

Caracterização da disciplina			
Código da disciplina:	NHT4053.14BC 1302	Nome da disciplina:	Química dos Elementos
Créditos (T-P-I):	(4-42-86)	Carga horária:	96 horas

Tabela formatada

Planejamento da disciplina

Objetivos gerais

Apresentar uma visão geral dos elementos químicos e seus principais compostos, correlacionando as propriedades físicas e químicas com aspectos estruturais e de ligação.

Objetivos específicos

Discutir a ocorrência, processos industriais de obtenção, estrutura, propriedades, principais compostos, materiais e aplicações dos elementos da tabela periódica.

Ementa

Principais métodos de obtenção dos elementos bem como as suas principais propriedades e aplicações. Correlacionar as propriedades físicas e químicas dos elementos e seus compostos com suas estruturas e ligações químicas. Estado sólido: estruturas cristalinas e não cristalinas: vidros, cerâmicas, metais, polímeros, compósitos. Propriedades eletrônicas, físicas e mecânicas. Técnicas de caracterização do estado sólido.

Descrição dos instrumentos e critérios de avaliação qualitativa

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. LEE J. D., Química Inorgânica Não Tão Concisa. São Paulo: Edgard Blucher, 1999
 2. SHRIVER, D. F.; ATKINS, P. W.; LANGFORD, C. H. Inorganic Chemistry, 4a ed. Freeman and Company, 2008.
 3. ATKINS, P., JONES, L., Princípios de Química - Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente, 3 ed., Porto Alegre: Bookman, 2006.
- ~~LEE J. D., Química Inorgânica Não Tão Concisa. Edgard Blucher Ltda, São Paulo, 1999. 34 exemplares~~
~~D. F. Shriver, P. W. Atkins, C. H. Langford, Inorganic Chemistry, 5th ed. Freeman and Company,, 2010. 1 exemplar (2008 = 29 exemplares)~~
~~ATKINS, P., JONES, L., Princípios de Química - Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente, 3 ed., Porto Alegre: Bookman, 2006. 82 exemplares~~

Referências bibliográficas complementares

1. JONES, C. J. Química dos Elementos dos Blocos D e F, Porto Alegre, RS: Bookman, 2002.
2. DOUGLAS, B.; et al. Concepts and models of inorganic chemistry, 3 ed., New York: John Wiley & Sons, 1993.
3. WELLER, M.T. Inorganic materials chemistry, Oxford University Press, 1994.
4. HUHEEY, J.E., Inorganic chemistry : principles of structure and reactivity, Prentice Hall, 1993.

Formatado: Fonte: Negrito

Formatado: Português (Brasil)

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: Fonte: (Padrão) Verdana, 10 pt, Português (Brasil)

Formatado: Português (Brasil)

Formatado: Justificado, Recuo: À esquerda: 0 cm

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: Fonte: Negrito, Cor da fonte: Preto

Formatado: Cor da fonte: Preto

Formatado: Inglês (EUA)

Formatado: Parágrafo da Lista, Recuo: À esquerda: 1,25 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: Fonte: Negrito, Inglês (EUA)

Formatado: Inglês (EUA)

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, Inglês (EUA)

Formatado: Inglês (EUA)

Formatado: Fonte: Negrito, Inglês (EUA)

Formatado: Inglês (EUA)

~~GREENWOOD, N N; EARSHAW, A. Chemistry of the elements. 2a ed. Londres: Elsevier, 1997. — JONES C. J., Química dos Elementos dos Blocos D e F, A, Ed. Bookman, 2002. 5 exemplares~~

~~— DOUGLAS, B., Concepts and models of inorganic chemistry, 3 ed., John Wiley & Sons, 1993. 21 exemplares~~

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

~~— HUHEEY, James E., Inorganic chemistry : principles of structure and reactivity, Prentice Hall, 1993. 6 exemplares~~

~~— GREENWOOD, N N; EARSHAW, A. Chemistry of the elements. 2 ed. Londres: Elsevier, 1997. 3 exemplares~~

Formatado: Espaço Depois de: 10 pt

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

Recomendações