



# 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 - QUIMICA GERAL E ORGANICA
<b>Turma</b>	AGI-PC

**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

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 terá duas componentes principais. Cinquenta por cento da nota será atribuída ao desenvolvimento satisfatório das atividades experimentais atrelado às presenças e os outros cinquenta por cento da nota serão referentes à questões sobre as aulas práticas realizadas ao longo do semestre. Os alunos que ao final do semestre estiverem com nota entre 50 e 70 poderão realizar uma avaliação teórica referente aos conteúdos trabalhados como forma de recuperação.

### V. Bibliografia

#### Básica

- ATKINS, P. W.; JONES, L. Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006. 965p.  
BROWN, T. L. et al., Química A Ciência Central. 9 ed. São Paulo: Pearson, 2005. 972p.  
RUSSEL, J. B. Química Geral. 2 ed. V1 e v2, São Paulo: Makron Books, 1994.

#### Complementar

- CHANG, Raymond, Química. 4a ed. McGraw Hill, 1991.  
PETRUCCI, Ralph. General Chemistry. 7 ed. Prentice Hall, 1997  
CHANG, Raymond, Química Geral - Conceitos essenciais. McGraw Hill, 2010.  
KOTZ, J., Química Geral e Reações Químicas, V.1 e V.2 São Paulo, McGraw Hill, 1994.  
MAHAN, B. Química, um curso universitário. Ed. Edgard Blucher. São Paulo, 1993

### APROVAÇÃO

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