

UNIVERSIDADE FEDERAL DE GOIÁS INSTITUTO DE QUÍMICA				 UFG	
Curso: Biotecnologia					
Ano letivo: 2010					
Nome da Disciplina: Química Geral (P)					
Data de início/término da Disciplina:					
Aulas práticas – horário: quarta-feira, das 10h às 11:40h (turma A)					
sexta-feira, das 08h às 09:40h (turma B)					
Carga horária total: 32h					
Carga horária teórica: -					
Carga horária prática: 32h					
Professor coordenador (email): Gláucia Braz Alcântara					
Professores colaboradores: -					
EMENTA					
Propriedades das substâncias, Soluções, Reações Químicas, Equilíbrio Químico, Eletroquímica.					
OBJETIVO GERAL					
Conhecer as técnicas básicas para o desenvolvimento de atividades experimentais ligadas à Química.					
METODOLOGIA					
Aulas práticas no laboratório com experimentos realizados em grupos de no máximo três alunos. É OBRIGATÓRIA a utilização de avental (jaleco) nas aulas.					
AVALIAÇÃO					
Na avaliação do aluno será considerada a participação nas aulas e domínio dos conteúdos, que serão medidos por relatórios e provas escritas: relatórios (peso 4) e prova escrita (peso 6).					
BIBLIOGRAFIA BÁSICA					
<ul style="list-style-type: none"> • RUSSEL, J.B. Química geral. 2ª ed. São Paulo: Makron Books do Brasil, 1994. v. 1 e 2. • MAHAN, B.M. Química um curso Universitário. 4ª ed. São Paulo: Edgard Blucher, 1993. • ATKINS, P. e JONES, L. Princípios de Química. Porto Alegre: Ed. Bookman, 2006. • KOTZ, J.C. E TREICHEL JR., PRINCÍPIOS DE QUÍMICA E REAÇÕES QUÍMICAS. RIO DE JANEIRO: LIVROS TÉCNICOS E CIENTÍFICOS, 2005. 					
CRONOGRAMA E CONTEÚDO PROGRAMÁTICO					
Data	Tipo de aula	Assunto	Turma	Docente	
09/03	P	Apresentação do professor; conteúdo programático; bibliografia; calendário. Elaboração de um relatório. Segurança em laboratório, materiais e equipamentos.		Gláucia	
16/03	P	Medidas volumétricas		Gláucia	
23/03	P	Método de purificação de uma substância		Gláucia	
30/03	P	Propriedades e transformação: Curva de aquecimento do p-diclorobenzeno		Gláucia	

06/04	P	Propriedades de substâncias iônicas e moleculares		Gláucia
13/04	P	Determinação da Curva de Solubilidade do Nitrato de Potássio		Gláucia
20/04	P	Preparo de soluções		Gláucia
27/04	P	Padronização de soluções		Gláucia
05/05	P	Volumetria ácido-base: Vinagre		Gláucia
12/05	P	1ª Prova		Gláucia
19/05	P	Reações Químicas		Gláucia
26/05	P	Equilíbrio		Gláucia
02/06	P	Equilíbrio iônico em soluções aquosas – ácidos e bases		Gláucia
09/06	P	Eletroquímica: Reações de oxidação e redução		Gláucia
16/06	P	Volumetria de oxidação e redução		Gláucia
23/06	P	2ª Prova Bimestral		Gláucia