

Ano	2023
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	AGRONOMIA (460)
Disciplina	1116 - QUIMICA ANALITICA
Turma	AGI-PB

Carga Horária: 68

PLANO DE ENSINO

EMENTA

Técnicas e normas laboratoriais, noções de segurança, técnicas de manuseio de vidrarias e equipamentos, análise de cátions e ânions, análises quantitativas e análise elementar.

I. Objetivos

Familiarizar o estudante com os conceitos fundamentais da Química Analítica Qualitativa e Quantitativa, sob o ponto de vista teórico e prático. Identificar cátions e ânions através de análises químicas características e analisar comparativamente os diversos tipos de equilíbrios e fenômenos químicos que envolvem as reações de separação e identificação, assim como métodos clássicos de análise quantitativa.

II. Programa

2.1 Análise de cátions

- Introdução, objetivos e métodos
- Cátions do grupo I (Ag^+ , Hg^{2+} e Pb^{2+})
- Cátions do grupo II (Al^{3+} , Cr^{3+} , Fe^{3+} , Mn^{2+} , Zn^{2+} , Co^{2+} , Ni^{2+})
- Cátions do grupo III (Hg^{2+} , Cu^{2+} , Cd^{2+} , Bi^{3+} , Pb^{2+} , As^{3+} , Sn^{4+} , Sb^{3+})
- Cátions do grupo IV (Mg^{2+} , Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+})
- Cátions do grupo V (K^+ , Na^+ , NH_4^+)

2.2 Análise de ânions

- Ânions do grupo I (Cl^- , SCN^- , $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$, I^- , Br^- , $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{4-}$)
- Ânions do grupo II (S^{2-} , ClO_3^- , NO_2^- , $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$)
- Ânions do grupo III (CrO_4^{2-} , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$, PO_4^{3-} , HCO_3^- , CO_3^{2-} , SO_3^{2-} , IO_3^-)
- Ânions do grupo IV (F^- , SO_4^{2-})
- Ânions do grupo V (NO_3^- , ClO_4^- , MnO_4^-)

2.3 Análise Quantitativa

- Uso e cuidados da balança analítica

- Calibração de vidrarias volumétricas

- Determinações gravimétricas

2.3.1 Volumetria de precipitação:

- Determinação de cloreto

2.3.2. Volumetria de neutralização:

- Padronização de HCl e NaOH

- Análise de amostra de Leite de Magnésia

- Análise de ácido acético em vinagre

- Análise de ácido acetilsalicílico em comprimidos

2.3.3. Volumetria de complexação

- Padronização de EDTA

- Determinação da dureza da água

2.3.4. Volumetria de óxido-redução

- Padronização de KMnO_4

- Análise de H_2O_2 em amostra comercial.

III. Metodologia de Ensino

Aulas experimentais desenvolvidas em laboratório químico, abordando o conceito teórico envolvido de forma crítica.

IV. Formas de Avaliação

A composição da nota da disciplina será de 50 para a parte teórica e 50 para a parte experimental.

A avaliação referente à parte experimental da disciplina será realizada de acordo com o descrito abaixo, sendo que ao final do semestre será realizada uma avaliação para recuperação da nota.

1º Semestre:

- Testes práticos de identificação de cátions e ânions (70 nota)
- Prova escrita de nomenclatura de compostos usados nas aulas.
- Recuperação de nota: último dia de aula do semestre.

2º Semestre:

- Relatórios de experimentos (40 da nota);
- Testes práticos de quantificação (60 da nota)
- Recuperação de nota: último dia de aula do semestre.

Ano	2023
Tp. Período	Segundo semestre
Curso	AGRONOMIA (460)
Disciplina	1116 - QUIMICA ANALITICA
Turma	AGI-PB

Carga Horária: **68**

PLANO DE ENSINO

Média final da parte experimental da disciplina = Média das avaliações do semestre + avaliação de recuperação / 2

V. Bibliografia

Básica

- Vogel, A. Química Analítica Qualitativa. Editora Mestre Jou, São Paulo-SP, 5a ed., 1981
Baccan, N.; Godinho, O. E. S; Aleixo, L.M.; STEIN, E. Introdução a semimicroanálise qualitativa. Ed. Unicamp, Campinas-SP, 2a ed. 1988.
Baccan, N.; Andrade, J. C.; Godinho, O. E. S.; Barone, J. S. Química Analítica Quantitativa Elementar. Editora Edgard Blücher LTDA, São Paulo - SP, 3a Ed., 2001.
Skoog, D. A.; West, D. M.; Holler, F. J.; Crouch, S. R. Fundamentos de Química Analítica, Editora Cengage Learning, São Paulo - SP, 9a Ed., 2015.

Complementar

- Hage, D.S.; Carr, J. D. Química Analítica e Análise Quantitativa. Editora Pearson, São Paulo – SP, 1ª Ed., 2012.
Harris, D. C., Análise Química Quantitativa. L T C Livros Técnicos e Científicos Editora S. A., Rio de Janeiro - RJ, 8a Ed., 2012.
Leite, F. Práticas de Química Analítica. Editora Átomo, Campinas – SP, 3ª Ed., 2008.
Ohlweiller, O. A. Química Analítica Quantitativa. L T C Livros Técnicos e Científicos Editora S. A., Rio de Janeiro - RJ, 3a Ed., 1982.
Vogel, A. I.; Mendham, J.; Denney, R.; Barnes, J. D.; Thomas, M. J. K. Vogel Análise Química Quantitativa. Editora LTC Livros Técnicos e Científicos Editora S. A., Rio de Janeiro - RJ, 6a Ed., 2002.

APROVAÇÃO

Inspetoria: DEQ/G

Tp. Documento: Ata Departamental

Documento: 542

Data: 19/10/2023