



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](mailto:proen@univasf.edu.br)

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

		<b>UNIVERSIDADE FEDERAL DO VALE DO SÃO FRANCISCO</b> <b>PROGRAMA DE DISCIPLINA</b>		
<b>NOME</b>		<b>COLEGIADO</b>	<b>CÓDIGO</b>	<b>SEMESTRE</b>
QUÍMICA GERAL E ANALÍTICA		ZOOTECNIA	ZOOT0041	2017.1
<b>CARGA HORÁRIA</b>	<b>TEÓR: 60H</b>	<b>PRÁT:0H</b>	<b>HORÁRIO: 2<sup>AS</sup> E 6<sup>AS</sup> FEIRAS DE 10-12 HORAS</b>	
<b>CURSOS ATENDIDOS</b>				<b>SUB-TURMAS</b>
ZOOTECNIA				
<b>PROFESSOR (ES) RESPONSÁVEL (EIS)</b>				<b>TITULAÇÃO</b>
RITA DE CÁSSIA RODRIGUES DE SOUZA				DOUTOR
<b>EMENTA</b>				
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.				
<b>OBJETIVOS</b>				
<b>OBJETIVO GERAL:</b> Utilizar a química como instrumento para o conhecimento e a resolução de problemas do cotidiano e da Zootecnia.				
<b>OBJETIVOS ESPECÍFICOS:</b> 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.				
<b>METODOLOGIA</b>				
Aulas teóricas expositivas, exercícios individuais e em grupo. Utilizando como recurso material textos, artigos, quadro branco, pincel, notebook e data-show.				
<b>FORMAS DE AVALIAÇÃO</b>				
As avaliações serão distribuídas em 03 notas (EE1 + EE2 + EE3) / 3, sendo: <ul style="list-style-type: none"><li>• EE1 = 10,00 – Avaliação individual (Prova)</li><li>• EE2 = 10,00 – Avaliação individual (Prova)</li><li>• EE3 = 10,00 – Avaliação individual (Prova ou Seminário)</li></ul>				

<b>CONTEÚDO PROGRAMÁTICO</b>	
<b>Número</b>	<b>TEMAS ABORDADOS/DETALHAMENTO DA EMENTA</b>
01	Apresentação da disciplina e enfoque da importância da Química na Zootecnia.
02	1. Matéria/suas propriedades e medidas;
03	2. Estrutura Atômica;
04	3. Periodicidade Química (Tabela Periódica);
05	4. Ligações Químicas;
06	1ª Avaliação
07	5. Relações Estequiométricas
	6. Propriedades das soluções



**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](mailto:proen@univasf.edu.br)

08	7. Termoquímica
09	8. Equilíbrio Químico
10	9. Cinética Química
11	2ª Avaliação
12	10. Princípios da Química Analítica: Noções de análise química e a escolha do método analítico adequado
13	11. Noções gerais de química analítica qualitativa (Noções gerais de química analítica qualitativa. (Reações em via seca e em via úmida);
14	12. Noções gerais de química analítica quantitativa (Noções de análise quantitativa e a escolha do método analítico;
15	13. Noções gerais de química analítica quantitativa (Volumetria : Ácido-Base ou de Neutralização, Precipitação, Oxido-redução e Complexometria);
16	14. Noções gerais de química analítica quantitativa (Gravimetria: Precipitação, Digestão, Filtração, Lavagem, Secagem ou Calcinção e Pesagem).
17	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

\_\_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_  
APROV. NO COLEGIADO

\_\_\_\_\_  
COORD. DO COLEGIADO