



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
PRÓ-REITORIA DE ENSINO - Proen

Av. José de Sá Maniçoba, s/nº. Centro - Caixa Postal 252 – 56304-205 - Petrolina-PE
Telefone: (87) 3862 3869. E-mail: proen@univasf.edu.br

ANEXO I: Modelo de Programa de Disciplina
(elaborar em conformidade com o Projeto Pedagógico do Curso)

		UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO PROGRAMA DE DISCIPLINA		
NOME		COLEGIADO	CÓDIGO	SEMESTRE
QUÍMICA GERAL E ANALÍTICA		ZOOTECNIA	ZOOT0041	2016.1
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 60H	PRÁT:0H	HORÁRIO: 2 ^{AS} E 5 ^{AS} FEIRAS DE 10-12 HORAS	
CURSOS ATENDIDOS			SUB-TURMAS	
ZOOTECNIA				
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)			TITULAÇÃO	
RITA DE CÁSSIA RODRIGUES DE SOUZA			DOUTOR	
EMENTA				
Conceitos básicos. Estrutura atômica. Tabela periódica. Ligações químicas. Relações estequiométricas. Propriedade dos líquidos e 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.				
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				
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)				

CONTEÚDOS DIDÁTICOS				
DATA (Dia/Mês)	TEMAS ABORDADOS/ ATIVIDADES DESENVOLVIDAS	PROFESSOR (ES)	CARGA/HORARIA	
			TEÓR	PRÁT.
25/04	Apresentação da disciplina e enfoque da importância da Química na Zootecnia. 1. Matéria/suas propriedades e medidas;	Rita de Cássia	02	
28/04 02/05	2. Estrutura Atômica;	Rita de Cássia	04	
05/05 09/05	3. Periodicidade Química (Tabela Periódica);	Rita de Cássia	04	



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO
PRÓ-REITORIA DE ENSINO - Proen

Av. José de Sá Maniçoba, s/nº. Centro - Caixa Postal 252 – 56304-205 - Petrolina-PE
Telefone: (87) 3862 3869. E-mail: proen@univasf.edu.br

16/05 19/05	4. Ligações Químicas;	Rita de Cássia	04	
23/05	1ª Avaliação	Rita de Cássia	02	
30/05	5. Relações Estequiométricas	Rita de Cássia	02	
02/06 06/06	6. Propriedades das soluções	Rita de Cássia	04	
09/06 13/06	7. Termoquímica	Rita de Cássia	04	
16/06 20/06	8. Equilíbrio Químico	Rita de Cássia	04	
23/06 27/06	9. Cinética Química	Rita de Cássia	04	
04/07	2ª Avaliação	Rita de Cássia	02	
07/07 11/07	10. Princípios da Química Analítica: Noções de análise química e a escolha do método analítico adequado		04	
14/07 18/07	11. Noções gerais de química analítica qualitativa (Noções gerais de química analítica qualitativa. (Reações em via seca e em via úmida);	Rita de Cássia	04	
21/07	12. Noções gerais de química analítica quantitativa (Noções de análise quantitativa e a escolha do método analítico;	Rita de Cássia	04	
25/07	13. Noções gerais de química analítica quantitativa (Volumetria : Ácido-Base ou de Neutralização, Precipitação, Oxido-redução e Complexometria);	Rita de Cássia	04	
28/07 01/08	14. Noções gerais de química analítica quantitativa (Gravimetria: Precipitação, Digestão, Filtração, Lavagem, Secagem ou Calcinação e Pesagem).	Rita de Cássia	04	
04/08 08/08 11/08	3ª Avaliação : Seminário	Rita de Cássia	04	

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

APROV. NO COLEGIADO

COORD. DO COLEGIADO