



**MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DE PERNAMBUCO
SECRETARIA GERAL DOS CONSELHOS DA ADMINISTRAÇÃO SUPERIOR
CONSELHO DE ENSINO, PESQUISA E EXTENSÃO**

RESOLUÇÃO Nº 478/2009.

EMENTA: Aprova equivalência das disciplinas: “INTRODUÇÃO À ANÁLISE QUÍMICA e ANÁLISE QUÍMICA VETERINÁRIA”, respectivamente, dos Cursos de Zootecnia e Medicina Veterinária, da Unidade Acadêmica de Garanhuns desta Universidade.

O Presidente do Conselho de Ensino, Pesquisa e Extensão da Universidade Federal Rural de Pernambuco, no uso de suas atribuições e tendo em vista o disposto no Parágrafo 6º do Art. 15 do Estatuto desta Universidade e considerando os termos da Decisão Nº 212/2009 da Câmara de Ensino de Graduação deste Conselho, em sua VI Reunião Extraordinária, realizada no dia 07 de outubro de 2009, exarada no Processo UFRPE Nº 23082.001870/2009,

R E S O L V E:

Art. 1º - Aprovar, em sua área de competência, a equivalência das disciplinas INTRODUÇÃO À ANÁLISE QUÍMICA, carga horária 60 (sessenta) horas (4 créditos) e ANÁLISE QUÍMICA VETERINÁRIA, carga horária 45 (quarenta e cinco) horas (3 créditos), respectivamente ofertadas nas grades curriculares dos Cursos de Zootecnia e Medicina Veterinária da Unidade Acadêmica de Garanhuns desta Universidade, cujos programas encontram-se anexados ao Processo acima mencionado.

Art. 2º - Revogam-se às disposições em contrário.

SALA DOS CONSELHOS DA UFRPE, em 13 de outubro de 2009.

PROF. VALMAR CORRÊA DE ANDRADE
= PRESIDENTE =



UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DE PERNAMBUCO

Rua Dom Manoel de Medeiros, s/n. - Dois Irmãos 52171-900 Recife - PE

Fone: 0xx-81-3302-1000

<http://www.ufrpe.br>

(ANEXO DA RESOLUÇÃO Nº 478/2009 DOCEPE)

PROGRAMA DE DISCIPLINA

IDENTIFICAÇÃO

DISCIPLINA: ANÁLISE QUÍMICA VETERINÁRIA	CÓDIGO: 10229
DEPARTAMENTO: DEPARTAMENTO DE QUÍMICA	ÁREA: QUÍMICA INORGÂNICA
CARGA HORÁRIA TOTAL: 45 HORAS	NÚMERO DE CRÉDITOS:
CARGA HORÁRIA SEMANAL: TEÓRICAS:	PRÁTICAS: TOTAL:
PRÉ-REQUISITOS:	
CO-REQUISITOS:	

EMENTA

Conceitos de substâncias. Misturas e processos de separação. Reações químicas. Soluções. Fundamentos da volumétrica. Equilíbrio químico. Conceitos de ácido, bases. pH e solução tampão.

CONTEÚDO

UNIDADES E ASSUNTOS

1. Visão macroscópica e microscópica da matéria.
 - 1.1. Sistemas homogêneos e heterogêneos.
2. Dissociação eletrolítica.
 - 2.1. Eletrólitos fortes e fracos.
 - 2.2. Grau de dissociação.
3. Reações químicas:
 - 3.1. Neutralização, precipitação, complexação e hidrólise.
 - 3.2. Cálculo estequiométrico.
4. Propriedades das soluções e unidades de concentração.
5. Equilíbrio químico.
6. Conceito de ácidos e bases.
 - 6.1. Escala de pH e pOH.
 - 6.2. Efeito tampão.
7. Fundamentos da volumétrica.

(ANEXO DA RESOLUÇÃO Nº 478/2009 DOCEPE)

PARTE PRÁTICA.

1. Substâncias puras e misturas.
2. Soluções eletrolíticas e reações iônicas.
3. Estequiometria de uma reação química.
4. Relação entre densidade e concentração de soluções.
5. pH e sistema tampão.
6. Volumetria de neutralização.
7. Padronização de soluções.
8. Aplicação da volumetria numa análise de rotina.

BIBLIOGRAFIA

MASTERTON, W.L. SLOWINSKI, E.J. STANITSKI, C.L. Princípios de Química, Guanabara, 1990.

MAHAN, B.H. Química um curso universitário. Edgard Blucher Ltda. 2a ed. 1977.

ONLWEILER, Otto Alcides. Química Analítica Quantitativa.

KING, E.J. Análise Qualitativa - reações, separações e experiências. Ed. Interamericana, Rio de Janeiro, 1981.

ALEXEEV, V. Análise Qualitativa. Lopes da Silva, 1982.

Aprovado na reunião do C.T.A. em 06-08-90.