

3º Período

DISCIPLINA							PRÉ-REQUISITO	
CÓDIGO	TÍTULO	AULAS SEMANAIS			CRÉDITOS	CARGA HORÁRIA SEMESTRAL	CÓDIGO	TÍTULO
		T	P	E				
GEXTAR 1308	Química Analítica Experimental	0	2	0	1	36	GEXTAR 1104 GEXTAR 1208	Química Geral Química Geral Experimental

Objetivos:

Apresentar, por meio da experimentação prática, as principais reações químicas clássicas empregadas em análises quantitativas. Discutir, com o embasamento teórico de equilíbrios químicos, os fenômenos físico-químicos observados experimentalmente em procedimentos clássicos de análise química. Propiciar um ambiente de treinamento prático para o estudante de química analítica. Capacitar os alunos a preparar soluções aquosas, montar e elaborar experimentos simples.

Ementa:

Normas de segurança em laboratório. Preparo de aulas práticas e manuseio de vidrarias. Estudo dos indicadores orgânicos. Titulação de equilíbrios ácido-base. Titulações de precipitação. Titulação Potenciométrica. Titulação de reações de oxirredução.

Bibliografia Básica:

Skoog, D. A.; Crouch, S. R.; Holler, F. J.; West, D. M., “Fundamentos de química analítica”, 9ª Ed., Cengage Learning, 2014.

Baccan, N.; Andrade, J. C. de; Barone, J. S.; Godinho, O. E. S., “Química Analítica Quantitativa Elementar”, 3ª Ed., São Paulo, Edgard Blucher, 2001.

Mendham, J.; Denney, R. C.; Barnes, J. D.; Thomas, M. J. K., “Vogel: Análise Química Quantitativa”, 6ª Edição, Editora: LTC, 2011.

Bibliografia Complementar:

Harris, D. C., “Análise Química Quantitativa”, 8ª Ed., Rio de Janeiro: LTC, 2012.

Ewing, G. N., “Métodos Instrumentais de Análise Química”, Vol. 1, São Paulo: Edgar Blucher, 2001.

Ewing, G. N., “Métodos Instrumentais de Análise Química”, Vol. 2, São Paulo: Edgar Blucher, 2002.

Hage, D. S.; Carr, J. D., “Química Analítica e Análise Quantitativa”, Prentice Hall, 2011.

Higson, S. P. J., “Química Analítica”, 1ª Ed., Mcgraw Hill- Artmed, 2009.