



**PROGRAMA DE DISCIPLINA – Educação do Campo**

Disciplina: Química II

Carga horária: 80H

Pré-requisitos: Química I

Créditos: 04

Profa. Dra. Luciana Soares da Cruz

**EMENTA:** Propriedades coligativas. Termoquímica. Cinética química. Equilíbrio Químico. Produto iônico da água. Eletroquímica: pilhas e baterias. Eletrólise. Teorias cinéticas e equação geral dos gases. Cálculo estequiométrico, rendimento e pureza. Soluções.

**OBJETIVOS:**

Proporcionar conhecimentos básicos da química aos alunos de forma que possam entender, interpretar e discutir os processos e fenômenos químicos de uma forma mais profunda e coesa, assim como aplicá-los nas demais disciplinas correlatas dentro do curso de Educação do Campo.

**CONTEÚDO PROGRAMÁTICO:**

Unidade 1: Propriedades coligativas.

Unidade 2: Termoquímica.

Unidade 3: Cinética química.

Unidade 4: Equilíbrio Químico.

Unidade 5: Produto iônico da água.

Unidade 6: Eletroquímica: pilhas e baterias.

Unidade 7: Eletrólise.

Unidade 8: Cálculo estequiométrico, rendimento e pureza.

Unidade 9: Soluções.

AULAS	DATA	CONTEUDO	TIPO
05	11/10/2016	<b>Unidade 1</b> Apresentação da disciplina: Conteúdo programático, formas de avaliação e suas relações com a Ementa. Propriedades coligativas. - Exercícios de Fixação.	Teórica, expositiva dialogada com recursos visuais
05	14/10/2016	<b>Unidade 2</b> Termoquímica. - Exercícios de Fixação.	Teórica, expositiva dialogada com recursos visuais
05	08/11/2016	<b>Unidade 3</b> Cinética química. - Exercícios de Fixação.	Teórica, expositiva dialogada com recursos visuais
05	11/11/2016	<b>Unidade 4</b> Equilíbrio Químico.	Teórica, expositiva

		- Exercícios de Fixação	dialogada com recursos visuais
05	12/11/2016	<b>Unidade 5</b> Produto iônico da água. - Exercícios de Fixação	Teórica, expositiva dialogada com recursos visuais
05	06/12/2016	PROVA 1	
05	09/12/2016	<b>Unidade 6 e 7</b> Eletroquímica: Pilhas e Eletrólise. - Exercícios de fixação	Teórica, expositiva dialogada com recursos visuais
05	10/12/2016	<b>Grupo de discussão – Unidade 8 e 9</b> Cálculo estequiométrico, rendimento e pureza. Soluções.	
05	10/02/2017	PROVA 2	
15	14/02/2017 15/02/2017 17/02/2017	<b>III SEMINÁRIO INTERDISCIPLINAR DO CURSO DE LICENCIATURA EM EDUCAÇÃO DO CAMPO</b>	
03	15/02/2017	Prova repositiva, entrega das notas em geral.	

**Sistema de avaliação:** Prova 1= 30 pontos; grupo de discussão=30 pontos; trabalho= 7 pontos e exercícios em sala= 33 pontos. Total 100 pontos.

**BIBLIOGRAFIA BÁSICA:**

ATKINS, P.; LORETTA, J. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. 3ª ed. Porto Alegre: Bookman.2006.

RUSSEL, J. B. Química Geral. 2ª ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994. Vol. 1.

RUSSEL, J. B. Química Geral. 2ª ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994. Vol. 2.

**BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:**

ASSUMPCÃO, R.M. V.; MORITA, T. Manual de soluções, reagentes e solventes. 2ª ed. São Paulo: Edgard Blucher. 2007.

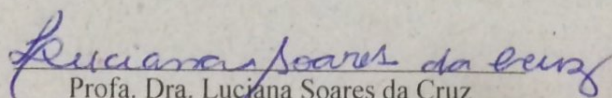
BACCAN, N.; ANDRADE, J.C.; GODINHO, O.E.S.; BARONE, J. S. Química Analítica Quantitativa Elementar. 3ª ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2001.

BESLER, K.; NEDER, A. V. F. Química em tubos de ensaio – Uma abordagem para principiantes. São Paulo: Edgard Blücher, 2004.

ROSENBERG, J.L.; Química Geral, São Paulo: Edgard Blucher, 2002.

ROSENBERG, J.L. LAWRENCE H.E. Teoria e problemas de química geral. 8ª ed. Porto Alegre: Bookman, 2003 (Coleção Schaun).

Rolim de Moura, 23 de maio de 2016.

  
Prof. Dra. Luciana Soares da Cruz