



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
Universidade Federal da Bahia
Faculdade de Farmácia
Colegiado do Curso de Farmácia

Nome e código do componente curricular: QUI B14 – QUÍMICA INORGÂNICA E OS SISTEMAS BIOLÓGICOS		Departamento: Química Geral	Carga Horária: 68 T 34 P 34 E 00
Modalidade: Disciplina	Função: Básica	Natureza: Obrigatória	
Pré-requisito: QUI B13 FUNDAMENTOS DE QUÍMICA		Módulo de alunos: 70	
Ementa: Estudo do Hidrogênio. Elementos representativos dos grupos 1 ao 17. grupo do zinco. Elementos de Transição.			
Conteúdo Programático 1. Constituição da Biosfera. Elementos essenciais 2. Periodicidade e as propriedades químicas dos elementos 3. Hidrogênio: um elemento único. 4. Elementos do bloco “s”: Metais alcalinos e alcalinos terrosos- Propriedades Reatividade dos elementos e principais Compostos. A química dos elementos do bloco “s” no organismo. 5. Elementos do grupo 13 – propriedades gerais e a química do alumínio. 6. Grupo 14 7. Grupo 15 8. Halogênios os não metais mais relativos. Conteúdo das Aulas Práticas 1 Hidrogênio: Obtenção, reatividade e compostos. 2 Metais alcalinos Reatividade e Identificação 3 Metais alcalinos terrosos : Reatividade e Identificação 4 Elementos do grupo 13 5-Elementos do grupo 14 6-Elementos do grupo 15 7-Elementos do grupo 16 8-Elementos do grupo 17 9-Elementos de transição 10-Compostos de Coordenação			
Bibliografia BRADY, J. E. e HUMISTON, G. E. “Química Geral”. 2ª Ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos Editora S. A. 1989. JOESTEN, M. D. e WOOD, J. L. “World of Chemistry”. 2ª Ed. USA: Saunders College Publishing. 1996. SIENKO, M. J. e PLANE, R. A. “Química Geral”. 5ª Ed. São Paulo: Companhia Editora Nacional. 1977. SLABAUGH, W. H. e PARSONS T. D. “Química Geral”. 1ª Ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos Editora S.A. 1977. SNYDER, C. H. ”The Extraordinary Chemistry of Ordinary Chemistry”. USA: John Willey & Sons, Inc. 1995.			