

## UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO

#### PROGRAMA DE DISCIPLINA

Curso:	Engenharia	de Produção	Campus	: Sede		
Departamento:	Química					
Centro:	Ciências Exatas					
COMPONENTE CURRICULAR						
Nome: LABORATÓRIO DE QUÍMICA GERAL E INORGÂNICA Código: 7245						
Carga Horária: 34 h/a		Periodicidade: semestral Ano o		Ano de Im	o de Implantação: 2012	
1. EMENTA						
Tratamento de dados experimentais. Técnicas de separação, purificação e padronização. Obtenção e caracterização de compostos inorgânicos. Equilíbrio químico. Introdução à cinética química e à eletroquímica.						
2. OBJETIVOS						
Transmitir conteúdos básicos de química associados aos conhecimentos fundamentais e técnicas de laboratório de química.						

### 3. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

- 1. INFORMAÇÕES GERAIS: Normas de Segurança no laboratório. Normas de Apresentação de Relatório.
- 2. TRATAMENTO CIENTÍFICO DE DADOS EXPERIMENTAIS: Notação Científica. Erros e Desvios. Unidades de Medidas. Algarismos Significativos. Gráficos.
- 3. INSTRUMENTOS DE LABORATÓRIO: Instrumentos Volumétricos e não volumétricos. Leitura em Instrumentos de Medidas. Balanças.
- 4. TÉCNICAS DE SEPARAÇÃO E PURIFICAÇÃO DE SUBSTÂNCIAS: Filtração Simples; Filtração por Sucção. Destilação Simples; Destilação por arraste a vapor. Recristalização. Extração com Solventes.
- 5. REAÇÕES QUÍMICAS: Síntese de óxidos. Reações de deslocamento; Reações de dupla troca e Reações de Complexação.
- 6. PREPARAÇÃO E PADRONIZAÇÃO DE SOLUÇÕES: Concentração de Soluções. Cálculos para o Preparo de Soluções. Padronização de Soluções.
- 7. DETERMINAÇÃO DA VELOCIDADE DE REAÇÃO.
- 8. EQUILÍBRIO QUÍMICO: efeito da temperatura e da concentração de íons hidrogênio
- 9. ESPONTANEIDADE DE UMA REAÇÃO DE ÓXIDO-REDUÇÃO
- 10. NOÇÕES DE TRATAMENTO DE RESÍDUOS

#### 4. REFERÊNCIAS

- 4.1- Básicas (Disponibilizadas na Biblioteca ou aquisições recomendadas)
- LENZI, E.; FAVERO, L.O.B.; TANAKA, A.S.; VIANNA FILHO, E. A., SILVA, M.B. e GIMENES, M.J.G., **Química Geral Experimental**, Rio de Janeiro, Freitas Bastos, 2004.
- SILVA, R.R.; BOCCHI, N.; ROCHA, R. C., **Introdução à Química Experimental**, São Paulo, Editora McGraw Hill do Brasil, 1990.

- SOARES, B.G.; Sousa, N. A.; Pires, D. X., Química Geral: Teoria e Técnica de Preparação, Purificação e Identificação de Compostos Orgânicos, Rio de Janeiro, Editora Guanabara S. A., 1988.
- VOGEL, A.I., **Química Orgânica: Análise Orgânica Qualitativa**, 2a. Ed., Rio de Janeiro, Ao Livro Técnico, 1993.
- CRC Handbook of Chemistry and Physicas on CD-ROM. Boca Raton: Chapman & Hall., 2002.
- SEMICHIN, V., **Práticas de Química Geral Inorgânica**, Trad. Ofélia S. Ventura, Editora Mir, Moscovo, 1979.

Aprovado em 23/11/2011 (Ata 439).	
Carimbo e Assinatura do Chefe do Departamento	Aprovação do Conselho Acadêmico



## UNIVERSIDADE ESTADUAL DE MARINGÁ PRÓ-REITORIA DE ENSINO

# CRITÉRIO DE AVALIAÇÃO DA APRENDIZAGEM

Curso:	Engenharia de	Produção	Campus:	Sede	
Departamento:	Química				
Centro:	Ciências Exatas				
COMPONENTE CURRICULAR					
Nome: LABORATÓRIO DE QUÍMICA GERAL E INORGÂNICA Código: 7245					
Turma(s): toda	s	Ano de Implantação:	2012	Periodicidade: semestral	

## Verificação da Aprendizagem

www.pen.uem.br> Legislacão > Normas da Graduação > Pesquisar por Assunto: Avaliação

Obs.: Apresentar abaixo quantas avaliações serão exigidas e detalhar o processo de verificação da aprendizagem (provas, avaliação contínua, seminários, trabalhos etc.), para obtenção das notas periódicas e Avaliação Final.

Número mínimo de avaliações = 2 (duas)

Avaliação Periódica	1ª	2ª
Peso	1	1

1ª AVALIAÇÃO PERIÓDICA: A avaliação (AP) será composta da seguinte forma:

 $AP = (T \times 0.8 + R \times 0.2)$ , onde T= Prova escrita, versando sobre o conteúdo teórico-prático valendo 10,0 (dez); R= Média dos Relatórios das aulas práticas efetuadas no período, valendo 10,0 (dez).

**2ª AVALIAÇÃO PERIÓDICA:** A avaliação (AP) será composta da seguinte forma:

AP = (T x 0,8 + R x 0,2), onde T= Prova escrita, versando sobre o conteúdo teórico-prático valendo 10,0 (dez); R= Média dos Relatórios das aulas práticas efetuadas no período, valendo 10,0 (dez).

**AVALIAÇÃO FINAL:** Avaliação escrita, valendo 10,0 (dez), versando sobre todo o conteúdo programático (teórico-prático).

Carimbo e Assinatura do Chefe do Departamento	Aprovação do Conselho Acadêmico
Aprovado em 23/11/2012 (Ata 439)	