



## PROGRAMA DA DISCIPLINA DE REACTORES QUÍMICOS II

**3º Ano / 1º Semestre**

**Ano Lectivo:** 2009/20010

**Docente:** José Manuel Quelhas Antunes, Professor Adjunto  
Maria Teresa da Luz Silveira, Professora Adjunta

**Regime:** Semestral

**Carga Horária Total:** 30 T+30 PL

**ECTS:** 5,5

### **Objectivos**

Os objectivos da disciplina são complementar os conhecimentos anteriormente adquiridos, estudando a análise de dados cinéticos e correspondentes métodos de obtenção de expressões para a velocidade das reacções, a teoria da distribuição de tempos de residência e sua utilização na modelação de reactores reais, e o papel da catálise em reacção química, bem como o projecto de reactores onde ela se aplica – reactores catalíticos. Nas aulas práticas laboratoriais pretende-se que os alunos tenham um contacto próximo com equipamentos onde se processam reacções químicas e que representam reactores químicos à escala laboratorial.

### **Conteúdos programáticos**

1. Introdução. Revisão breve sobre o projecto de reactores químicos homogéneos ideais (reactor contínuo perfeitamente agitado, reactor descontínuo, reactor semi-descontínuo e reactor tubular) e sobre cinética química.
2. Recolha e análise de dados cinéticos. Métodos de determinação da cinética de uma reacção.
  - 2.1. Método integral
  - 2.2. Método diferencial
  - 2.3. Método dos tempos de meia vida
  - 2.4. Método das velocidades iniciais
  - 2.5. Método do reagente em excesso
3. Teoria da distribuição de tempos de residência – *DTR*.
  - 3.1. Características principais da função *DTR*
  - 3.2. Determinação experimental da função *DTR*
  - 3.3. *DTR* em reactores ideais
  - 3.4. Diagnósticos de mau funcionamento – “zonas mortas” e “curto-circuitos”
  - 3.5. Modelação de reactores com escoamento não ideal através da *DTR*
    - 3.5.1. Modelo da segregação total
    - 3.5.2. Modelo de mistura máxima
    - 3.5.3. Modelo pistão difusional
    - 3.5.4. Modelo dos reactores em cascata
    - 3.5.5. Modelos de compartimentação



INSTITUTO POLITÉCNICO DE TOMAR  
Escola Superior de Tecnologia de Tomar

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

4. Catalisadores e reactores catalíticos.

4.1. Catálise.

4.2. Difusão, convecção e reacção química em catalisadores.

4.3. Modelação de reactores catalíticos de leito fixo. Modelos homogéneos e heterogéneos a 1 e a 2 dimensões.

Nas aulas práticas laboratoriais serão realizados trabalhos experimentais relacionados com a determinação da cinética da reacção e com a teoria de distribuição de tempos de residência, recorrendo a um reactor tubular e a um reactor do tipo CSTR à escala laboratorial.

### Bibliografia

- ❑ Fogler, H.S., *Elements of Chemical Reaction Engineering*, Prentice-Hall, New Jersey ,1986.
- ❑ Levenspiel, O., *Chemical Reaction Engineering*, Third Edition, John Wiley, New York, 1999.
- ❑ Lemos, F., Lopes, J. M., Ribeiro, F. R., *Reactores Químicos*, IST Press, Lisboa, 2002.
- ❑ Froment, G. F., Bischoff, K. B., *Chemical Reactor Analysis and Design*, Second Edition, John Wiley & Sons, New York, 1990.
- ❑ Smith, J. M., *Chemical Engineering Kinetics*, Third Edition, McGraw Hill, New York, 1981.
- ❑ Coulson, J. M., Richardson, J. F., *Tecnologia Química*, Volume III, Terceira Edição, Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 1982.
- ❑ Nunes dos Santos, A. M., *Reactores Químicos*, Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 1990.
- ❑ Levenspiel, O., *Engenharia das Reações Químicas*, tradução da 3<sup>a</sup> Edição, Editora Edgard Blücher, São Paulo, 2000.

### Método de avaliação

#### Avaliação contínua

- Serão excluídos da avaliação final os alunos que não comparecerem a dois terços das aulas práticas da disciplina, exceptuando os casos previstos no regulamento em vigor.
- Serão excluídos da avaliação final os alunos que não realizarem os trabalhos experimentais da disciplina ou os respectivos relatórios escritos, sendo que a realização destas tarefas é considerada indispensável.
- Os alunos podem dispensar de exame se realizarem um trabalho escrito sobre um tema proposto. A classificação final é obtida através da ponderação entre a classificação obtida no trabalho escrito e a classificação obtida nos relatórios dos trabalhos experimentais, sendo 30% a percentagem atribuída ao trabalho escrito e 70% aos relatórios.

#### Avaliação final

- Prova escrita com consulta limitada.
- A classificação final é obtida através da ponderação entre a classificação obtida na prova escrita e a classificação obtida nos relatórios dos trabalhos experimentais (avaliação contínua), sendo 60% a percentagem atribuída à prova escrita e 40% aos relatórios. A classificação mínima da prova escrita que permite obter aprovação é de 7 valores.

*José Manuel Andrade Antunes  
Ricardo Teixeira de Souza Silveira*