

Caracterização da disciplina			
Código da disciplina:	NHT4052.14NH3904	Nome da disciplina:	Química de Coordenação
Créditos (T-P-I):	(4-2-8)	Carga horária:	96 horas

Tabela formatada

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

Introdução, importância e aplicações de complexos metálicos. Desenvolvimento histórico, isomeria, estereoquímica e espectroscopia eletrônica. Teorias de campo cristalino, campo ligante e de orbitais moleculares. Termodinâmica, cinética e reatividade de compostos de coordenação. Organometálicos, clusters metálicos.

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**, 3 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.

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Fonte: Verdana, 10 pt

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Português (Brasil)

~~Douglas, Bodie; McDaniel, Darl; Alexander, John. Concepts and Models of Inorganic Chemistry. 3.ed., New York: John Wiley, 1993. 21 exemplares~~
~~J. E. Huheey, E. A. Keiter e R. L. Keiter, Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity, 4a ed., Harper Collins, 1993. 6 exemplares~~
~~D. F. Shriver, P. W. Atkins, C. H. Langford, Inorganic Chemistry, 4th ed. Freeman and Company,, 2008. 29 exemplares 1 exemplar~~
~~DUPONT, Jairton, Química organometálica : elementos do bloco d, Bookman, 2005. 20 exemplares~~

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.

~~RIBAS GISPERT, Joan. *Coordination chemistry*. Wiley-VCH. 2008. — U. Muller, *Inorganic Structural Chemistry*, Wiley, 2nd ed., 2006. 2 exemplares~~

~~—ATWOOD, Jim D, *Inorganic and organometallic reaction mechanisms*, 2nd ed., VCH Publishers, 1997. 2 exemplares~~

~~—MIESSLER, Gary L, *Inorganic chemistry*, 3 ed., Pearson Education, 2004. 3 exemplares~~

~~—WELLER, Mark T, *Inorganic materials chemistry*, Oxford University Press, 1994. 8 exemplares~~

~~—RIBAS GISPERT, Joan, *Coordination chemistry*, Wiley-VCH, c2008. 2 exemplares~~

Formatado: Parágrafo da Lista,
Recuo: À esquerda: -0,57 cm,
Numerada + Nível: 1 + Estilo da
numeração: 1, 2, 3, ... + Iniciar em: 1
+ Alinhamento: Esquerda + Alinhado
em: 0,63 cm + Recuar em: 1,27 cm

Formatado: Parágrafo da Lista

Formatado: Parágrafo da Lista,
Recuo: À esquerda: 0 cm

Recomendações

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