



## PROGRAMA DA DISCIPLINA DE REACTORES

2º Ano / 2º Semestre

Ano Lectivo: 2008/2009

Docente: José Manuel Quelhas Antunes, Professor Adjunto

**Regime:** Semestral

**Carga Horária Total:** 22,5 T + 30 PL

**ECTS:** 4,5

### **Objectivos**

A disciplina tem como objectivo proporcionar aos alunos as ferramentas necessárias ao projecto de reactores químicos ideais.

### **Conteúdos programáticos**

1. Introdução.
  - 1.1. A Engenharia da reacção química e o projecto de um reactor químico.
  - 1.2. Classificação de reactores químicos.
  - 1.3. Caracterização e selecção de reactores.
  - 1.4. Reactores químicos homogéneos ideais.
  - 1.5. Conceito de balanços mássicos e energéticos, balanços globais e parciais, balanços macroscópicos e microscópicos.
2. Reacção química.
  - 2.1. Noções de cinética química.
  - 2.2. Métodos de determinação da cinética de uma reacção.
3. Reactores contínuos com agitação.
  - 3.1. Projecto de reactores contínuos com agitação.
  - 3.2. Bateria de reactores contínuos com agitação.
4. Reactores descontínuos e semi – descontínuos.
  - 4.1. Projecto de reactores descontínuos
  - 4.2. Projecto de reactores semi – descontínuos.
  - 4.3. Tempo de retenção e tempos de paragem.
5. Reactores tubulares.
  - 5.1. Projecto de reactores tubulares.
  - 5.2. Reactores tubulares com reciclagem.



INSTITUTO POLITÉCNICO DE TOMAR  
Escola Superior de Tecnologia de Tomar

Departamento de Engenharia Química e do Ambiente

**Curso de Engenharia do Ambiente e Biológica**

**Método de avaliação**

*Avaliação contínua*

A avaliação contínua é constituída por quatro itens:

- Três trabalhos de índole laboratorial e elaboração dos respectivos relatórios (TL);
- Três trabalhos documentais (TD);
- Trabalhos de casa sugeridos periodicamente (TC);
- Uma prova escrita (PE).

A classificação final (CF) é obtida por ponderação da classificações obtidas nos 4 itens anteriores segundo a fórmula que se apresenta de seguida, desde que os itens referidos tenham sido realizados na totalidade e que tinha sido neles obtida uma classificação mínima de 9,5 valores para TL, TD e TC, e de 8 valores para PE:

$$CF = 0,55 \times PE + 0,25 \times TL + 0,15 \times TD + 0,05 \times TC$$

Não serão admitidos à avaliação final os alunos que não realizarem os 3 trabalhos de índole laboratorial ou os respectivos relatórios.

*Avaliação final*

Na avaliação final será realizada uma prova escrita, continuando a ser válidas as classificações obtidas no primeiro item da avaliação contínua (TL).

A classificação final (CF) é obtida por ponderação da classificação obtida nos trabalhos laboratoriais e na prova escrita segundo a fórmula que se apresenta de seguida, desde que os itens referidos tenham sido realizados na totalidade e que tinha sido obtida uma classificação mínima de 9,5 valores para TL e de 8 valores para PE:

$$CF = 0,75 \times PE + 0,25 \times TL$$

**Bibliografia**

- [1] Fogler, H.S., *Elements of Chemical Reaction Engineering*, Prentice-Hall, 1986.
- [2] Levenspiel, O., *Chemical Reaction Engineering*, 3<sup>rd</sup> Ed., John Wiley, 1999.
- [3] Lemos, F., Lopes, J. M., Ribeiro, F. R., *Reactores Químicos*, IST Press, 2002.
- [4] Froment, G. F., Bischoff, K. B., *Chemical Reactor Analysis and Design*, 2<sup>nd</sup> Ed., John Wiley & Sons, 1990.
- [5] Smith, J. M., *Chemical Engineering Kinetics*, 3<sup>rd</sup> Ed., McGraw Hill, 1981.
- [6] Coulson, J. M., Richardson, J. F., *Tecnologia Química*, Vol. III, 3<sup>a</sup> Ed., Fundação Calouste Gulbenkian, 1982.
- [7] Nunes dos Santos, A. M., *Reactores Químicos*, Fundação Calouste Gulbenkian, Lisboa, 1990.
- [8] Levenspiel, O., *Engenharia das Reações Químicas*, 3<sup>a</sup> Ed. (trad.), Ed. Edgard Blücher, 2000.

*José Manuel Andrade Antunes*