



# UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

|                    |                                 |
|--------------------|---------------------------------|
| <b>Ano</b>         | 2022                            |
| <b>Tp. Período</b> | Primeiro semestre               |
| <b>Curso</b>       | AGRONOMIA (460)                 |
| <b>Disciplina</b>  | 1110 - QUÍMICA GERAL E ORGÂNICA |
| <b>Turma</b>       | AGI-TA                          |
| <b>Local</b>       | CEDETEG                         |

**Carga Horária:** 68

## PLANO DE ENSINO

### EMENTA

Periodicidade química, ligações químicas, solubilidade, cinética química, equilíbrio químico, funções inorgânicas e nomenclatura, teoria ácido-base, funções orgânicas: nomenclatura, propriedades químicas e físicas.

### 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. Solubilidade;
4. Cinética Química;
5. Equilíbrio Químico;
6. Funções Inorgânicas e nomenclatura;
7. Teoria ácido-base;
8. Funções orgânicas: nomenclatura, propriedades químicas e físicas.

### III. Metodologia de Ensino

Aulas expositivas com momentos de questionamentos e debates em sala de aula. Serão propostos exercícios para resolução em sala e em casa.

### IV. Formas de Avaliação

Os instrumentos avaliativos irão envolver provas objetivas e estudos dirigidos. Serão realizadas duas avaliações objetivas durante o semestre, com duas atividades de recuperação, listas de exercícios avaliativas e um trabalho, totalizando assim 70 pontos. Os 30 pontos restantes virão da parte experimental da disciplina.

### 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.; LEMAY, H. E.; BURSTEN, B. E. Química a Ciência Central. 9. ed. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 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 - Conceptos essenciais. McGraw Hill, 2010.  
BRADY, J. E. et al., Química Geral. Rio de Janeiro: LTC, 1994.  
SOLOMONS, T. W. G. Química Orgânica, 9 ed. Rio de Janeiro, LTC, vols. 1 e 2, 2009.

### APROVAÇÃO

**Inspetoria:** DEQ/G  
**Tp. Documento:** Ata Departamental  
**Documento:** 524  
**Data:** 07/07/2022