



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