



**UNIVERSIDADE FEDERAL DA PARAÍBA**  
**PRÓ-REITORIA DE GRADUAÇÃO**  
**COMISSÃO PERMANENTE PARA A MELHORIA DO ENSINO**

**PLANO DE CURSO**

DISCIPLINA	CÓDIGO	CARGA HORÁRIA	CRÉDITOS	PERÍODO
Química Geral	8104105	60 h/a	04	

**PRÉ-REQUISITO:**

PROFESSOR	CURSO
Marcus Tullius Scotti	Bacharelado em Ecologia

**EMENTA**

Estudo dos elementos químicos, seus compostos, funções orgânicas e inorgânicas. Aplicações e implicações no uso de compostos químicos. Soluções. Reações. Equilíbrio Químico. Estequiometria. Princípios de Termodinâmica.

**OBJETIVOS**

- ) Discutir os conceitos básico de química geral.
- ) Discutir os conceitos químicos relativos a sustentabilidade.
- ) Despertar interesse pela leitura, pesquisa e debates.

**METODOLOGIA**

Serão ministradas aulas teóricas expositivas com indicação de leitura complementar.

Ainda para a abordagem do conteúdo programático serão utilizados como instrumentos, grupos de estudo com leitura de textos e aulas de laboratório.

**RECURSOS DIDÁTICOS**

Data-Show  
Quadro Branco  
Revistas especializadas  
Laboratório

**MODOS E MEIOS DE AVALIAÇÃO**

Provas teóricas. Exercícios em sala de aula. Laboratório/Exercícios de laboratório

**CONTEÚDO PROGRAMÁTICO**

Unidade 1 – 20 h/a

- 1.1 Elementos Químicos e Propriedades Atômicas
- 1.2 Ligações Químicas
- 1.3 Reações Químicas
- 1.4. Equilíbrio Ácido-Base

Unidade 2 – 20 h/a

- 2.1 Termodinâmica
- 2.2 Óxido-redução
- 2.3 Eletroquímica
- 2.4 Forças Intermoleculares

Unidade 3– 20 h/a

3.1. Laboratório

3.2 Aulas de Exercícios

### **REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS**

#### **BÁSICAS:**

- a) Masterton, Slowinski, Stanitski, "Princípios de Química", 6 ed. LTC, Rio de Janeiro, 1990.
- b) I.M. Rozemberg, "Química Geral", Edgard Blucher, São Paulo, 2002.
- c) J.B. Russell, Química Geral, Mc Graw-Hill, Rio de Janeiro, 1992
- d) Atkins e L. Jones, Princípios de Química - Questionando a vida moderna e o meio ambiente, Bookman, Porto Alegre, 2001.
- e) J.C. Kotz e P. Treichel Jr., Química e reações químicas, vol. 1 e 2, Thomson, São Paulo, 2005

#### **COMPLEMENTARES:**

- i) Textos selecionados dos periódicos Química Nova, Química Nova na Escola e/ou outros periódicos internacionais.
- ii) Vogel, Análise Química Quantitativa, 6 ed. LTC, Rio de Janeiro, 2002.
- iii) KPC VOLLHARDT, NE SCHORE, "Química Orgânica. Estrutura e função", WH Freeman & Co., 4a ed, 2004

<b>LOCAL</b>	<b>DATA</b>	<b>ASSINATURA DO CHEFE DO DEPARTAMENTO</b>