



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

<b>Ano</b>	2024
<b>Tp. Período</b>	Primeiro semestre
<b>Curso</b>	FÍSICA - Licenciatura (420)
<b>Disciplina</b>	3965 - QUIMICA GERAL I
<b>Turma</b>	FSN

**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 avaliação 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

Inspetoria: DEQ/G



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

<b>Ano</b>	2024
<b>Tp. Período</b>	Primeiro semestre
<b>Curso</b>	FÍSICA - Licenciatura (420)
<b>Disciplina</b>	3965 - QUIMICA GERAL I
<b>Turma</b>	FSN

**Carga Horária:** 34

## PLANO DE ENSINO

**Tp. Documento:** Ata Departamental

**Documento:** 547

**Data:** 11/04/2024