



PLANO DE ENSINO

**1. IDENTIFICAÇÃO**

**Curso:** Agronomia

**Componente Curricular:** Química Geral

**Fase:** 01

**Ano/Semestre:** 2014/02

**Número de Créditos:** 04

**Carga horária - Hora Aula:** 72

**Carga horária - Hora Relógio:** 60

**Professor:** Arlindo Cristiano Felipe ([arlindocfelippe@uffs.edu.br](mailto:arlindocfelippe@uffs.edu.br))

**Atendimento ao Aluno:** Segunda-Feira, 14h00min, Sala 01-03-12, Bom Pastor.

**2. OBJETIVO GERAL DO CURSO**

Formar Engenheiros Agrônomos que utilizem conceitos e princípios ecológicos, visando o planejamento, a construção e o manejo de agroecossistemas ambientalmente sustentáveis, economicamente viáveis e socioculturalmente aceitáveis com sólidos conhecimentos técnico-científicos e compromisso social.

**3. EMENTA**

Estrutura atômica e tabela periódica. Ligações químicas. Reações químicas e estequiometria. Teoria ácido-base. Soluções. Experimental: matéria. Conceitos gerais. Teoria atômica. Estrutura atômica. Configuração eletrônica. Orbital atômico. Ligações químicas: iônicas, covalentes, metálicas. Leis dos gases. Conceito de Mol. Funções químicas. Misturas. Soluções. Concentração de soluções. Equações químicas. Reações redox. Introdução ao equilíbrio químico: ácidos e bases. pH. Calor de reação. Introdução à Termoquímica.

**4. OBJETIVOS**

**4.1. GERAL**

Obter os subsídios fundamentais da Química, de modo a compreender e executar as técnicas e operações básicas de laboratório, aplicando-as em trabalhos experimentais, envolvendo análises estequiométricas, equilíbrios e variações energéticas, selecionando e utilizando corretamente a instrumentação necessária, bem como preparar corretamente soluções e realizar dosagens mais comuns de íons e moléculas presentes no meio ambiente.

**4.2. ESPECÍFICOS**

- 1) Compreender o modo como a ciência se desenvolve, em particular no seu caráter problemático, a perspectiva dinâmica dos seus princípios e as características fundamentais dos seus métodos;
- 2) Aplicar as unidades do sistema internacional de unidades (SI) em operações matemáticas envolvendo grandezas físicas, operar com unidades de medidas utilizando análise dimensional e efetuar conversão entre unidades comumente utilizadas na química;
- 3) Conhecer e aplicar a nomenclatura e a terminologia química básica;
- 4) Descrever a estrutura atômica através da descrição dos modelos atômicos;
- 5) Descrever a estrutura eletrônica dos átomos e sua relação com as propriedades periódicas dos elementos;
- 6) Reconhecer moléculas, compostos e íons. Identificar compostos moleculares e iônicos;
- 7) Conhecer a organização geral dos elementos na tabela periódica, bem como a periodicidade de

propriedades físicas e químicas;

8) Identificar os tipos comuns de reações químicas. Escrever e balancear equações químicas básicas;

9) Aplicar cálculos estequiométricos na resolução de problemas envolvendo massa e quantidade de substância;

10) Descrever quantitativamente a concentração de soluções; Calcular massas e volumes necessários para preparação de soluções; Aplicar a análise volumétrica;

11) Conceituar ligação química e identificar os tipos de ligação química comuns;

12) Prever a forma e estrutura de moléculas com base na distribuição eletrônica de valência dos átomos constituintes;

13) Descrever os principais tipos de forças intermoleculares que atuam nos sistemas químicos e mostrar como o entendimento das forças intermoleculares pode auxiliar na racionalização de propriedades macroscópicas observáveis;

14) Reconhecer as principais propriedades e estruturas de sólidos cristalinos;

15) Conceituar a primeira Lei da termodinâmica, as principais funções de estado termodinâmicas e aplicar tais conceitos em cálculos termoquímicos básicos;

16) Conceituar a Segunda Lei da termodinâmica e a energia livre de Gibbs, aplicando tais conceitos na previsão da espontaneidade de processos;

