

Caracterização da disciplina			
Código da disciplina:	NHZ4067.14BC13 10	Nome da disciplina:	Teoria de Grupos: moléculas e sólidos
Créditos (T-P-I):	(3-0-3)	Carga horária:	36 horas

Tabela formatada

Planejamento da disciplina
Objetivos gerais
Apresentar ao aluno os conceitos fundamentais da Teoria de Grupos aplicada a moléculas e sólidos.
Objetivos específicos
as.

Ementa
Teoria de grupo: operações de simetria e moléculas, aplicação em espectroscopia vibracional. Grupos espaciais. Cristalografia e Cristalochímica.

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, 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. SHRIVER, D. F.; Atkins, P. W.; Langford, C. H. Inorganic Chemistry . 4a ed. Freeman and Company. 2008.
— DUPONT, J. Química organometálica : elementos do bloco d . Bookman, 2005. 1 exemplar.
— Douglas, Bodie; McDaniel, Darl; Alexander, John. Concepts and Models of Inorganic Chemistry . 3.ed., New York: John Wiley, 1993. 21 exemplares
— D. F. Shriver, P. W. Atkins, C. H. Langford, Inorganic Chemistry , 4th ed. Freeman and Company,, 2008. 29 exemplares
3. — DUPONT, Jairton, Química organometálica : elementos do bloco d , Bookman, 2005. 20 exemplares.

Referências bibliográficas complementares
1. HUHEEY, J.E.; KEITER, E. A.; KEITER, R. L. Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity . 4a ed. Harper Collins. 1993.
2. BROWN, I.D. The chemical bond in inorganic chemistry : the bond valence model . Oxford University Press, 2006.
3. BARRETT, J. Structure and Bonding (Basic Concepts In Chemistry) . 1a ed. Wiley-RSC. 2002.
4. ALBRIGHT, T. A. Orbitals Interaction in Chemistry . 2a ed. Wiley-Interscience. 2002.
5. HARRIS, D. C. ; BERTOLUCCI, M. D. Symmetry and Spectroscopy: an Introduction to Vibrational and Electronic Spectroscopy . New York, USA: Dover, 1989.
6. SMITH, G. Topics in group theory . Springer. 2000.
J. E. Huheey, E. A. Keiter e R. L. Keiter, Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity , 4a ed., Harper Collins, 1993. 6 exemplares
— 1 exemplar

Formatado: Cor da fonte: Preto

Formatado: Parágrafo da Lista, 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: Cor da fonte: Preto

Formatado: Português (Brasil), Não Realce

Formatado: Fonte: Calibri, 11 pt, Cor da fonte: Preto, Português (Brasil), Não Realce

Formatado: Fonte: Calibri, 11 pt, Não Realce

Formatado: Fonte: Calibri, 11 pt, Português (Brasil), Não Realce

Formatado: Não Realce

Formatado: Todas em maiúsculas

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Todas em maiúsculas

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Todas em maiúsculas

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Todas em maiúsculas

Formatado: Parágrafo da Lista, 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: Fonte: Negrito

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Não Realce

Formatado: Recuo: À esquerda: 0 cm

~~BROWN, I. David, The chemical bond in inorganic chemistry : the bond valence model, Oxford University Press, 2006. 2 exemplares~~

~~± exemplar~~

~~J. Barrett, Structure and Bonding (Basic Concepts In Chemistry), 1st ed, Wiley RSC, 2002. 3 exemplares~~

~~T. A. Albright, Orbitals Interaction in Chemistry, Wiley Interscience; 2nd ed, 2002. 3 exemplares~~

~~D. C. Harris, M. d. Bertolucci, Symmetry and Spectroscopy: an Introduction to Vibrational and Electronic Spectroscopy, Dover Publications; New Ed edition, 1989. 3 exemplares~~

~~± exemplar~~

~~SMITH, Geoff, Topics in group theory, Springer, 2000. 2 exemplares~~

Recomendações

É recomendado que o aluno tenha sido aprovado na disciplina BC0102 Estrutura da Matéria