



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

Ano	2023
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	QUÍMICA - Licenciatura (280)
Disciplina	3819 - QUIMICA INORGANICA
Turma	QLN

Carga Horária: 68

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Tabela periódica: Características principais dos elementos. Nomenclatura de compostos inorgânicos. Estudo dos elementos representativos e demais grupos: constantes físicas, estado natural, obtenção, propriedades químicas e físicas, aplicação dos principais compostos. Química ácido-base.

I. Objetivos

Descrever e interpretar as propriedades dos elementos e de seus principais compostos, enfocando a preparação, reatividade e aplicações

II. Programa

- Hidrogênio: Propriedades do Hidrogênio. Água e ligação de hidrogênio: aspectos biológicos.
- Estrutura e reatividade dos elementos representativos e seus compostos (elementos dos blocos s e p).
 - Grupo 1: metais alcalinos
 - Grupo 2: metais alcalino terrosos
 - Grupo 13: família do Boro
 - Grupo 14: família do Carbono
 - Grupo 15: família do Nitrogênio
 - Grupo 16: família do Oxigênio
 - Grupo 17: família do Flúor
 - Grupo 18: família do Oxigênio
- Elementos de transição e seus compostos (elementos do bloco d). Propriedades gerais de metais de transição.
 - Grupo do Escândio
 - Grupo do Titânio
 - Grupo do Vanádio
 - Grupo do Cromo
 - Grupo do Manganês
 - Grupo do Ferro
 - Grupo do Cobre
 - Grupo do Zinco
- Nomenclatura dos compostos inorgânicos
- Teorias ácido-base

III. Metodologia de Ensino

Aulas expositivas conjugadas a discussões e análise dos temas abordados, estudo dirigido, resolução de exercícios

IV. Formas de Avaliação

O discente é avaliado através de exames, estudos dirigidos e testes periódicos que buscam verificar a aquisição de conceitos teóricos abordados na disciplina.

A recuperação se dará por meio de uma prova substitutiva no final do semestre

V. Bibliografia

Básica

- J. D. Lee, Química inorgânica, não tão concisa. Ed. Edgard Blucher, 1996.
- D. F. Shriver, P. W. Atkins, Química Inorgânica. Ed. Bucokman, 2003.
- G. L. Miessler, P. J. Fischer, D. A. Tarr, Química Inorgânica, Editora Pearson, 5ª Edição.
- C. E. Housecroft, A. G. Sharpe, Química Inorgânica, volumes 1 e 2. Editora LTC, 4ª Edição.

Complementar

- E. V. Bevenutti, Química Inorgânica: Átomos, Moléculas, Líquidos e Sólidos. UFRGS Editora, 2003.
J. C. Kotz, P. Triebel Jr. Química e Reações Químicas. 4ª Ed. Vol. 2. Rio de Janeiro. LTC, 2002.
F. A. Cotton, G. Wilkinson e P. L. Gaus. Basic Inorganic Chemistry. 3ª Ed. John Wiley, 1995.
J. E. Huheey, Inorganic Chemistry. Ed. Harper, 1993.

APROVAÇÃO

Inspetoria: DEQ/G

Tp. Documento: Ata Departamental



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

Reconhecida pelo Decreto Estadual nº 3.444, de 8 de agosto de 1997

Ano	2023
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	QUÍMICA - Licenciatura (280)
Disciplina	3819 - QUIMICA INORGANICA
Turma	QLN

Carga Horária: 68

PLANO DE ENSINO

Documento: 542
Data: 19/10/2023