

Ano	2023
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	ENGENHARIA FLORESTAL (110/I)
Disciplina	2599/I - QUIMICA ORGANICA
Turma	FLI/I-B

Carga Horária: 51

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Estudo do carbono e dos compostos orgânicos. Grupos funcionais, estrutura, propriedades físicas, químicas, reações, métodos de obtenção. Polímeros; estrutura, aplicações, reações de polimerização, reflexos no meio ambiente. Atividades experimentais em laboratório.

I. Objetivos

Prover o discente de conhecimentos gerais referentes à química orgânica, 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 orgânica.
2. Propriedades e classificações dos carbonos.
3. Propriedades dos compostos orgânicos em geral.
4. Grupos funcionais
5. Nomenclatura.
6. Polímeros.
7. 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 uma), um seminário (valor de 1,0 ponto) e será exigido 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 ofertada 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.
3. RUSSEL, J.B. Química geral. vol. 1. 2ª ed. São Paulo: Pearson, 2009.

APROVAÇÃO

Inspetoria: DENAM/I
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 231
Data: 18/10/2023