

LOQ4038 - Química Orgânica II

Organic Chemistry II

Créditos-aula: 4

Créditos-trabalho: 0

Carga horária: 60 h

Ativação: 01/01/2024

Departamento: Engenharia Química

Curso (semestre ideal): EQD (4), EQN (5)

Objetivos

Ácidos carboxílicos e seus derivados (haletos de acila, anidridos, ésteres e amidas – 16 horas/aulas). Aldeídos e cetonas (4 horas/aulas). Aminas (4 horas/aulas). Fenóis (3 horas/aulas). Sais de diazônio e azo compostos (3 horas/aulas). Ácidos sulfônicos e derivados (4 horas/aulas). Cetoácidos (3 horas/aulas). Hidroxi ácidos (3 aulas). Heterocíclicos (4 horas/aulas). Noções de síntese orgânica (8 horas/aulas). Análises por espectroscopia na região do infravermelho e por ressonância magnética nuclear de próton e carbono (8 horas/aulas)

Carboxylic acids and their derivatives (acyl halides, anhydrides, esters and amides) - 16 hours. Aldehydes and Ketones (4 hours). Amines (4 hours). Phenols (3 hours). Diazonium salts and azo compounds (3 hours). Sulfonic acids and derivatives (4 hours). Keto acids (3 hours). Hydroxy acids (3 hours). Heterocyclic (4 hours). Notion for organic synthesis (8 hours). Analyzes by infrared spectroscopy and proton and carbon nuclear magnetic resonance (8 hours).

Docente(s) Responsável(eis)

Introduzir o aluno ao conhecimento e entendimento das funções da química orgânica.

Compreender as condições para que as reações orgânicas ocorram. Saber analisar os produtos das reações empregando espectroscopia na região do infravermelho e por ressonância magnética nuclear de próton e carbono. Levá-los a compreender os procedimentos e problemas industriais, sociais e ambientais, com os quais a Engenharia Química está estritamente relacionada, tornando-os, dessa forma, capazes a exercerem a função do Engenheiro Químico e realizar as mudanças que se fizerem necessárias.

Programa resumido

Ácidos carboxílicos e derivados: Nomenclatura, propriedades físicas, processos de obtenção e propriedades químicas. Reações de substituição nucleofílicas em carbono acíclico. Síntese dos haletos de acila, anidridos, ésteres, amidas, aldeídos, cetonas, aminas, fenóis e suas propriedades químicas. Alfa halo-ácidos. Cetoácidos: processos de obtenção e propriedades químicas. Preparação de alfa cetoésteres. Hidroxi ácidos: processos de obtenção e propriedades químicas. Ácidos sulfônicos e seus derivados: processos de obtenção e propriedades químicas. Cloreto de sulfonila, sulfonamidas. Ésteres dos ácidos sulfônicos. Aminas: propriedades físicas, processos de obtenção e propriedades químicas. Reações de acoplamento dos sais de diazônio e azo compostos: Fenóis. Noções de síntese orgânica. Preparação de amostras, análises nos

equipamentos e análises de espectros de compostos orgânicos na região do infravermelho e por ressonância magnética nuclear de próton e carbono

Introduce the student to the knowledge and understanding of the functions of organic chemistry. Understand the conditions for organic reactions to occur. Know how to analyze the reaction products using spectroscopy in the infrared region and proton and carbon nuclear magnetic resonance. Get them to understand the industrial, social and environmental procedures and problems with which Chemical Engineering is closely related, thus making them able to perform the function of the Chemical Engineer and make the necessary changes.

Programa

Duas provas semestrais teóricas (P1 e P2).

Carboxylic acids and derivatives: Nomenclature, physical properties, production processes and chemical properties. Nucleophilic substitution reactions on acyclic carbon. Synthesis of acyl halides, anhydrides, esters, amides, aldehydes, ketones, amines, phenols and their chemical properties. Alpha halo-acids. Ketoacids: processes of obtaining and chemical properties. Preparation of alpha ketoesters. Hydroxy acids: obtaining processes and chemical properties. Sulphonic acids and their derivatives: processes for obtaining and chemical properties. Sulphonyl chloride, sulfonamides. Esters of sulphonic acids. Properties physical properties, production processes and chemical properties. Coupling reactions of diazonium salts and azo compounds: Phenols. Notions of organic synthesis. Sample preparation, equipment analysis and analysis of organic compound spectra in the infrared region and proton and carbon nuclear magnetic resonance.

Avaliação

Método: A média final (M) será calculada pela expressão $M = (P1 + 2 \times P2)/3$

Critério: Aos alunos que tiverem frequência mínima de 70% e média final menor que 5,0 e igual ou maior que 3,0, será dada recuperação com uma avaliação escrita. A média dessa avaliação somada com a média anterior das P1 e P2, se superior a cinco (5,0), levará a aprovação do aluno.

Norma de recuperação: 1) DURST, H. D. Fundamentos de Química Orgânica. São Paulo: Editora Edgard Blucher, 1997. 2) HENDRIKSON, J. B.; CRAM, D. J. Mecanismos de Reações Orgânicas. São Paulo: Livraria Editora, 1966. 3) SOLOMONS, T.W.G; FRYHLE, G.. Química Orgânica. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos Editora, 2001. 4) VOLLHARDT, K. PETER C. Química Orgânica: estrutura e função. Bookman, Porto Alegre 4 edição, 2004. 5) Silverstein, R. M.; Bassler, G. C.; Morrill, T. C. Identificação Espectrométrica de Compostos Orgânicos. Guanabara Koogan, 5 edição, 1991. 6) PAVIA, D.L.; LAMPMAN, G.M.; KRIZ, G.S. Introduction to Spectroscopy- A Guide for Students of Organic Chemistry. Harcourt Brace College Publishers, 1996

Bibliografia

5840751 - Jayne Carlos de Souza Barboza

Requisitos

LOQ4037 - Química Orgânica I (Requisito fraco)