

		UNIVERSIDADE FEDERAL DO ESPÍRITO SANTO CENTRO DE CIÊNCIAS EXATAS Departamento de Química Av. Fernando Ferrari, 514 - Campus Universitário Goiabeiras 29075-910 - Vitória - ES - Brasil e-mail: dquiufes@gmail.com Telefone: (0xx27) 4009-2486 Fax: (0xx27) 4009-2826	
		PROGRAMA DE DISCIPLINA DEPARTAMENTO DE QUÍMICA	
DISCIPLINA: Química I		CÓDIGO: QUI 06004	
CARGA HORÁRIA SEMANAL: 6h		TEORIA: 4h	LABORATÓRIO: 2h
CARGA HORÁRIA SEMESTRAL: 90		CRÉDITOS: 04	
PROGRAMA DA DISCIPLINA			
<p>1. ESTRUTURA ELETRÔNICA DOS ÁTOMOS: Histórico; Desenvolvimento da Teoria dos Átomos.</p> <p>2. MODELO ATÔMICO: Modelos do Átomo; Distribuição Eletrônica; Números Quânticos Propriedades Magnéticas.</p> <p>3. TABELA PERIÓDICA: Histórico; Utilidade do Conceito Periódico.</p> <p>4. PROPRIEDADES PERIÓDICAS E APERIÓDICAS</p> <p>5. LIGAÇÃO QUÍMICA: Natureza das Ligações Químicas; Ligação Iônica; Ligação Covalente; Eletronegatividade; Ressonância; Polaridade das Ligações; Forças Intermoleculares; Ligação Hidrogênio</p> <p>6. REAÇÕES E EQUAÇÕES QUÍMICA: Conceitos; Reações Ácido-Base; Reações de Precipitação e Complexação; Reações de Oxidação e Redução; Pesos Equivalentes e Equivalente Grama; Estequiometria; Cálculos Estequiométricos.</p> <p>7. SOLUÇÕES: Natureza das Soluções; Concentração de Soluções; Preparo de Soluções, Ácido, Base e Sais; Padronização de Soluções Volumétricas.</p> <p>8. CINÉTICA QUÍMICA: Velocidade de Reações e Mecanismo ; A Equação da Velocidade; Teoria de Colisões; Mecanismos de Reações; Catálise.</p> <p>9. EQUILÍBRIO QUÍMICO: As Características do Equilíbrio; Equilíbrio Químico e o Princípio de Le Chatelier; Equilíbrio Iônico; Cálculos de Equilíbrio.</p> <p>10. TERMOQUÍMICA: Primeiro Princípio; Entalpia e Lei de Hess; Segundo Princípio; Entalpia e Energia Livre.</p> <p>Bibliografia:</p> <p>. RUSSEL. J.B. Química Geral. Vol. 1,2 . 2ª edição, Makron Books. Rio de Janeiro, 1998. . BRADDY. J. Química Geral. Vol. 1,2. 1ª edição. LTC, Rio de Janeiro, 1986.</p>			
_____/_____/_____ 		_____ Assinatura	