



Unidade Acadêmica: Campus Jataí	Curso: Agronomia	Disciplina/Código: Química Geral / 4897
Professor: Maria Helena de Sousa	Ano/Semestre: 2012/1	Carga Horária: 32 horas
Aulas Teóricas: terça-feira 15:30-17:10	Aulas Práticas: não há	

Ementa: Elementos e átomos, modelo de camadas e distribuição eletrônica, organização dos elementos na tabela periódica, ligação química e forças intermoleculares, polaridade das moléculas, nomenclatura de compostos inorgânicos, reações químicas, métodos de balanceamento de equações químicas, mol e estequiometria.

Objetivos

Gerais: Proporcionar ao aluno conhecimento básico em química para o bom aprendizado e exercício de sua atividade em agronomia, permitindo que o mesmo seja capaz de entender os conceitos científicos em química utilizados em sua área

Específicos: Mostrar qual a abordagem atual sobre átomo e sua estrutura, como é a relação entre elemento e tipo de ligação química, a qual é responsável pela formação dos inúmeros compostos. Também, visa mostrar os tipos de reações químicas que ocorrem quando diferentes compostos são misturados e quais as relações quantitativas entre reagentes e produtos e sua forma de representação.

Bibliografia Básica:

- 1) ATKINS, P., JONES, L, Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente, 3ª ed., Porto Alegre, Editora Bookman, 2005.
- 2) BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E., Química Geral, 2ed. Rio de Janeiro, Editora Livros Técnicos e Científicos, 1996.
- 3) KOTZ, J.C.; TREICHEL JR., P., Química e reações químicas, 5ed, São Paulo, Editora Pioneira Thomson Learning, 2005.

Bibliografia complementar:

- 1) MAHAN, B.H.; MYERS, R.L. Química: Um Curso Universitario, 4ed. São Paulo, Edgard Blucher, 1995.
- 2) RUSSEL, J.B., Química Geral, 2ª ed., São Paulo, Editora Edgard Blucher, 1994.
- 3) SPENCER, N.C., TREICHEL Jr., P.M., Química: Estrutura e Dinâmicas, 3º Ed., Vol. 1, Rio de Janeiro, Editora Livros Técnicos e Científicos, 2007.
- 4) LEE, J.L., Química Inorgânica não tão Concisa, 4º Ed., São Paulo, Editora Edgard Blucher, 2004.
- 5) SPENCER, N.C., TREICHEL Jr., P.M., Química: Estrutura e Dinâmicas, 3º Ed., Vol. 2, Rio de Janeiro, Editora Livros Técnicos e Científicos, 2007.

Conteúdo e Cronograma:			
Aulas teóricas		Aulas teóricas	
28/02/12	Apresentação da disciplina	24/04/12	Substâncias e Fórmulas Químicas
06/03/12	Átomos e Elementos	08/05/12	Ligações Químicas
13/03/12	Átomos e Elementos	15/05/12	Ligações Químicas
20/03/12	Elétrons e Distribuição Eletrônica	22/05/12	Semana agrônômica
27/03/12	Elétrons e Distribuição Eletrônica	29/05/12	Avaliação Escrita (P2)
03/04/12	Avaliação Escrita (P1)	05/06/12	Ligações Químicas e Interações Moleculares
10/04/12	Tabela Periódica	12/06/12	Quantidade de Matéria e Massas de Substâncias.
17/04/12	Tabela Periódica	19/06/12	Reações Químicas e Estequiometria
		26/06/12	Avaliação Escrita (P3)
Nota Final: P1 (30%); P2 (30%); P3 (30%); Trabalho escrito (10%)*			

*** Conteúdo: Nomenclatura de compostos inorgânicos: ácidos, hidróxidos, sais e óxidos. Entregar até o dia 29/05/12.**

Profa. Maria Helena de Sousa

Jataí, 13 de fevereiro de 2012