

Nome

Química Geral

Nível

MESTRADO PROFISSIONAL

Obrigatória

SIM ()

NÃO

Áreas de concentração

Ensino de Ciências e Matemática

Carga Horária

60

Número de Créditos

04

Ementa:

Estrutura do átomo. Estequiometria. Soluções. Reações químicas. Termoquímica. Cinética química. Equilíbrio químico.

Bibliografia:

ATKINS, P e.; Jones, L. "Princípios de Química: Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente", Porto Alegre: Bookman, 2001.

ATKINS, P. W.; DE PAULA, J. Físico-Química. 7. ed. v. 1. Rio de Janeiro: LTC, 2003.

BRADY, J.E., HUMISTON, G.E., "Química Geral", LTC, Rio de Janeiro, 1986.

KOTZ, J. C.; TREICHEL Jr, P. Química geral e reações químicas. 5. ed., Rio de Janeiro: Thompson, 2005, v. 1 e 2.

LENZI, E., et al.; Química Geral Experimental. Rio de Janeiro: Freitas Bastos Editora, 2004.

RUSSEL, J.B., "Química Geral", Makron Books, São Paulo, 1994, v. 1 e 2.

SHRIVER, D.F.; ATKINS, P.W.; LANGFORD, C.H. Química Inorgânica. 3. ed. Porto Alegre: Bookman,

SOLOMONS, T.W.G.; FRYHLE, C. B. Química Orgânica. 8. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005. v. 1 e 2 2003.

SPOGANICZ, B.; DEBACHER, N.A.; STADLER E. Experiências de Química Geral. 2 ed. Florianópolis: FEESC, 2003.

Serão utilizadas publicações de revistas nacionais e internacionais da área e Anais dos principais encontros científicos da área da Química realizados nos últimos anos no Brasil e Internacionalmente.