



UNIVERSIDADE FEDERAL DE UBERLÂNDIA  
FACULDADE DE CIÊNCIAS INTEGRADAS DO PONTAL  
CURSO DE GRADUAÇÃO EM QUÍMICA

FICHA DE DISCIPLINA

DISCIPLINA: Química Experimental

CÓDIGO:	UNIDADE ACADÊMICA: FACIP			
PERÍODO/SÉRIE: 1º				
OBRIGATÓRIA <input checked="" type="checkbox"/>	OPTATIVA <input type="checkbox"/>	C.H. TOTAL TEÓRICA 0	C.H. TOTAL PRÁTICA 60	C.H. TOTAL 60

OBS:

PRÉ-REQUISITOS:

CÓ-REQUISITOS:

OBJETIVOS

**Geral:** Iniciar os alunos em trabalhos gerais de laboratório e prepará-los para executar experiências nas diversas áreas da química. Transmitir aos alunos noções de segurança, de técnicas básicas de laboratório e de conceitos fundamentais em química.

EMENTA

1. Segurança em Laboratório de Química
2. Técnicas básicas de laboratório em Química
3. Propriedades de substâncias sólidas, líquidas e gasosas
4. Propriedades de soluções
5. Reações químicas e estequiometria

DESCRÍÇÃO DO PROGRAMA

1. Regras de segurança em Laboratório de Química.
2. Pesagem, filtração e destilação, manuseio de vidrarias. Equipamentos básicos de laboratório, finalidades e técnicas de utilização. Preparação de soluções. Apresentação de resultados e algarismos significativos.
3. Substâncias puras e misturas: identificação, caracterização e separação.
4. Solubilidade de compostos sólidos (iônicos e moleculares) em solventes polares e não polares. Solubilidade de líquidos (miscibilidade).

**5. Observação da ocorrência de reações químicas através de evidências macroscópicas. Proporção nas reações químicas.**

## BIBLIOGRAFIA

### Bibliografia básica:

- CONSTANTINO, M.G; SILVA, G.V.J.; DONATE, P.M. Fundamentos de Química Experimental. 1<sup>a</sup> Edição. São Paulo. EDUSP, **2004**.
- SILVA, R.R.; BOCHR,N.; ROCHA-FILHO, R.C. Introdução à Química Experimental. São Paulo. Editora McGraw-Hill, **1990**.
- BACCAN, N.; ANDRADE, J.C.O.; GODINHO, E.S.; BARONE, J.S. Química Analítica Qualitativa Elementar. 2<sup>a</sup> Edição. São Paulo. Editora Edgard Blucher, **1985**.
- ASSUMPÇÃO, R.M.V.; MORITA, T. Manual de Soluções Reagentes e Solventes: Padronização, Preparação, Purificação. 2<sup>a</sup> Edição. São Paulo. Ed. Edgard Blucher, **1972**.

### Bibliografia complementar:

- ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre. Editora Bookman, **2001**.
- KOTZ, JC.; TREICHER Jr., P. Química e Reações Químicas - Volume1. Rio de Janeiro: LTC Editora, **1998**.
- BROWN, T.L.; LEMAY, H.E.; BURSTEN, B.E.; BUEDGE, J.R. Química: a Ciência Central. São Paulo: Pearson Education, **2005**.
- RUSSEL, J.B. Química Geral - Volume 1e 2. São Paulo: Makronh Books Ltda, **1994**.
- MAHAN, B.M.; MYERS, R.J. Química: Um Curso Universitário. São Paulo: Editora Edgard Blucher, **1995**.

## APROVAÇÃO

\_\_\_\_ / \_\_\_\_ / \_\_\_\_

\_\_\_\_ / \_\_\_\_ / \_\_\_\_

Carimbo e assinatura do Coordenador do Curso

Carimbo e assinatura do Diretor da FACIP