



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

Ano	2024
Tp. Período	Primeiro semestre
Curso	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)
Disciplina	2590/I - QUIMICA GERAL E INORGANICA
Turma	FLI/I-B

Carga Horária: 51

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Átomos, íons e compostos. Ligações Químicas. Estrutura molecular, forças intermoleculares e polaridade. Ácidos, bases, sais e óxidos. Nomenclatura dos compostos inorgânicos. Reações químicas e estequiometria. Cuidados e manuseio de materiais de laboratório.

I. Objetivos

Prover o discente de conhecimentos gerais referentes à química geral e inorgânica, dando base para um melhor aproveitamento e entendimento das demais disciplinas relacionadas a esta no decorrer do curso de graduação em Engenharia Florestal, assim como, fornecer ao mesmo um conhecimento básico de técnicas de laboratório e seus cuidados exigidos.

II. Programa

1. Aspectos introdutórios relacionados a química inorgânica.
2. Modelos atômicos, elementos químicos, íons e compostos
3. Ligações iônicas, ligações covalentes e ligações metálicas.
4. Fórmulas estruturais das moléculas, forças e polaridade.
5. Ácidos, bases e formações de sais e óxidos.
6. Nomenclatura.
7. Reações químicas e suas estequiometrias.
8. Aulas práticas para aplicação do conteúdo teórico em laboratório.

III. Metodologia de Ensino

1. Aula expositiva dialogada presencial com recursos audiovisuais.
2. Seminário.
3. Aula prática em laboratório.

IV. Formas de Avaliação

1. Serão ministradas duas avaliações teóricas individuais e sem consulta, exceto a tabela periódica (valor de 3,5 pontos cada), um seminário (valor de 1,0 ponto) e serão exigidos relatórios das aulas práticas em laboratório (valor total de 2,0 pontos).
2. A recuperação continuada do conteúdo será a partir da realização de duas avaliações (3,5 pontos cada), essas serão realizadas logo após cada avaliação e ofertadas a todos os alunos.

V. Bibliografia

Básica

1. BRADY, J.E.; HUMISTON, G.E. Química Geral. 2ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 1986.
2. CHANG, R. Química geral: conceitos essenciais. 4 ed. – Porto Alegre: AMGH, 2010. 778 p.
3. NOVAIS, V. L. D. Vivá: Química - Curitiba: Positivo, 2016.
4. KOTZ, J.C.; TREICHEL JR., P. Química e Reações Químicas. vol. 1. 5ª ed. São Paulo: Cengage Learning, 2008.
5. REIS, M. M. de F. Química – 2 ed. São Paulo: Ática, 2016.
6. SANTOS, W. L. P. Química Cidadã – 3 ed. São Paulo: Editora AJS, 2016
7. USBERCO, João; SALVADOR, Edgard. Química — volume único. 5. ed. reform. São Paulo: Saraiva, 2002.

Complementar

1. KOTZ, J.C.; TREICHEL JR., P. Química e Reações Químicas. vol. 2, 5ª ed. São Paulo: Cengage Learning, 2008.
2. ABREU, D.G.; SILVA, G. M.; ESPIMPOLO, D.M.; GONÇALVES, J.G.; MORAES, C.M. Apostila de Química Geral Experimental. Universidade de São Paulo, Ribeirão Preto, 2016.

APROVAÇÃO

Inspetoria: DENAM/I
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 237
Data: 08/05/2024