



## Programa de Cinética Química

### Cursos de Bioquímica e Química

- Conceitos básicos de cinética química.
- Tópicos da lei de velocidade de reacção.
- Métodos de determinação da lei de velocidade de reacção.
- Variação da constante cinética com a temperatura.
- Reacções próximas do equilíbrio.
- Interpretação da lei de velocidade de reacção em termo de reacções elementares: mecanismos de reacção.
- Tópicos de mecanismos de reacção.
- Teoria das colisões.
- Teoria das reacções em solução.
- Teoria do complexo activado.

## **Bibliografia**

### **Livro de base aconselhado:**

◆ P. W. Atkins, J. de Palma, *Atkins' Physical Chemistry*, 7ª ed., Oxford University Press, 2002.

### **Outros livros aconselhados:**

◆ I. N. Levine, *Physical Chemistry*, 5ª ed., McGraw-Hill, 2002.

◆ J. I. Steinfeld, J. S. Francisco, W. L. Hase, *Chemical Kinetics and Dynamics*, Prentice Hall, Inc, 1ª ed., 1999.

.....

## **Normas de avaliação**

A avaliação será feita de acordo com o Regulamento Geral de Avaliação de Conhecimentos da Faculdade de Ciências e Tecnologia. Os alunos serão avaliados por frequência ou exame final e relatório das aulas práticas.

### **Aula prática**

Prevê-se a realização de 2 trabalhos experimentais nas aulas práticas. Os trabalhos são avaliados através de relatório. Os alunos que em anos anteriores tenham obtido nota positiva à parte prática estão dispensados da parte prática.

### **Por frequência**

Realizar-se-á uma frequência (a marcar na 1ª aula do semestre). A obtenção de nota positiva (igual ou superior a 9,5 valores) dará direito a dispensa de exame final.

### **Por exame final**

Serão admitidos a exame final todos os alunos regularmente inscritos nesta disciplina e com classificação positiva na parte prática.

### **Classificação final**

A classificação final será a média ponderada das classificações da prática (5%; e com obrigatoriedade de classificação positiva) e do exame final ou frequência de nota positiva (igual ou superior a 9,5 valores) (95%).

.....