

QUÍMICA INORGÂNICA I	Carga Horária: 80 horas
Conteúdo	
A disciplina aborda os seguintes conteúdos:	
<ul style="list-style-type: none"> - Estrutura Atômica: A radiação eletromagnética; O espectro de linhas do hidrogênio e o cálculo da energia entre as raias; As formas dos orbitais d; - Sólidos Iônicos e Ligação Química: A ligação iônica; Equações para o cálculo da energia reticular, Born-Landé e Kapustinskii; O ciclo de Born-Haber; Retículos cristalinos mais comuns e o número de coordenação; - Teoria do orbital molecular: Orbital ligante, anti-ligante e não-ligante; Distribuição eletrônica com a simbologia g e u; Montagem dos diagramas de energia e estabilidade das moléculas; Noções sobre espectroscopia fotoeletrônica; - Propriedades gerais dos grupos s, p, d e f; - Síntese de complexos: Síntese do alúmen de potássio e do cloreto de hexamincobalto(III). 	
Bibliografia Básica	
<ol style="list-style-type: none"> 1. LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2003. 2. ATKINS, P.W. e JONES L.L., “Princípios de Química – Questionando a Vida Moderna e o Meio Ambiente”, Artmed Ed. Ltda, Porto Alegre (RS), 2006. 3. MAHAN, “Química um Curso Universitário”, 4a edição, Ed. Edgard Blucher Ltda, São Paulo, 2000. 	
Bibliografia Complementar	
<ol style="list-style-type: none"> 1. ATKINS, P. W.; SHRIVER, D. F. Química Inorgânica. 4. ed. São Paulo: Bookman, 2008. 2. BARROS, H. C. Química Inorgânica: uma Introdução. Belo Horizonte: UFMG, 1989. 	