

QUÍMICA INORGÂNICA II	Carga Horária: 80 horas
Conteúdo	
<p>A disciplina aborda os seguintes conteúdos:</p> <ul style="list-style-type: none"> - Introdução à química de coordenação; - Diversos tipos de ligantes e seus modos de coordenação; - Números e poliedros de coordenação; - Isomeria em compostos de coordenação; - Nomenclatura de compostos de coordenação; - O conceito do campo ligante (TCL); - Desdobramento de energias de orbitais em campo octaédrico, tetraédrico e quadrado; - A série espectroquímica de ligantes; - Complexos de alto e baixo spin; - TCL e propriedades magnéticas; - Energia de estabilização pelo campo ligante; - O efeito JahnTeller; - Química descritiva sistemática dos elementos de transição mais comuns levando em consideração os seguintes aspectos; - Obtenção, estruturas e propriedades das substâncias mais comuns; - Processos industriais envolvendo metais de transição ou seus compostos; - Processos catalíticos envolvendo compostos de metais de transição. 	
Bibliografia Básica	
<ol style="list-style-type: none"> 1. ATKINS, P. W.; SHRIVER, D. F. Química Inorgânica. 4. ed. São Paulo: Bookman, 2008. 2. LEE, J. D. Química Inorgânica Não Tão Concisa. 5. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2003. 3. FARIA, R. F. Química de coordenação- fundamentos e atualidades. 1 ed. Editora Átomo, 2005. 	
Bibliografia Complementar	
<ol style="list-style-type: none"> 1. BARROS, H. C. Química Inorgânica: uma Introdução. Belo Horizonte: UFMG, 1989. 	