

Programa de Disciplina

		UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO PROGRAMA DE DISCIPLINA	
NOME		COLEGIADO	CÓDIGO
QUÍMICA GERAL E ANALÍTICA (TURMA: EXTRA)		ZOOTECNIA	ZOOT0041
CARGA HORÁRIA		TEÓR: 60H	PRÁT: 0H
HORÁRIO: 4^{AS} E 5^{AS} FEIRAS DE 08-10 HORAS			
CURSOS ATENDIDOS			SUB-TURMAS
ZOOTECNIA			
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)			TITULAÇÃO
RITA DE CÁSSIA RODRIGUES DE SOUZA			DOUTOR
EMENTA			
<p>Conceitos básicos. Estrutura atômica. Tabela periódica. Ligações químicas. Relações estequiométricas. Propriedade de soluções. Termoquímica. Equilíbrio químico. Cinética química. Princípios da Química Analítica. Química analítica qualitativa. Química analítica quantitativa: Gravimetria e Volumetria. Teoria dos principais métodos empregados em Química Analítica.</p>			
OBJETIVOS			
OBJETIVO GERAL:			
Utilizar a química como instrumento para o conhecimento e a resolução de problemas do cotidiano e da Zootecnia.			
OBJETIVOS ESPECÍFICOS:			
Interpretar qualitativamente e quantitativamente uma reação química. Despertar o interesse científico motivando o aprendizado dos alunos através do desenvolvimento de experimentos em laboratório. Obter o conhecimento na área da química, adquirindo a capacidade de reconhecer estruturas químicas, os fenômenos químicos envolvidos com suas transformações, sendo o conhecimento suporte ao desenvolvimento de outra subáreas do curso de Zootecnia.			
METODOLOGIA (recursos, materiais e procedimentos)			
Aulas teóricas expositivas, exercícios individuais e em grupo. Utilizando como recurso material textos, artigos, quadro branco, pincel, notebook e data-show.			
FORMAS DE AVALIAÇÃO			
As avaliações serão distribuídas em 03 notas (EE1 + EE2 + EE3) / 3, sendo:			
<ul style="list-style-type: none"> • EE1 = 10,00 – Avaliação individual (Prova) • EE2 = 10,00 – Avaliação individual (Prova) • EE3 = 10,00 – Avaliação individual (Prova ou Seminário) 			

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
Número	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
1	Apresentação da disciplina e enfoque da importância da Química na Zootecnia.
2	Matéria/suas propriedades e medidas;
3	Estrutura Atômica;
4	Estrutura Atômica;
5	Periodicidade Química (Tabela Periódica);
6	Periodicidade Química (Tabela Periódica);
7	Periodicidade Química (Tabela Periódica);
8	Ligações Químicas;
9	Ligações Químicas;
10	Ligações Químicas;
11	1ª Avaliação
12	Relações Estequiométricas
13	Propriedades das soluções
14	Propriedades das soluções
15	Termoquímica
16	Termoquímica
17	Equilíbrio Químico

18	Equilíbrio Químico
19	Cinética Química
20	Cinética Química
21	2ª Avaliação
22	Princípios da Química Analítica: Noções de análise química e a escolha do método analítico adequado
23	Noções gerais de química analítica qualitativa - Reações em via seca e em via úmida
24	Noções gerais de química analítica qualitativa - Reações em via seca e em via úmida
25	Noções gerais de química analítica quantitativa e a escolha do método analítico
26	Volumetria : Ácido-Base ou de Neutralização, Precipitação, Oxido-redução e Complexometria
27	Volumetria : Ácido-Base ou de Neutralização, Precipitação, Oxido-redução e Complexometria
28	Gravimetria: Precipitação, Digestão, Filtração, Lavagem, Secagem ou Calcinação e Pesagem
29	Gravimetria: Precipitação, Digestão, Filtração, Lavagem, Secagem ou Calcinação e Pesagem
30	3ª Avaliação: Prova ou Seminário

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS

BIBLIOGRAFIA BÁSICA:

1. ATKINS, P.; LORETTA, J. Princípios de Química, Bookman Companhia editora, São Paulo, 2001.
2. BARNES, J.D.; DENNEY, R.C.; MENDHAM, J.; THOMAS, M.J.K. VOGEL - Análise Química Quantitativa. LTC - Livros Técnicos e Científicos, 2002, 462 páginas, Brochura, 6ª edição.
3. BROWN, T. L.; LEMAY Jr., H. E.; BURSTEN, B. E. Química: Ciência Central. 7ª edição, Rio de Janeiro: LTC. 1999.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

4. COLLINS, C., BRAGA, G. Introdução a métodos cromatográficos.4.ed.Campinas-SP: UNICAMP, 1997.
5. GONÇALVES, M. L. S. S. Métodos Instrumentais Para Análise de Soluções – Análise Quantitativa , 4a ed., Lisboa, Fundação Calouste Gulbenkian, 1996.
6. HARRIS, Daniel C. Análise Química Quantitativa. 5ª edição. LTC - Livros Técnicos e Científicos, 2001.
7. LEE J. D., Química Inorgânica não tão concisa. Tradução da 5ª Edição. Edgard Blucher Ltda, 1999.
8. ROZENBERG I. M., Química Geral, Edgard Blucher Ltda, São Paulo, 1a Edição, 2002.

____/____/____
DATA

ASSINATURA DO PROFESSOR

____/____/____
HOMOLOGADO NO COLEGIADO

COORD. DO COLEGIADO