

UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO  
CAMPUS SERRA DA CAPIVARA  
CURSO DE LICENCIATURA EM QUÍMICA

**QUÍMICA GERAL II (QUIM0024)**

**2º Período**

<b>Carga Horária</b>	Teórica: 45 h	Prática: 15 h	AD: -	APC: -
<b>Pré-requisito</b>	Química Geral I			
<b>Co-requisito</b>	Não há			

**Ementa:** Apresentação de conceitos fundamentais da química: Equilíbrio Químico; equilíbrio Ácido-Base; Termoquímica; Eletroquímica; Química Nuclear Teoria do orbital atômico e molecular; Cinética Química. Interface da Química com outras áreas do conhecimento; Desenvolvimento do trabalho em Laboratório de Química (Estudo e elaboração de relatórios científicos, Observação, interpretação e conceitos fundamentais de Fenômenos Químicos através da realização de experimentos simples e representativos), Execução de experimentos que correlacionem o aspecto conceitual à vida cotidiana de uma maneira estimulante.

**BIBLIOGRAFIA**

**BÁSICA:**

ATKINS, P., JONES, L. **Princípios de Química:** questionando a vida moderna e o meio ambiente, 3ª ed., Porto Alegre: Bookman, 2006.

CONSTANTINO, M.G., SILVA, G.V.J. da, DONATE, P.M. **Fundamentos de Química Experimental**, 1ª ed., São Paulo: Edusp, 2004.

KOTZ, J.C., TREICHEL Jr, P.M. **Química Geral e Reações Químicas**, Tradução da 9ª edição norte-americana, São Paulo: Cengage, 2016.

MAHAN, B.M., MYERS, R.J., **Química um curso universitário**, Tradução da 4ª edição americana, São Paulo: Edgard Blucher, 1995.

**COMPLEMENTAR:**

BRADY, J. E., HUMINSTON, G.E. **Química Geral**, 2ª ed., Rio de Janeiro: LTC, 1986. HEIN, M., ARENA, S. **Fundamentos de Química Geral**, Tradução SOUZA, G. G. B. de e FARIA, R. de B., 9ª ed., Rio de Janeiro: LTC Livros Técnicos e Científicos Editora, 1998.

RUSSELL, J. B. **Química Geral**. 2ª Edição. São Paulo: Makron, 1994.

MAIA, D. J., **Química Geral-Fundamentos**, 1ª Edição, Prentice Hall Brasil, 2007.

ROZENBERG, I.M. **Química Geral**, 1ª ed., São Paulo: Edgard Blücher, 2002.