



# 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>	AGRONOMIA (460)
<b>Disciplina</b>	4639 - QUÍMICA GERAL E ORGÂNICA
<b>Turma</b>	AGI-PB

**Carga Horária:** 68

## PLANO DE ENSINO

### EMENTA

Periodicidade e ligações químicas, solubilidade e equilíbrio químico, funções inorgânicas, orgânicas e nomenclatura, teoria ácido-base. Técnicas laboratoriais, noções de segurança, manuseio de vidrarias e equipamentos, técnicas de análises.

### I. Objetivos

Possibilitar ao aluno o conhecimento dos tópicos fundamentais da química teórica e experimental, que servirão de suporte aos estudos das próximas disciplinas e na carreira profissional. Mostrar também a importância da química e a sua aplicação na resolução dos problemas reais.

### II. Programa

Programa: 1. Periodicidade química;  
2. Ligações químicas;  
3. Equilíbrio químico;  
4. Solubilidade;  
5. Teoria ácido-base;  
6. Funções inorgânicas e nomenclatura;  
7. Funções orgânicas: nomenclatura, propriedades químicas e físicas.  
8. Reconhecimento de laboratório: segurança no laboratório, vidrarias, reagentes e equipamentos.

### III. Metodologia de Ensino

Aulas presenciais experimentais que relacionem-se com a teoria e contextualizadas com temas de interesse do curso de agronomia.

### IV. Formas de Avaliação

A Avaliação será feita por meio de questionários durante as aulas experimentais (50 da nota) e outros (50 da nota) através de atividades de trabalho.

Ao final será realizada uma avaliação para recuperação da nota, sendo a média final na disciplina calculada de acordo com a equação:  
Média final na disciplina = Média do semestre + Nota da recuperação/2.

Terá direito à recuperação o aluno que alcançar nota superior ou igual a 5.0 e com frequência adequada na disciplina.

### V. Bibliografia

#### Básica

- 1.1 KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul M.; WEAVER, Gabriela C. Química geral e reações químicas. São Paulo: Cengage Learning, 2009. v.2. 018 p.
- 1.2 KOTZ, John C.; TREICHEL, Paul M.; WEAVER, Gabriela C. Química geral e reações químicas. São Paulo: Cengage Learning, 2012. v.1. 611 p.
- 1.3 SOLOMONS, T. W. G. Química Orgânica, 9 ed. Rio de Janeiro: LTC, vols. 1 e 2, 2009.
- 1.4 RUSSEL, J. B. Química Geral, Vol. I e II, São Paulo: McGraw-Hill, 1994.
- 1.5 AMARAL, L. Trabalhos práticos de química. São Paulo: Nobel, 1996.

#### Complementar

- 2.1 BESSLER, K. E., NEDER, A. V. F., Química em Tubos de Ensaio, 3a ed. São Paulo: Ed. Edgard Blucher Ltda, 2018.
- 2.2 LENZI, E., FAVERO, L. O B., TANAKA, A. S., VIANNA FILHO, E. A., SILVA, M. B., Química Geral Experimental, Rio de Janeiro : Ed. Freitas Bastos, 2004.
- 2.3 MANO, E. B., SEABRA, A. P. Práticas de Química Orgânica. 3 ed. São Paulo, Edgard Blucher, 2010.
- 2.4 MARQUES, J. A., BORGES, C. P. F. Práticas de Química Orgânica., 2 ed. Campinas – SP: Editora Átomo, 2012.
- 2.5 TEIXEIRA, P. C.; DONAGEMMA, G. K.; FONTANA, A.; TEIXEIRA, W. G. (Editores Técnicos). Manual de métodos de análise de solo - 3. ed. rev. e ampl. – Brasília, DF : Embrapa, 2017.
- 2.6 FIOROTTO, N. R. Técnicas experimentais em química. 1a. ed São Paulo: Érica, 2014.

### APROVAÇÃO

**Inspetoria:** DEQ/G

**Tp. Documento:** Ata Departamental

**Documento:** 547

**Data:** 11/04/2024