# CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Ano/Semestre

# I – Identificação

Centro		
Ciências		
Departamento		
Química Orgânica e Inorgânica		
Disciplina	Código	Créditos/Carga Horária
Química Orgânica I	CE0802	06/96 Aulas Teóricas: 04/64
		Aulas Práticas: 02/32
		Estágio:

## II – Ementa

Breve histórico da Química Orgânica. Situação da Química Orgânica e emprego dos compostos orgânicos nos dias de hoje: Teoria Estrutural; principais funções orgânicas; acidez e basicidade dos compostos orgânicos; Isomeria plana e estereoisomerismo; noções sobre polímeros; Carboidratos; Lipídeos; Aminoácidos; Proteínas.

### III - Descrição do Conteúdo

#### Unidade 1 – Teórico:

- Breve histórico da química orgânica tetravalência do carbono, configuração eletrônica.
- Análise química. Fórmulas mínimas e moleculares
- Teoria estrutural Teoria de Kekule, orbitais atômicos, orbitais moleculares, ligações covalentes. Hibridação sp<sup>3</sup>, sp<sup>2</sup> e sp -
- Principais funções orgânicas Apresentações das funções, nomenclaturas e propriedades físicas; Hidrocarbonetos: Alcanos, Alcenos, Alcinos, dienos, polienos e aromáticos. Alcoois, enois, fenois, éteres, animais, haletos de alquila. Aldeidos e cetonas. Ácidos carboxílicos, esteres, aminas, lectamas, haletos de acila, anidrido de ácido. Iminas e nitrilas. Compostos de enxofre.-
- Exemplos de algumas reações da química.-
- Isomeria Plana e Esteroisomeria Tipos de isomeria plana: Isomeria de função, tautomerismo ceto-enólico, isomeria de cadeia, isomeria de posição. Isomeria espacial; Análise conformacional (compostos acíclicos e cíclicos, Teoria das tensões de Bayer, projeções de Newman), análise configuracional (isomeria geométrica, em compostos acíclicos e cíclicos), atividade ótica, polarímetro, rotação específica, simetria molecular, isomeria ótica, projeção de Fisher, enanciomerismo, recemato, diastoisomerismo, epimerismo, compostos meso, nomenclatura de estereoisomeros.
- Acidez e Basicidade dos Compostos Orgânicos Conceitos de Bronsted; Lewis e Arrhenius; Ácidos e bases alifáticos substituídos; ácidos e bases aromáticos simples e substituídos; Ácidos dicarboxílicos; Fatores que afetam a acidez e basicidade; Anfoterismo, Ka/pKa e Kb/pKb; reações gerais ácidos e bases conjugadas; solvatação.
- Noções sobre carboidratos, lipídeos, aminoácidos e proteínas. Formação e estrutura dos carboidratos - monossacarídeos, dissacarídeos e polissacarídeos; Isomerismo ótico; Fermentação
- Lipídeos: gorduras, óleos, ceras, sabões e detergentes: Ocorrências e estruturas de Aminoácidos; propiedades físico-química dos Aminoácidos; Formação e estrutura das proteínas.

#### Unidade 2 – Prático:

- Destilação e ponto de ebulição
- Recristalização e ponto de fusão
- Extração com solvente
- Cromotografia em papel
- Teste de Solubilidade
- Teste de caracterização de grupamentos Funcionais
- Métodos espectroscópicos (uma introdução)

## IV – Bibliografia

#### Básica

ALLINGER, N. L. Química Orgânica. 2ª Edição. Rio de Janeiro: Guanabara Dois. 1973.

CAREY, F. A., Organic Chemistry. 2<sup>a</sup> Ed. New York: Ed. McGraw-Hill, Inc. 1992.

MCMURRY, J. Química Orgânica. 6ª Ed. Ed. Thomson. 2005.

SOLOMONS, T.W.G., Fryhle, B.C. **Química Orgânica.** vol.1 7<sup>a</sup> Edição. Livros Técnicos e Científicos S/A .2000.

Vogel, A.I. **Química Orgânica, Análise Orgânica Qualitativa.** 3ª Edição. RJ: Ao Livro Técnico S/A. 1979.

## Complementar

- 1 REUSCH, W.H. Química Orgânica. São Paulo: McGraw-Hill do Brasil, 1980. vols. 1 e 2.
- 2 MORRINSON, R.T.; BOYD, R.N. **Química Orgânica**. 3ª Edição. 1973.
- 3 SOLOMONS, T. W. G. Química Orgânica. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos S/A, 1982. vols. 1, 2 e 3
- 4 HART, H. S.; Robert D. **Química Orgânica**. Editora Campus Ltda.
- 5 FESSENDEN, R. J.; FESSENDEN, J.S. **Organic Chemistry**. 3<sup>a</sup> Edition. Boston: Willard Gran Press.