



1. IDENTIFICAÇÃO

Curso: Engenharia Ambiental

Componente Curricular: Química Analítica

Fase: 03

Ano/Semestre: 2015/01

Número da turma: 10250 – Turma C

Número de Créditos: 05

Carga horária - Hora Aula: 90

Carga horária - Hora Relógio: 75 (CH Teórica: 45; CH Prática: 30)

Professor: Arlindo Cristiano Felipe (arlindocfelippe@uffs.edu.br)

Atendimento ao Aluno: Sexta-Feira, 14h00min às 17h00min, Sala 321 – Bloco de salas dos professores.

2. OBJETIVO GERAL DO CURSO

O curso de Engenharia Ambiental tem por objetivo formar profissionais generalistas, humanistas, críticos e reflexivos, que busquem absorver as necessidades da sociedade considerando aspectos políticos, econômicos, sociais, ambientais e culturais. Além dessa visão ampla espera-se desse profissional uma sólida formação no que tange aos conhecimentos científicos específicos necessários para atividades que viabilizam a utilização consciente dos recursos naturais renováveis, bem como sua correta aplicação nos mais variados contextos.

3. EMENTA

Métodos clássicos de análise: gravimetria, titulometria de precipitação, neutralização e complexação. Métodos eletroquímicos: eletroquímica e titulações redox, potenciometria, condutometria e voltametria. Métodos Espectroscópicos: absorção e emissão molecular ultravioleta e visível e infravermelho. Métodos Espectrométricos: absorção atômica, ressonância magnética de núcleos e espectrometria de massas. Métodos Cromatográficos: separações, cromatografia líquida e cromatografia gasosa.

4. OBJETIVOS

4.1. GERAL:

Fornecer os fundamentos teóricos e experimentais dos principais métodos clássicos gravimétricos, eletroquímicos, espectroscópicos, espectrométricos e cromatográficos de análise, visando que tais conhecimentos básicos lhe permitam selecionar e utilizar a metodologia mais adequada para a solução dos problemas analíticos ambientais.

4.2. ESPECÍFICOS:

- Familiarizar o estudante com teorias fundamentais da análise química qualitativa e quantitativa;
- Desenvolver habilidades e comportamentos necessários à prática profissional da análise química através da realização de experimentos relativos aos métodos clássicos e instrumentais de análise.

5 CRONOGRAMA E CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS

5.1. Aulas Teóricas

Data Encontro	Conteúdo
25/02	Apresentação do Plano de ensino / Lista de Exercícios Revisão das Funções Inorgânicas / Lista de Exercícios Revisão Unidades de Medidas e Concentração de Soluções
04/03	Introdução à química analítica / Erros e Tratamento dos Dados Analíticos
11/03	Equilíbrio Químico.
18/03	Equilíbrio Ácido-Base: pH de soluções de ácidos e bases fortes.
25/03	Introdução a titulação, titulação ácido-base, indicadores ácido-base.
01/04	Equilíbrio Químico. Equilíbrio Ácido-Base: pH de soluções de ácidos e bases fracas.
08/04	Equilíbrio Ácido-Base: Hidrólise de sais. Solução tampão.
15/04	Avaliação Escrita (A1)
22/04	Revisão Conteúdo – Novas oportunidades de aprendizagem
29/04	Recuperação da A1 (Rec. A1)
06/05	Equilíbrio de Precipitação. Volumetria de Precipitação.
13/05	Equilíbrio de complexação. Volumetria de complexação
20/05	Equilíbrio de oxi-redução. Volumetria de oxi-redução
27/05	Métodos Potenciométricos. Espectroscopia de Absorção Molecular e Espectroscopia de Absorção Atômica
03/06	Cromatografia Líquida. Cromatografia Gasosa.
10/06	Avaliação Escrita 2 (A2)
17/06	Revisão Conteúdo – Novas oportunidades de aprendizagem
24/06	Recuperação da A2 (Rec. A2)

5.2. Aulas Práticas

Data Encontro	Conteúdo
24/02	Apresentação do Laboratório. Normas de Segurança no Laboratório de Química.
03/03	Aferição de material volumétrico
10/03	Preparação e padronização de uma soluções de NaOH. Medida do pH.
17/03	Preparação e padronização de uma soluções de HCl. Medida do pH.
24/03	Volumetria de neutralização: Determinação da acidez de vinagre.
31/03	Volumetria de neutralização: Determinação da acidez de vinho.
07/04	Volumetria de neutralização: Titulação de retorno: Determinação de $Mg(OH)_2$ no Leite de Magnésia -
14/04	Equilíbrio envolvendo ácidos e bases fracas, hidrólise de sais e solução tampão.
28/04	Avaliação Prática 1 (AP1) - Determinação do teor de ácido acetilsalicílico (AAS) em comprimidos de aspirina.
05/05	Discussão sobre a Avaliação Prática
12/05	Equilíbrios de precipitação e dissolução de compostos pouco solúveis.
19/05	Volumetria de Precipitação: preparação e padronização de uma solução de nitrato de prata. Determinação de cloreto de sódio em soro fisiológico (Método de Mohr)
26/05	Volumetria de Complexação: Determinação da dureza da água com EDTA / Determinação de hidróxido de magnésio em leite de magnésia
02/06	Volumetria de Oxi-redução: Preparo de uma solução de $KMnO_4$ e padronização com $Na_2C_2O_4$ / Determinação do teor de peróxido de hidrogênio em água oxigenada
09/06	Titulação potenciométrica de neutralização - Determinação de ácido fosfórico em refrigerante sabor cola
16/06	Determinação da concentração de cloreto de cálcio em solução aquosa através de volumetria de precipitação e volumetria de complexação
23/06	Avaliação Prática 2 (AP2) - Determinação da concentração de ácido acético em vinagre e cálculo do pKa
30/06	Discussão sobre a Avaliação Prática

6. PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

A disciplina será ministrada em sala de aula e também em laboratório. Na parte teórica, as aulas serão expositivas com utilização de recursos audiovisuais (projektor e lousa) e questionamentos, discussões, debates, trabalhos individuais e trabalhos em grupo serão realizados. Será buscada uma aprendizagem significativa da química analítica, com a introdução de temas de interesse do cotidiano e da área de Engenharia Ambiental. O professor conduzirá as aulas iniciando com uma introdução ao tema e um questionamento inicial visando motivar o interesse e a atenção dos estudantes para o assunto a ser desenvolvido. A seguir, serão desenvolvidos os temas das aulas propriamente ditos, promovendo a participação efetiva dos alunos. As conclusões das aulas serão feitas com a apresentação de uma síntese do conteúdo, enfatizando-se os pontos mais importantes que foram trabalhados, seguindo-se da indicação da leitura recomendada. Após a apresentação de cada tema, serão propostos problemas para resolução em grupo envolvendo aplicações da teoria estudada e/ou interpretação de dados. Serão utilizadas tecnologias tais como calculadoras científicas, softwares científicos e consulta a base de dados na internet. Na parte experimental, serão realizadas aulas práticas no laboratório para que o estudante tenha contato direto com as técnicas e metodologias analíticas relacionadas à disciplina.

7. AVALIAÇÃO DO PROCESSO ENSINO-APRENDIZAGEM

A avaliação será contínua, oportunizando-se momentos de reflexão e questionamentos durante as aulas. A avaliação terá o propósito de acompanhar o processo de aprendizagem, servir como uma forma de estudo e revalidação dos conhecimentos adquiridos por parte dos estudantes e permitir possíveis tomadas de decisão por parte do docente no sentido de aprimorar o processo de ensino e de aprendizagem. Os instrumentos de avaliação a serem utilizados serão provas escritas e individuais e trabalhos em grupos. Os instrumentos de avaliação serão elaborados de modo a permitir a identificação dos conceitos, habilidades e competências propostas no plano de curso. O sistema de avaliação seguirá as normas gerais estabelecidas pela UFFS. Estará aprovado na disciplina, o aluno que obtiver nota, com média final igual ou superior a 6,0 (seis) e frequência igual ou superior a 75 %.

A **Média Final (MF)** será calculada através da seguinte equação:

$$MF = \frac{NP1 + NP2}{2}$$

NP1 = Nota Parcial 1

NP2 = Nota Parcial 2

A **Nota Parcial 1 (NP1)** será calculada através da seguinte equação:

$$NP1 = (A1 \times 0,8) + (AP1 \times 0,2)$$

A1 = Avaliação escrita 1

AP1 = Avaliação prática 1

A **Nota Parcial 2 (NP2)** será calculada através da seguinte equação:

$$NP2 = (A2 \times 0,8) + (AP2 \times 0,2)$$

A2 = Avaliação escrita 2

AP2 = Avaliação prática 2

7. 1. RECUPERAÇÃO: NOVAS OPORTUNIDADES DE APRENDIZAGEM E AVALIAÇÃO

Caso o discente adquirir nota final inferior a **6,0** na avaliação escrita 1 (**A1**), será aplicada uma nova avaliação visando recuperar esta nota. Esta recuperação acontecerá após aula de revisão onde os discentes poderão levantar as dúvidas referentes ao conteúdo ministrado. Assim, a **NP1** passará a ser calculada através da seguinte equação:

$$NP1 = \left(\frac{A1 + \text{Rec.1}}{2} \times 0,8 \right) + (AP1 \times 0,2)$$

A1 = Avaliação escrita 1
Rec.1 = Recuperação 1
AP1 = Avaliação prática 1

Caso o discente adquirir nota final inferior a **6,0** na avaliação escrita 2 (**A2**), será aplicada uma nova avaliação visando recuperar esta nota. Esta recuperação acontecerá após aula de revisão onde os discentes poderão levantar as dúvidas referentes ao conteúdo ministrado. Assim, a **NP2** passará a ser calculada através da seguinte equação:

$$NP2 = \left(\frac{A2 + \text{Rec.2}}{2} \times 0,8 \right) + (AP2 \times 0,2)$$

A2 = Avaliação escrita 2
Rec.2 = Recuperação 2
AP2 = Avaliação prática 2

8. REFERÊNCIAS

8.1. BÁSICA:

HARRIS, D. C. **Análise Química Quantitativa**. 8. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012.

MENDHAM, J. et al. **Vogel: análise química quantitativa**. 6. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2002.

VOGEL, A. I. **Química analítica qualitativa**. 5. ed. São Paulo: Mestre Jou, 1981.

SKOOG, D. A.; HOLLER, F. J.; NIEMAN, T. A. **Princípios de Análise Instrumental**. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006.

SKOOG, D. A. *et al.* **Fundamentos de Química Analítica**. São Paulo: Cengage Learning, 2006.

8.2. COMPLEMENTAR:

ATKINS, P. W. **Físico-Química: fundamentos**. 5. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2011.

ATKINS, P. W.; JONES, L. **Princípios de química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente**. 5. ed. Porto Alegre: Bookman, 2012.

PAVIA, D. L.; *et al.* **Introdução à Espectroscopia**. 4. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2010.

SILVERSTEIN, R. M.; WEBSTER, F. X.; KIEMLE, D. J. **Identificação espectrométrica de compostos orgânicos**. 7. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2006.

VOGEL, A. I. **Análise Inorgânica Quantitativa**. Rio de Janeiro: Guanabara, 1981.

Professor

Coordenador do curso

Chapecó, 24 de fevereiro de 2015.