



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

<b>Ano</b>	2023	
<b>Tp. Período</b>	Segundo semestre	
<b>Curso</b>	QUÍMICA - BACHARELADO (290)	
<b>Disciplina</b>	5500 - FUNDAMENTOS DE QUIMICA GERAL III	<b>Carga Horária:</b> 34
<b>Turma</b>	QBI	

## PLANO DE ENSINO

### EMENTA

Propriedade dos Gases. Introdução em termodinâmica, soluções eletroquímica. Química Nuclear.

### I. Objetivos

Capacitar o estudante ao raciocínio lógico sobre o conteúdo abordado na ementa, fazendo com que tenha uma base sólida para a construção do conhecimento nas disciplinas específicas da área da Química.

### II. Programa

1. Propriedade dos Gases;
2. Introdução em Termodinâmica;
3. Soluções;
4. Eletroquímica;
5. Química Nuclear.

### III. Metodologia de Ensino

Os conteúdos serão apresentados a partir de aulas expositivas e dialogadas. Após cada aula serão aplicadas exercícios para melhor entendimento do conteúdo. Por tratar-se de um tema que envolve muitos cálculos matemáticos, a prática na resolução de exercícios é muito importante, por isso, diversas listas de exercício serão aplicadas como tarefa de casa e serão corrigidas e comentadas em sala de aula.

### IV. Formas de Avaliação

A avaliação vai consistir de provas dissertativas e/ou provas de múltipla escolha. Serão aplicadas um total de 3 provas e listas de exercícios avaliativas, além de trabalhos. Como recuperação, o estudante terá direito a fazer uma quarta prova em substituição a sua menor nota dentre as provas regulares.

### V. Bibliografia

#### Básica

1. RUSSELL, JOHN B. Química geral. 2.ed São Paulo: Makron Books, 2004. 621 p. ISBN 853460192-5.
2. BROWN, THEODORE L. et al. Química: a ciência central. 9. ed São Paulo: Prentice Hall, 2005. 972 p. ISBN 978-85-87918-42-0.
3. ATKINS, PETER. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. JONES, Loretta. 5. ed Porto Alegre: Bookman, 2012. 922 p. ISBN 978-85-407-0038-3

#### Complementar

1. ROCHA-FILHO, ROMEU C. Cálculos básicos da química. SILVA, Roberto Ribeiro da. 3. ed São Carlos, SP: EDUFSCar, 2013. 277 p. ISBN 978-85-7600-334-2.
2. KOTZ, JOHN C. Química geral e reações químicas. TREICHEL, Paul M., WEAVER, Gabriela C. São Paulo: Cengage Learning, 2012. 611 p. ISBN 978-85-221-0691-2.
3. BRADY, JAMES E. Chemistry: the study of matter and its changes. HOLUM, John R. New York: John Wiley e Sons, 1992. 1109p.
4. CHANG, RAYMOND. Chemistry. 4. ed New York: McGraw-Hill, 1991. 1065p.
5. CARVALHO, GERALDO CAMARGO DE. Química moderna: volume único. São Paulo: Scipione, 1997. 687 p. ISBN 85-262-3020-4.

### APROVAÇÃO

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