17) Conceituar equilíbrio químico e sua relação com a termodinâmica química. Aplicar cálculos de equilíbrio em solução aquosa para previsão de pH de soluções de ácidos, bases e sais. Aplicar cálculos de equilíbrio químico para previsão de solubilidade e precipitação de sais;

18) Introduzir os conceitos de ácido e base segundo diferentes autores, identificando espécies químicas como ácidos e como bases

## 5. CRONOGRAMA E CONTEÚDOS PROGRAMÁTICOS

| ENCONTRO   | CONTEÚDO  |
|------------|---|
| 13/08/2014 | <b>Introdução à química.</b> Apresentação geral da disciplina, do conteúdo programático, dos instrumentos e critérios de avaliação, da bibliografia e da metodologia a ser desenvolvida. Revisão de conceitos fundamentais.<br><b>Estrutura Atômica:</b> Teoria Atômica, Partículas Atômicas, Números Quânticos, Distribuição Eletrônica. |
| 20/08/2014 | <b>Tabela Periódica:</b> Tabela Periódica, Propriedades Periódicas.<br><b>Ligações Químicas:</b> Ligação iônica. Ligação covalente. Ligação Metálica.   |
| 27/08/2014 | <b>Ligações Químicas:</b> Ligações Polares e Momento Dipolar. Ligação Intermoleculares.   |
| 03/09/2014 | <b>Funções químicas inorgânicas:</b> ácidos, bases, sais e óxidos.  |
| 10/09/2014 | <b>AVALIAÇÃO P1 (02 aulas)</b><br><b>Soluções:</b> Propriedades especiais da água; A água como solvente; Misturas; Tipos de soluções e Unidades de concentração   |
| 17/09/2014 | <b>LABORATÓRIO 1 – Preparo de Soluções.</b>   |
| 24/09/2014 | <b>Reações Químicas e Estequiometria:</b> Mol e Número de Avogadro. Fórmulas Químicas. Tipos de Reação. Balanceamento de Equações Químicas. Reagente Limitante, Cálculos Estequiométricos.  |
| 01/10/2014 | <b>LABORATÓRIO 2 – Produção do alúmen.</b>  |
| 08/10/2014 | <b>AVALIAÇÃO P2 (02 aulas)</b><br><b>Equilíbrio Químico:</b> Lei de ação das massas: grau de ionização ou dissociação.  |

|            |  |
|------------|--|
| 15/10/2014 | <b>Equilíbrio Ácido-Base:</b> Ionização da água e produto iônico da água, Constantes de ionização de ácido e bases, Escala de pH e pOH, pH de soluções de ácidos e bases fortes e fracos, Hidrólise de sais, pH de soluções salinas, Solução tampão, Titulação ácido-base. |
| 22/10/2014 | <b>SEMANA ACADÊMICA</b>  |
| 29/10/2014 | <b>LABORATÓRIO 3 -</b> Determinação do pH de produtos comerciais.  |
| 05/11/2014 | <b>Reações de Neutralização:</b> Titulação ácido-base.   |
| 12/11/2014 | <b>LABORATÓRIO 4 -</b> Determinação de ácido acético em vinagre.   |
|            | <b>AVALIAÇÃO P3 (02 aulas)</b>   |
| 19/11/2014 | <b>Fundamentos de Cinética Química:</b> Velocidade de reação, Equação de Velocidade, Teoria de Colisão, Teoria do estado de transição, Mecanismo de reações, Catálise.   |
| 26/11/2014 | <b>Introdução à termodinâmica e termoquímica:</b> A primeira lei da termodinâmica. Entalpia. A segunda lei da termodinâmica. Entropia. Energia de Gibbs e espontaneidade, Termoquímica.  |
| 03/12/2014 | <b>Fundamentos de eletroquímica:</b> Células eletroquímicas; Semi-reações, Potencial de semi-reação, potencial padrão de eletrodo; Equação de Nernst; Corrosão metálica; Aplicações de eletroquímicas.   |
|            | <b>AVALIAÇÃO P4 (02 aulas)</b>   |
| 10/12/2014 | <b>Encaminhamentos para Recuperação</b>  |
| 17/12/2014 | <b>RECUPERAÇÃO</b>   |

