atômicos e noções de mecânica quântica.
3. Classificação e propriedades periódicas dos elementos
4. Ligações químicas
Ligações iônicas, covalentes, metálica, forças inter e intramoleculares.
5. Teoria ácido-base
6. Nomenclatura de compostos orgânicos e inorgânicos
7. Cálculos estequiométricos
Lei das proporções, compostos estequiométricos e não estequiométricos, reações químicas, soluções, gases, líquidos e sólidos.

Bibliografia básica

1. Atkins, P. W. e Jones, L. Princípios de Química, Porto Alegre, Ed. Bookmann, 2001.
2. Mahan, B. M. e Myers, R. J. Química: um curso universitário. 4ed. SP, Ed Edgard Blucher, 2000.
3. Russel, J. B. Química Geral, 2ed. Ed. Makron Books, 1994, v I e II.

Professor:

Cleyde Corrêa Roncarati