



UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	2022
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	FÍSICA - Licenciatura (420)
Disciplina	3973 - QUIMICA GERAL II
Turma	FSN

Carga Horária: 34

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Gases. Cinética Química. Equilíbrio Químico. Termodinâmica e Termoquímica. Eletroquímica. Química Orgânica: características dos principais grupos funcionais.

I. Objetivos

Possibilitar ao aluno o conhecimento dos tópicos fundamentais da química geral, que servirão de suporte para o entendimento da relação dos conceitos químicos e físicos que perpassam as diferentes áreas das ciências.

II. Programa

1. Gases;
2. Cinética química;
3. Equilíbrio Químico;
4. Fundamentos da Termodinâmica;
5. Fundamentos da Termoquímica;
6. Fundamentos da Eletroquímica;
7. Química orgânica: características dos principais grupos funcionais.

III. Metodologia de Ensino

As aulas serão realizadas usando metodologia exposição oral dialogada. Recursos didáticos empregados: Equipamento áudio visual, quadro, giz, aplicativos de jogos educacionais.

IV. Formas de Avaliação

A avaliação será na forma processual e formativa ao longo do semestre.

Os instrumentos avaliativos irão envolver provas escritas, listas de exercícios e elaboração de trabalho. Serão realizadas três avaliações durante o semestre com peso 80,0 somadas a 20 de cada lista de exercícios, por exemplo, prova 1: P1 80,0 + 20,0 lista de exercício = 100,0. Além disso, será solicitado ao discente desenvolver um experimento ou jogo didático ou uma aula não-tradicional dentre os conteúdos abordados ao longo do semestre, o trabalho deve ser apresentado em aula e terá peso 100,0. A nota final do discente é dada pelo cálculo: $NF = (P1 + P2 + P3 + TF)/4$.

Será oportunizada uma avaliação de recuperação ao final do semestre com peso 100,0

V. Bibliografia

Básica

- PETER, Atkins & JONES, Loreta. Princípios de Química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2001.
- RUSSELL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron, 1994. v. 1. 621 p.
- RUSSELL, J.B. Química geral. 2. ed. São Paulo: Makron, 1994. v. 2. 647 p.

Complementar

- G.L. MIESSLER, P.J. FISCHER E D.A. TARR, Química Inorgânica, 5 edição, Ed. Pearson, 2014.
- BAIRD, Colin; CANN, Michael. Química ambiental. 4. ed. Porto Alegre, RS: Bookman, 2011. xi, 844 p.
- ROCHA, Julio Cesar; ROSA, André Henrique; CARDOSO, Arnaldo Alves. Introdução à química ambiental. 2. ed. Porto Alegre, RS: Bookman, c 2009. xiv, 256 p. ISBN 9788577804696.
- B. Douglas, D.H. McDaniel and J.J. Alexander - Concepts and Models of Inorganic Chemistry, J. Wiley, N.Y., 1983.
- Artigos da revista Química Nova na Escola (ou outras) que contemplem os temas propostos.

APROVAÇÃO

Inspetoria: DEQ/G
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 524
Data: 25/07/2022