



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

Nome e código do componente curricular: QUI B13 – FUNDAMENTOS DE QUÍMICA		Departamento: Química Geral	Carga Horária: 34 T 34 P 00 E 00
Modalidade: Disciplina	Função: Básica	Natureza: Obrigatória	
Pré-requisito: Nenhum		Módulo de alunos: 70	
<b>Ementa:</b> Estrutura do átomo: modelos de Rutherford-Bohr e atual. Ligação Química: Teoria de ligação de valência; Introdução a teoria de orbital molecular; Modelo simplificado da ligação iônica. Forças Intermoleculares. Soluções e Colóides. Reações químicas: aspectos qualitativos. Reações Químicas: aspectos quantitativos. Energia de Ativação e equilíbrio Químico.			
<b>Conteúdo Programático</b> I Estrutura Modelo de atômica 1 Modelo de Rutherford 2 Modelo de Bohr 3 Modelo de Atual II Forças Interpartículas 1 Tipos de ligações química e forças intermoleculares 2 Ligações Covalentes: 1 Teoria da ligação de valência ? Teoria do Orbital Molecular: moléculas diatômicas. 3 Ligação Iônica : energias envolvidas 4 Força intermolleculares: dipolo: dipolo instantâneo-dipolo induzido:íon-dipolo 5 Forças interpartículas e os estados físicos da matéria III Estados Dispersos da Matéria 1 Soluções e Colóides 2 Concentração de soluç–eos :conceito e modos de expressar 3 Forças interpartículas e solubilidade 4 Sistemas coloidais: propriedades e formação IV Reações Químicas 1 Definição: reação e equação 2 Mol e massas molares 3 Tipos de reações : Ácido-Base:Oxidação –Redução 4 energia de Ativação e velocidade das reações. 6 Equilíbrio Químico.			
<b>Bibliografia</b> J. E. Brady, G. E Humiston Química Geral 2ª ed Livros Técnicos e Científicos Editora S.ª 1986 JB Russel Química Geral (Tradutores: Guekezian, M.C e outros). 2ª edi vol(s) 1 e2 Makron Books. São Paulo. 1994.			