UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	**2024**
Tp. Período	**Anual**
Curso	**FARMÁCIA (530)**
Disciplina	**3611 - QUIMICA ANALITICA**
Turma	**FAI-T**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **102**

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Equilíbrio Químico. Equilíbrio Iônico: Eletrólitos fortes e fracos. Dissociação e efeito do íon comum, produto de solubilidade, soluções tampão. Reações de oxi-redução e complexação, estudo das reações envolvidas na separação e identificação de cátions e ânions comuns. Determinações volumétricas: neutralização, precipitação, oxi-redução e complexação. Determinações gravimétricas: formação, contaminação e purificação de precipitados. Análise e determinação quantitativa. Tratamento de amostras. Avaliação, interpretação e comparação de resultados. Aplicação da teoria em contextos ligados à produção de medicamentos, ação de fármacos no organismo, processo saúde-doença e métodos diagnósticos.

I. Objetivos

Oferecer conhecimentos teóricos e práticos que possibilitem o aluno a calcular, expressar e interpretar resultados de uma análise química empregando métodos gravimétricos, volumétricos e instrumentais.

II. Programa

I. EQUILÍBRIO QUÍMICO
1.1 Conceito de equilíbrio e de constante de equilíbrio.
1.2 Expressões para constante de equilíbrio
1.3 Relação entre cinética química e equilíbrio químico
1.4 Fatores que afetam o equilíbrio químico.
II. EQUILÍBRIO IÔNICO
2.1 Equilíbrio ácido-base
2.2 Equilíbrio envolvendo sais pouco solúveis
2.3 Equilíbrio de íons complexos.
III. DETERMINAÇÕES VOLUMÉTRICAS
IV. DETERMINAÇÕES GRAVIMÉTRICAS
V. TRATAMENTO DE AMOSTRAS
VI. APLICAÇÕES

III. Metodologia de Ensino

Aulas expositivas envolvendo problematizações relevantes que podem ser solucionadas através dos conhecimentos de química analítica.
Listas de exercícios.

IV. Formas de Avaliação

A disciplina é dividia em Teórica e experimental. Os pesos das disciplinas serão: PARTE TEÓRICA PESO: 70
e PARTE PRÁTICA: 30

Tratando-se da PARTE TEÓRICA:
1° SEMESTRE
- AVALIAÇÃO EM DUPLA: 3,0 PONTOS
- AVALIAÇÃO INDIVIDUAL: 5,0 PONTOS
- TRABALHOS: 2,0 PONTOS
NOTA FINAL TEÓRICA : (AVA I + AVA II + T)/0,7
Recuperação – Avaliação substitutiva de todo o conteúdo, valendo 8,0 pontos
2° SEMESTRE
- AVALIAÇÃO EM DUPLA: 3,0 PONTOS
- AVALIAÇÃO INDIVIDUAL: 4,0 PONTOS
- TRABALHO: 1,0 PONTO
- SEMINÁRIOS: 2,0 PONTOS
NOTA FINAL TEÓRICA : (AVA I + AVA II + T + S)/0,7
Recuperação – Avaliação substitutiva de todo o conteúdo, valendo 7,0 pontos

V. Bibliografia

Básica

Skoog, D. A.; West, D. M.; Holler, F. J.; Crouch, S. R. Fundamentos de Química Analítica, Editora Thomson, São Paulo - SP, 8a Ed.,2006.
Skoog,D.A. E outros. Princípios de Análise Instrumental. Editora Edgard Blücher LTDA,São Paulo-SP, 6º Ed., 2001.
Gadelha, A. J. F. Princípios de química analítica: abordagem teórica qualitativa e quantitativa. Editora Blucher, São Paulo:2022

UNIVERSIDADE ESTADUAL DO CENTRO-OESTE

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

Ano	**2024**
Tp. Período	**Anual**
Curso	**FARMÁCIA (530)**
Disciplina	**3611 - QUIMICA ANALITICA**
Turma	**FAI-T**
Local	**CEDETEG**

Carga Horária: **102**

PLANO DE ENSINO

Complementar

Leite, F. Práticas de Química Analítica - 5ª Ed. Editora Atomo, São Paulo, 2012
Vogel, A. I. e outros, Análise Química Quantitativa. Editora Guanabara Dois, Rio de Janeiro – RJ, 5° Ed., 1992.
Baccan, N. e outros.,Introdução à semimicroanálise qualitativa. Editora da Unicamp, Campinas, 7° Ed., 1997.
Baccan, N. e outros, Química Analítica Quantitativa Elementar. Editora Edgard Blücher LTDA, São Paulo-SP, 3° Ed.,2001.
ATKINS, P.; JONES, Loretta. Princípios de Química - Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente. 3ª.ed. Porto Alegre: Bookman, 2006.

APROVAÇÃO

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