

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