



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 EXPERIMENTAL		ZOOTECNIA	ZOOT0042	2017.1
CARGA HORÁRIA	TEÓR: 15H	PRÁT:30H	HORÁRIO: 3^{AS} FEIRAS DE 08-11 HORAS E 14-17 HORAS	
CURSOS ATENDIDOS			SUB-TURMAS	
ZOOTECNIA			ZOOT0042A ZOOT0042B	
PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)			TITULAÇÃO	
RITA DE CÁSSIA RODRIGUES DE SOUZA			DOUTOR	
EMENTA				
Normas gerais de segurança em laboratório. Manuseio de vidrarias e instrumentos de laboratório. Calibração de instrumentos volumétricos (Medidas em química: massa e volume). Separação de misturas e solubilidade das substâncias. Identificação de substâncias e reatividade de metais. Preparação de Soluções. Padronização de soluções. Volumetria de neutralização. Equilíbrio químico. Cinética Química: Estudo da velocidade de uma reação química. Potenciometria: Titulação Potenciométrica. Introdução de análises instrumentais: Espectroquímica e de Separação.				
OBJETIVOS				
OBJETIVO GERAL: Utilizar a química como instrumento para o conhecimento e resolução de problemas do cotidiano em diversas áreas relacionadas ao curso de Zootecnia. Despertar o interesse científico dos alunos para a Química, motivando o aprendizado dos mesmos através do desenvolvimento de experimentos em laboratório.				
OBJETIVOS ESPECÍFICOS: Obter o conhecimento na área da química, adquirindo a capacidade de reconhecer estruturas químicas, os fenômenos químicos envolvidos com suas transformações, cálculos estequiométricos, métodos e equipamentos que podem ser utilizados pelos alunos na sua área de interesse. Interpretar qualitativamente e quantitativamente uma reação química. Assim como, dar um conhecimento suporte ao desenvolvimento de outras áreas do curso de Zootecnia.				
METODOLOGIA				
Aulas teóricas e práticas, experimentos em laboratório, exercícios individuais e em grupo, quadro branco, pincel, utilização de roteiro (apostilas).				
FORMAS DE AVALIAÇÃO				
A avaliação será distribuída em 03 notas (EE1 + EE2+EE3) / 3, sendo: EE1 = 10,00 – Avaliação pratica e escrita individual EE2 = 10,00 – Avaliação pratica e escrita individual EE3 = 10,00 – Avaliação contínua (Exercícios pré e pós práticas)				

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	
Número	TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA
01	Apresentação da disciplina e enfoque da importância da Química na Zootecnia. Normas gerais de segurança em laboratório. Manuseio de vidrarias e instrumentos de laboratório.
02	Calibração de instrumentos volumétricos (Medidas em química: massa e volume).



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

03	Separação de misturas
04	Solubilidade das substâncias
05	Identificação de substâncias e reatividade de metais
06	1ª Avaliação
07	Cinética Química: Estudo da velocidade de uma reação química
08	Equilíbrio químico.
09	Preparação de Soluções.
10	Padronização de soluções
11	2ª Avaliação
12	Volumetria de neutralização
13	Potenciometria: Titulação Potenciométrica
14	Introdução de análises instrumentais: Espectroquímica e de Separação
15	3ª Avaliação

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