

**SERVIÇO PÚBLICO FEDERAL****MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL RURAL DO SEMI-ÁRIDO
PRO-REITORIA DE GRADUAÇÃO****IDENTIFICAÇÃO**

CURSO	DEPARTAMENTO
BIOTECNOLOGIA	AGROTECNOLOGIA E CIÊNCIAS SOCIAIS

PROGRAMA GERAL DA DISCIPLINA

CÓDIGO	DISCIPLINA	POSIÇÃO INTEGRALIZAÇÃO.	NA
ACS0398 (1200748)	LABORATÓRIO DE QUÍMICA BÁSICA	B1	

PROFESSOR**Francisco Klebson Gomes dos Santos**

CARGA HORÁRIA SEMANAL				Nº DE CRÉDITOS	CARGA HORÁRIA
TEÓRICA	PRÁTICA	TEÓRICA-PRÁTICA	TOTAL	TOTAL	TOTAL
-	-	02	02	02	30
PRÉ-REQUISITO(S)					

OBJETIVOS DA DISCIPLINA

Desenvolver habilidades práticas comuns em laboratório de Química;
Aplicar na prática os conhecimentos adquiridos na teoria.

EMENTA

Segurança no laboratório. Manuseio das principais vidrarias e equipamentos. Preparo de soluções. Equilíbrios químicos no laboratório. Análises titulométricas. Pesagem. Limpeza de vidraria. Preparo de soluções. Reações químicas. Estequiometria. Cinética. Calorimetria.


CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Nº DA UNIDADE	UNIDADE	Nº de HORAS		
		T	P	T-P
I	<ul style="list-style-type: none">• Segurança no laboratório• Vidrarias e equipamentos• Densidade de sólidos e líquidos• Conservação da massa• Forças intermoleculares• Destilação simples		10	
II	<ul style="list-style-type: none">• Densidade de líquidos e sólidos• Soluções• Análise volumétrica		10	

III	<ul style="list-style-type: none"> • Fatores que influenciam a velocidade de uma reação química • Equilíbrio químico • Calorimetria • Solução tampão 		10	
TOTAL			30	

MÉTODOS		
TÉCNICAS	RECURSOS DIDÁTICOS	INSTRUMENTOS DE AVALIAÇÃO
<ul style="list-style-type: none"> - Exposições dialogadas; - Aulas práticas. 	<ul style="list-style-type: none"> - Quadro branco; - Retroprojeto; - Laboratório. 	<ul style="list-style-type: none"> - Trabalhos temáticos grupais (Seminários); - Relatório; - Avaliações.

REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS
<p>BIBLIOGRAFIA BÁSICA:</p> <ul style="list-style-type: none"> • ATKINS, Peter e JONES, Loretta. Princípios de Química: Questionando a vida moderna e o meio ambiente. 1a. Ed. Porto Alegre: Bookman, 2001. 911 p. • BROWN, T. L.; LEMAY, E.; BURSTEN, B. E.; Química – A Ciência Central. 9. ed. São Paulo: Pearson, 2006. • KOTZ, J.C.; TREICHEL, P.M.; WEAVER, G.C. Química Geral e Reações Químicas. Vol. 1. 6. ed. São Paulo: Cengage Learning, 2009.
<p>BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:</p> <ul style="list-style-type: none"> • BRADY, J. E.; HUMISTON, G. E. Química Geral. 2. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos Editora S.A., 1992. • BUENO, W. Manual de laboratório de físico-química. São Paulo: McGraw-Hill, 1980. • MAHAN, Bruce M. e MYERS, Rollie J. Química: um curso universitário. 4a. ed. São Paulo: Edgard Blücher, 1995. 582 p. • MASTERTON, W. L.; SLOWINSKI, E. J.; STANITSKI, C. L. Princípios de Química. 6. ed. Rio de Janeiro: Editora Guanabara Koogan, 1990. • RUSSEL, J.B. Química Geral. 2. ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1995. Vol. I e II.

APROVAÇÃO DEPARTAMENTO		
<u>18</u> de <u>outubro</u> de <u>2012</u>	 Prof. Humberto Neves Maia de Oliveira CHEFE DO DEPARTAMENTO SIAPE: 1670497	
CONSELHO DE ENSINO, PESQUISA E EXTENSÃO		
_____	____/____/____	_____
Nº REUNIÃO (CONSEPE)	DATA	SECRETARIA DO CONSEPE