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 - BACHARELADO (290)**
Disciplina	**5504 - QUIMICA INORGANICA**
Turma	**QBI**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **68**

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Ácidos e bases; Tendências periódicas; Estudo dos elementos representativos e demais grupos: constantes físicas, estado natural, obtenção, propriedades químicas e físicas, aplicação dos principais compostos.

I. Objetivos

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

II. Programa

1. Hidrogênio: Propriedades do Hidrogênio. Água e ligação de hidrogênio: aspectos biológicos.
2. 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
3. Nomenclatura dos compostos inorgânicos
4. 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

1. J. D. Lee, Química inorgânica, não tão concisa. Ed. Edgard Blucher, 1996.
2. D. F. Shriver, P. W. Atkins, Química Inorgânica. Ed. Bucokman, 2003.
3. G. L. Miessler, P. J. Fischer, D. A. Tarr, Química Inorgânica, Editora pearson, 5ª Edição.
4. 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. Triechel Jr. Química e Reações Químicas. 4ª Ed. Vol. 2. Rio de Janeiro. LTC, 2002.
F. A Cotton, G. Wikinson e P. L. Gauss. Basic Inorgânic Chemistry. 3ª Ed. John Wiley, 1995.
J. E. Huheey, Inorganic Chemistry. Ed. Harper, 1993.

APROVAÇÃO

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 - BACHARELADO (290)**
Disciplina	**5504 - QUIMICA INORGANICA**
Turma	**QBI**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **68**

PLANO DE ENSINO

Inspetoria: DEQ/G
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 542
Data: 19/10/2023