UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	**2024**
Tp. Período	**Primeiro semestre**
Curso	**FÍSICA - Licenciatura (420)**
Disciplina	**3965 - QUIMICA GERAL I**
Turma	**FSN**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **34**

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Átomos. Compostos Químicos. Fórmulas. Nomenclaturas. Equações Químicas. Estequiometria. Periodicidade Química. Ligação Química. Soluções. Líquidos e Sólidos: características e propriedades.

I. Objetivos

Conhecer conceitos e aspectos fundamentais da Química Geral. Desenvolver o conhecimento científico-tecnológico vinculando o mesmo com o contexto social em que o aluno está inserido. O educando deve identificar fontes de informação relevantes em química, sabendo interpretá-las.

II. Programa

1 - Apresentação da disciplina e Introdução a Modelos atômicos;
2 - Modelos atômicos;
3 - Distribuição eletrônica;
4 - Tabela Periódica e Periodicidade Química;
5 - Ligação Química: Lewis, Fórmula química e geometria molecular.
6 - Ligação Química: TLV e TOM.
7 - Forças Intermoleculares
8 - Reações e Estequiometria
9 - Soluções
10 - Sólidos e Líquidos

III. Metodologia de Ensino

recursos didáticos empregados: Equipamento áudio visual, quadro, giz, aplicativos de jogos, HQs.

IV. Formas de Avaliação

A avalição será na forma processual e formativa ao longo do semestre.
Os instrumentos avaliativos irão envolver provas descritivas e objetivas, listas de exercícios, elaboração de trabalho.
Serão realizadas três avaliações (P1; P2 e P3) com peso 8,0 e as atividades restantes como listas de exercícios com peso 2,0, somadas a cada avaliação. A média da disciplina será a média aritmética das três avaliações, a nota final do semestre: NF1 = (P1 + P2 + P3)/4
RECUPERAÇÃO: Caso o aluno não atinja a média igual a 7,0, poderá realizar uma avaliação substitutiva em permuta a pior das duas notas regulares.

V. Bibliografia

Básica

John C. Kotz, Paul M. Treichel, John R. Townsend, David A. Treichel, Química Geral e Reações Químicas – Volume 1 e volume 2. 2023
Atkins, P.; Jones, L. Princípios de Química: questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente. 5ª Edição, W. H. Freeman and Company, New York, 2010.
Brown, T. L.; LeMay Jr., H. E.; Bruce, E. B. Química – A ciência central. 9ª Edição, Prentice Hall, 2008.
G.L. MIESSLER, P.J. FISCHER E D.A. TARR, Química Inorgânica, 5 edição, Ed. Pearson, 2014.
WELLER, M.; OVERTON, T.; ROURKE, J.; ARMSTRONG, F. Química Inorgânica;6.ed.,Porto Alegre:Bookman,2017

Complementar

MAHAN, B. Química: um curso universitário, São Paulo, Editora Edgard Blucher, 1996.
TOMA, H. E. Coleção de Química Conceitual: Estrutura Atômica, Ligações e Estereoquímica.
1a ed. 1 vol. São Paulo: Blucher, 2013.
Mateus Queiroz Marchesi e Rogerio Custodio. Evolução dos modelos atômicos. Rev. Chemkeys, Campinas, SP, v.5, e023003, 2023 -ISSN2595-7430. doi: 10.20396/chemkeys.v5i00.18418
FERREIRA, L. et al. Contém Química: pensar, fazer e aprender com experimentos. 1 ed. São Carlos: Pedro & João Editores, 2011.331p.

APROVAÇÃO

UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	**2024**
Tp. Período	**Primeiro semestre**
Curso	**FÍSICA - Licenciatura (420)**
Disciplina	**3965 - QUIMICA GERAL I**
Turma	**FSN**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **34**

PLANO DE ENSINO

Inspetoria: DEQ/G
Tp. Documento: Ata Departamental
Documento: 547
Data: 11/04/2024