## 6. PROCEDIMENTOS METODOLÓGICOS

As aulas serão expositivas com utilização de recursos audiovisuais (projektor e quadro branco) e questionamentos, discussões, debates, trabalhos individuais e trabalhos em grupo. Será buscada uma aprendizagem significativa da química, com a introdução de temas de interesse do cotidiano e da área de agronomia. Serão discutidos alguns dos avanços recentes na tecnologia química, incentivando a reflexão sobre a natureza dinâmica da ciência. O professor conduzirá as aulas iniciando com uma introdução ao tema e um questionamento inicial visando motivar o interesse e a atenção dos alunos 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, bem como enfatizadas atividades que envolvam temas transversais, como a leitura e elaboração de textos técnicos e aplicação de modelos matemáticos e físicos.

## 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 alunos 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. 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 estabelecidas no regulamento da graduação da UFFS. Estará aprovado na disciplina, o aluno que obtiver média final igual ou superior a 6,0 (seis) e frequência igual ou superior a 75 %. A **Média Final** será constituída pela **Média Aritmética** entre as notas parciais **NP1** e **NP2**.

A nota parcial **NP1** será calculada através da seguinte fórmula:

$$NP1 = (P1 \times 0,5) + (P2 \times 0,5) \quad \text{(Equação 1)}$$

P1 = Avaliação escrita 1

P2 = Avaliação escrita 2

A nota parcial **NP2** será calculada através da seguinte fórmula:

$$NP2 = (P3 \times 0,5) + (P4 \times 0,5) \quad \text{(Equação 2)}$$

P3 = Avaliação escrita 3

P4 = Avaliação escrita 4

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

Caso o discente adquirir nota parcial **NP1** e/ou **NP2** inferior a **6,0**, será aplicada uma nova avaliação visando recuperar estas médias. Estas recuperações acontecerão após aula de revisão onde os discentes poderão levantar as dúvidas referentes ao conteúdo ministrado.

Para recuperação da **NP1**, o aluno fará uma nova avaliação escrita visando recuperar as notas das avaliações **P1** e **P2**. Assim, a nota da recuperação substituirá as notas **P1** e **P2** na Equação 1.

Para recuperação da **NP2**, o aluno fará uma nova avaliação escrita visando recuperar as notas das avaliações **P3** e **P4**. Assim, a nota da recuperação substituirá as notas **P3** e **P4** na Equação 2.

## **8. REFERÊNCIAS**

### **8.1. BÁSICA**

ATKINS, P. W.; JONES, L. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. Porto Alegre: Bookman, 2006.

BRADY, J. E.; RUSSEL, J. W.; HOLUM, J. R. Química: A Matéria e suas Transformações. 3. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2003. v. 1 e 2.

MAHAN, B. H. Química um curso Universitário. Ed. Edgard Blücher, 1993.

RUSSEL, J. B. Química Geral. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994. v. 1 e 2.

SZPOGANICZ, B.; DEBACHER, N. A.; STADLER, E. Experiências de Química Geral QMC5104, 5105 e 5125. Imprensa Universitária UFSC, 1998.

### **8.2. COMPLEMENTAR**

BROWN, L. S.; HOLME, T. A. Química Geral Aplicada à Engenharia. São Paulo: Thomson Learning, 2009.

BROWN, T. L.; LEMAY, H. E.; BURSTEN, B. E. Química: a ciência central. 9. ed. São Paulo: Pearson PrenticeHall Makron Books, 2005.

KOTZ, J. C.; TREICHEL, P. Química Geral e Reações Químicas. 6. ed. São Paulo: Thomson Learning, 2005. v. 1 e 2.

LEE, J. D. Química Inorgânica não tão Concisa. São Paulo: Edgard Blucher, 2003.

MAHAN, M. B.; MYERS, R. J. Química: Um Curso Universitário. 4. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1995.

ROSENBERG, J. B. Química Geral. 6. ed. São Paulo: Pearson McGrawHill, 1982.

---

Professor

---

Coordenador do curso

Chapecó, 13 de agosto de 2014.