

DEPARTAMENTO: QUÍMICA

DISCIPLINA: Química Geral

SIGLA: QGE

CARGA HORÁRIA TOTAL: 60 horas

TEORIA: 60 horas

PRÁTICA:

CURSO: Doutorado Acadêmico em Química Aplicada

PRÉ-REQUISITOS:

PROFESSOR RESPONSÁVEL: Brenno Ralf Maciel Oliveira

EMENTA

Debate crítico dos tópicos fundamentais, Modelos atômicos, Reações químicas, Termoquímica, Cinética química e Equilíbrio químico. Relação entre a matéria e suas propriedades, transformações e aplicações. Relação entre os planos macroscópico, microscópico e representacional.

BIBLIOGRAFIA

1. ATKINS, P e.; Jones, L. Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente, Porto Alegre: Bookman, 2001.
2. ATKINS, P. W.; DE PAULA, J. Físico-Química. 7. ed. v. 1. Rio de Janeiro: LTC, 2003.
3. BRADY, J. E., HUMISTON, G. E., Química Geral, LTC, Rio de Janeiro, 1986.
4. KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr, P. Química geral e reações químicas. 5. ed., Rio de Janeiro: Thompson, 2005, v. 1 e 2.
5. LENZI, E., et al.; Química Geral Experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos Editora, 2004.
6. RUSSEL, J. B. Química Geral, Makron Books, São Paulo, 1994, v. 1 e 2.
7. SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W.; LANGFORD, C. H. Química Inorgânica. 3. ed. Porto Alegre: Bookman.
8. SOLOMONS, T. W. G.; FRYHLE, C. B. Química Orgânica. 8. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005. v. 1 e 2, 2003.
9. SPOGANICZ, B.; DEBACHER, N. A.; STADLER E. Experiências de Química Geral. 2 ed. Florianópolis: FEESC, 2003.