



CMLB

**INSTITUTO POLITÉCNICO DE TOMAR
Escola Superior de Tecnologia de Tomar**

Departamento de Engenharia Química e do Ambiente
Curso de Engenharia do Ambiente e Biológica

PROGRAMA DA DISCIPLINA DE QUÍMICA ORGÂNICA

1º Ano

Ano Lectivo: 2007/2008

Docentes:

Cecília de Melo Correia Baptista e Marco António Mourão Cartaxo

Categorias: Professora Adjunta e Assistente do 2º Triénio

Regime: Semestral (2º)

Carga Horária: 30T + 30PL

ECTS: 5,5

I - OBJECTIVOS

- Introdução ao estudo dos compostos orgânicos. Conceitos fundamentais para a compreensão da estrutura e ligação nas moléculas orgânicas.
- Distinção dos diferentes tipos de reacção em química orgânica. Noção de mecanismo reacional e sua representação.
- Estudo da estrutura, propriedades e reacções típicas dos compostos orgânicos monofuncionais. Mecanismos das principais reacções.
- Prática laboratorial de síntese, purificação e separação de compostos orgânicos.

II - PROGRAMA TEÓRICO

Capítulo 1 – Estrutura e ligação nas moléculas orgânicas

- 1.1 – Características do átomo de carbono.
- 1.2 – Estrutura molecular.
- 1.3 – Representação das moléculas.
- 1.4 – Isomeria plana. Tautomeria.
- 1.5 – A ligação em química orgânica. Efeito indutivo. Mesomeria.

Capítulo 2 – Reagentes e reacções em química orgânica

- 1.1 – Noção de mecanismo reacional e sua representação.
- 1.2 – Aspecto electrónico das reacções e intermediários.
 - 1.2.1 – Reacções homolíticas ou radicalares. Radicais livres.
 - 1.2.2 – Reacções heterolíticas ou polares. Carbocatíões e carbaniões.

Capítulo 3 – Hidrocarbonetos - estrutura, propriedades físicas, nomenclatura e reactividade

- 3.1 – Alcanos. Reacções de substituição homolítica.
- 3.2 – Cicloalcanos.
- 3.3 – Alcenos e alcinos. Reacções de adição electrofílica.
- 3.4 – Hidrocarbonetos aromáticos. Reacções de substituição electrofílica.

Capítulo 4 - Estrutura, nomenclatura, propriedades e reactividade dos principais grupos de compostos orgânicos

- 4.1 – Derivados halogenados. Reacções de substituição nucleofílica e de eliminação.
- 4.2 – Compostos organometálicos.
- 4.3 – Álcoois, fenóis e éteres. Reacções de substituição e eliminação.
- 4.4 – Aminas. Sais de amónio quaternários. Eliminação de Hofmann.
- 4.5 – Aldeídos e cetonas. Reacções de adição e substituição. Equilíbrio ceto-enólico.
- 4.6 – Ácidos carboxílicos e funções derivadas. Mecanismo de adição-eliminação.



INSTITUTO POLITÉCNICO DE TOMAR
Escola Superior de Tecnologia de Tomar

Departamento de Engenharia Química e do Ambiente

Curso de Engenharia do Ambiente e Biológica

III - PROGRAMA PRÁTICO

- TP1. Separação de pigmentos vegetais por cromatografia. (2 aulas)
- TP2. Estudo de reacções dos principais grupos funcionais. (3 aulas)
- TP3. Síntese do ácido acetilsalicílico. (1 aula)
- TP4. Síntese do tribromofenol. (1 aula)
- TP5. Técnicas de purificação: recristalização do ácido acetilsalicílico e do tribromofenol. (1 aula)

Obs.: Para além destes trabalhos laboratoriais serão também leccionadas aulas de resolução de exercícios.

IV - MÉTODO DE AVALIAÇÃO

1 - Avaliação teórica

- 1 teste escrito ou 1 exame final

2 - Avaliação prática

- Caderno de laboratório individual
- Avaliação contínua do interesse e desempenho laboratorial

3 - Admissão às provas escritas

- A admissão às provas escritas implica a execução de todos os trabalhos práticos.
- Os alunos repetentes deverão apenas realizar os trabalhos novos (não devendo inscrever-se nas turmas práticas)

4 - Classificação final

- Classificação de frequência

60% parte teórica + 40% parte prática

Dispensa de exame final o aluno com nota de ambas as avaliações (teórica e prática) igual ou superior a 10 valores.

- Classificação de exame (época normal, época de recurso e época especial)
60% parte teórica + 40% parte prática

Nota: a avaliação prática será válida durante 3 anos lectivos consecutivos.

V – BIBLIOGRAFIA

Vollhardt, K.P.C.; Schore, N.E. - "Organic Chemistry – Structure and Function", 3^a ed., W.H. Freeman and Company, New York, 1999.

Carey, F.A., "Organic Chemistry", 6^a ed., Mc-Graw-Hill International Edition, New York, 2006.

Denniston, K.J., Topping, J.J. e Caret, R.L., "General, Organic and Biochemistry", 4^a. Ed., Mc-Graw-Hill Higher Education, USA, 2004.

Morrison, R.; Boyd, R. - "Química Orgânica", 13^a ed., Fundação C. Gulbenkian, Lisboa, 1996, Trad. M. Alves da Silva.

Solomons, T. W. G. – "Química Orgânica", 6^a ed., Vols. 1 e 2, L.T.C. – Livros Técnicos e Científicos Editora S. A., Rio de Janeiro, 1996, Trad. Horacio Macedo.

Arnaud, P. – "Curso de Química Orgânica", Dinalivro, Lisboa, 1979, Trad. Mário B. Nogueira.

Tomé, A. C. – "Introdução à Nomenclatura dos Compostos Orgânicos", Univ. Aveiro, Aveiro, 1997. Campos, L. S.; Mourato, M. – "Nomenclatura dos compostos orgânicos", Escolar Editora, Lisboa, 1999.

Panico, R. et al. – "Guia IUPAC para a Nomenclatura de Compostos Orgânicos", Lidel – Edições técnicas, Lda., Lisboa, 2002, Trad. A. C. Fernandes, B. Herold, H. Maia, A. P. Rauter e J. A. R. Rodrigues.

fevereiro 2008

