

**PROGRAMA DA DISCIPLINA DE BALANÇOS DE MATÉRIA E ENERGIA**

**2º Ano / 1º Semestre**  
**Ano Lectivo:** 2006/2007  
**Docente:** Henrique Pinho

**Regime:** Semestral  
**Carga Horária:** 30T+30TP  
**ECTS:** 5,0

**Objectivo da disciplina:**

A disciplina tem como objectivo desenvolver as competências necessárias à elaboração de balanços de massa e de energia, em Engenharia Química, determinantes nos procedimentos de dimensionamento e projecto de equipamentos, na optimização e na avaliação económica de processos químicos.

**Programa**

**1. Balanços de massa**

**1.1. Fundamentos dos balanços de massa**

- 1.1.1. Equações de conservação de massa.
- 1.1.2. Estado estacionário e estado transiente.
- 1.1.3. Balanços com e sem reacção química.
- 1.1.4. Definição e uso de base de cálculo.
- 1.1.5. Metodologia de resolução de balanços de massa.
- 1.1.6. Resolução por via sistemática e por via não sistemática.
- 1.1.7. Processos que envolvem reciclagem, purga e by-pass.
- 1.1.8. Utilização de substâncias de ligação.

**1.2. Definição, cálculo e estimativa de variáveis de processo**

- 1.2.1. Composição e caudais de correntes de processo.
- 1.2.2. Processos que envolvem sólidos, líquidos, misturas, soluções e suspensões.
- 1.2.3. Processos que envolvem gases ideais, gases reais, misturas de gases e vapores.

**1.3. Balanços de massa com reacção química**

- 1.3.1. Equação de reacção e estequiometria. Método de recurso ao balanço aos átomos.
- 1.3.2. Reagente limitante e reagentes em excesso.
- 1.3.3. Grau de conversão e extensão das reacções. Rendimento e selectividade.



## 2. Balanços de energia

### 2.1. Fundamentos dos balanços de energia

- 2.1.1. Formas de energia e equação de conservação de energia.
- 2.1.2. Influência da pressão e da temperatura na energia interna e entalpia.
- 2.1.3. Capacidade calorífica de gases, de líquidos e de sólidos.
- 2.1.4. Processos com mudança de estado.
- 2.1.5. Metodologia de resolução de balanços de energia.

### 2.2. Balanços de energia em processos com reacção química

- 2.2.1. Definição e estimativa da entalpia de reacção. Lei de Hess.
- 2.2.2. Reacções de combustão e reacções de formação.
- 2.2.3. Metodologia de resolução de balanços de energia com reacção química.

## 3. Integração de balanços de massa e de energia

- 3.1. Exemplos de balanços de massa combinados com balanços de energia
- 3.2. Introdução à resolução de balanços de massa e de energia em processos por andares
- 3.3. Princípios da resolução de balanços de massa e de energia por meios computacionais

## Avaliação

Teste escrito nas oportunidades previstas no Regulamento Académico: frequência, exame final ou exames de recurso e de épocas especiais

## Bibliografia

Apontamentos da disciplina e exercícios propostos, 4ª Versão, 2006/2007 (disponível para download)

R. M. Felder and R. W. Rousseau, *Elementary Principles of Chemical Processes*, 3rd ed., Wiley (2000)

J. M. Coulson and J.F. Richardson, *Tecnologia Química, Vols. I, II e VI*, Edição Portuguesa do Prof. Dr. C.C. Ramalho, 2ª Ed., Gulbenkian (1991)

E. J. Heuley and E. M. Rosen, *Material and Energy Balance Computations*, Wiley (1969) \*

D. Himmelblau, *Basic Principles and Calculations in Chemical Engineering*, Prentice-Hall, 6th ed. (1996)

O. A. Hougen, K. M. Watson and R. A. Ragatz, *Princípios dos Processos Químicos, Vol. I*, versão Portuguesa do Engº F. Magalhães Ilharco, Ed. Lopes da Silva (1972)

R. H. Perry and D. Green, *Perry's Chemical Engineers' Handbook*, McGraw-Hill, 6th ed. (1984) \*

D. F. Rudd, G J. Powers and J. J. Sirola, *Process Synthesis*, Prentice-Hall (1973) \*

\* Bibliografia complementar

O docente



Henrique Joaquim de Oliveira Pinho