UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	**2024**
Tp. Período	**Primeiro semestre**
Curso	**AGRONOMIA (460)**
Disciplina	**4639 - QUIMICA GERAL E ORGANICA**
Turma	**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) atraves 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