

Plano de Ensino





Caracterização da disciplina			
Código da disciplina:	NHZ4066.14	Nome da disciplina:	Química Inorgânica Avançada
Créditos (T-P-I):	(2-0-2)	Carga horária:	24 horas

## Planejamento da disciplina

### **Objetivos gerais**

Fornecer ao aluno uma visão sobre os compostos de coordenação, suas características, propriedades e aplicações.

# **Objetivos específicos**

Compreender a estrutura dos compostos de coordenação, de maneira a utilizá-la na interpretação de espectros eletrônicos, propriedades magnéticas, bem como na sua reatividade e termodinâmica. Apresentar e discutir algumas aplicações destes compostos tais como em organometálicos e catálise, dentre outras.

#### **Ementa**

Assuntos de interesse atual em Química Inorgânica

# Descrição dos instrumentos e critérios de avaliação qualitativa

Nesta disciplina a avaliação do rendimento do aluno será realizada em função do seu aproveitamento em provas teóricas, práticas, seminários, entre outros, conforme definido pelo docente. A modalidade e pesos de cada avaliação serão determinados pelo docente, levando em consideração as particularidades dos conteúdos trabalhados.

Os conceitos a serem atribuídos aos estudantes não deverão estar rigidamente relacionados a qualquer nota numérica de provas, trabalhos ou exercícios. Os resultados também considerarão a capacidade do aluno de utilizar os conceitos e material das disciplinas, criatividade, originalidade, clareza de apresentação e participação em sala de aula e laboratórios. O aluno será informado sobre as normas e critérios de avaliação que serão considerados ao se iniciar a disciplina.

## Referências bibliográficas básicas

- 1. DOUGLAS, B.; et al. Concepts and models of inorganic chemistry. 3a ed. New York: John Wiley & Sons. 1993.
- 2. HUHEEY, J.E.; Keiter, E. A.; Keiter, R. L. Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity. 4a ed. Harper Collins. 1993.
- 3. SHRIVER, D. F.; Atkins, P. W.; Langford, C. H. Inorganic Chemistry. 4a ed. Freeman and Company. 2008.
- 4. DUPONT, J. Química organometálica: elementos do bloco d. Bookman, 2005.

# Referências bibliográficas complementares

- 1. MULLER, U. Inorganic Structural Chemistry. Wiley. 2a ed. 2006.
- 2. ATWOOD, J.D. Inorganic and organometallic reaction mechanisms. 2a ed.. VCH Publishers. 1997.
- 3. MIESSLER, G.L. Inorganic chemistry. 3a ed. Pearson Education. 2004.
- 4. WELLER, M.T. Inorganic materials chemistry. Oxford University Press. 1994.
- 5. RIBAS GISPERT, Joan. Coordination chemistry. Wiley-VCH. 2008.

# Recomendações

E recomendado que o aluno tenha sido aprovado na disciplina BC1310 Ligações Químicas.