

2º Período

DISCIPLINA							PRÉ-REQUISITO	
CÓDIGO	TÍTULO	AULAS SEMANAIS			CRÉDITOS	CARGA HORÁRIA SEMESTRAL	CÓDIGO	TÍTULO
		T	P	E				
GEXTAR1207	Química Inorgânica	3	0	0	3	54	GEXTAR1104	Química Geral

Objetivos:

Ampliar os conhecimentos adquiridos nas disciplinas de Química Geral; estudar a formação dos compostos de coordenação; estudar as propriedades físicas e químicas das famílias da tabela periódica bem como de compostos inorgânicos de interesse.

Ementa:

1- Ligação Iônica e Metálica, 2- Teoria do Campo Cristalino e do Campo dos Ligantes, 3 - Complexos dos metais de transição, 4- Estudo Sistemático das Famílias dos Elementos Representativos e de Transição, 5 - Eletroquímica: diagramas de Latimer.

Bibliografia Básica:

Housecroft, C. E.; Sharpe, A. G., “Química Inorgânica”, Vol. 1 - 4ª Ed., Editora LTC, 2013.

Housecroft, C. E.; Sharpe, A. G., “Química Inorgânica”, Vol. 2 - 4ª Ed., Editora LTC, 2013.

Lee, J. D., “Química Inorgânica não tão concisa”, 5ª Ed., São Paulo, Edgard Blucher, 1999.

Overton, T; Rayner-Canham, G., “Química Inorgânica Descritiva”, 5ª Ed., Editora LTC, 2015.

Bibliografia Complementar:

Russel, J., “Química Geral”, vol. 1 e 2, 2ª edição, São Paulo, Ed. Makron Books, 1994.

Atkins, P. e Jones, L., “Princípios de química, questionando a vida moderna e o meio ambiente”, 5ª Ed., São Paulo, Bookman Editora, 2011.

Sharpe, A. G., “Química Inorgánica”, Editora: Editorial Reverté, 2011.

Miessler, G. L.; Fischer, P. J.; Tarr, D. A., “*Inorganic Chemistry*”, 5º Ed., Pearson Education Limited, 2013.

Atkins, P. W.; Overton. T.; Rourke, J.; Weller, M.; Armstrong, F., “*Química Inorgânica*”, 4º edição, Bookman, 2008.

SPECK, Henderson J.; PEIXOTO, Virgílio V. Manual básico de desenho técnico. 5. ed. Florianópolis: Editora UFSC, 2009.