
Código: BiSuQUI.103

Disciplina: Laboratório de Química Geral

Pré-requisito(s): -

Co-requisito(s): Química Geral

Carga Horária		
Teórica: 0	Prática: 33.2	Total: 33.2

Ementa:

Propriedades gerais da matéria. Estrutura e propriedades atômicas. Ligações químicas. Estrutura molecular. Compostos inorgânicos. Reações químicas. Estequiometria. Eletroquímica. Termoquímica

Objetivo Geral:

Transmitir conteúdos básicos de química associados aos conhecimentos fundamentais e técnicas de laboratório de química.

Objetivo Específico:

Apresentar ao aluno os equipamentos comumente utilizados em laboratórios, especificando, os critérios de utilização dos mesmos. Aplicar técnicas de laboratório, juntamente com conhecimentos teóricos, para a efetiva resolução de problemas. Durante o desenvolvimento do experimento, estabelecer relações entre teorias e fenômenos, obtendo subsídios para a elaboração do relatório científico referente ao experimento realizado

Bibliografia Básica:

BETTELHEIM, F. A. ET AL. **Introdução à Química Geral**. São Paulo: Cengage Learning, 2012. xix, 271 p

KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas**. 6 ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009. v. 1.

ATKINS, P. W; JONES, L. **Princípios de química:questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006. xv, 965 p.

Bibliografia Complementar:

WOLKE, ROBERT L.. **O que Einstein disse a seu cozinheiro:** a ciência na cozinha: inclui receitas. [WhatEinsteinToldHis Cook]. Tradução Helena Londres. Rio de Janeiro: Zahar, 2003. v. 1. 23 cm., il.. ISBN 9788571106925

WOLKE, ROBERT L.. **O que Einstein disse a seu cozinheiro:** a ciência na cozinha: inclui receitas. [WhatEinsteinToldHis Cook]. Tradução Helena Londres. Rio de Janeiro: Zahar, 2005. v. 2. 350 p. 23 cm., il.. ISBN 9788571108929

BROWN, T. L.; LEMAY JR., H. E.; BURSTEN, B. E. **Química: ciência central.** 7 ed. Rio de Janeiro, RJ: Livros técnicos e científicos, 1999. 701 p.

BROWN, L. S.; HOLME, T. A. **Química geral aplicada à engenharia.** [Chemistry for engineering students]. Tradução: Maria Lúcia Godinho de Oliveira. São Paulo: Cengage Learning, 2009. xxiv, 653 p. Il

KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. M.; WEAVER, G. C. **Química geral e reações químicas.** 6 ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009. v. 2.
