



Química de Coordenação		
Código: PQ301		Área de Concentração: Química
Carga Horária: 60	Créditos: 04	
Responsáveis: Prof. André Bogado e Prof. Luís Dinelli		
Objetivos: <p>O aluno deverá compreender as teorias de ligação e correlacionar com as propriedades dos compostos de coordenação. Saber demonstrar como interpretar as origens dos espectros eletrônicos dos compostos de coordenação e correlacionar esses espectros com a ligação. Saber observar com mais detalhes as evidências que são usadas na análise dos caminhos de reação, para então desenvolver um entendimento mais profundo dos mecanismos das reações dos complexos de metais de transição.</p>		
Ementa: <p>Ligação, estrutura e estereoquímica dos compostos de coordenação; Espectros eletrônicos e propriedades magnéticas dos compostos de coordenação; Noções de cinética e mecanismos das reações dos compostos de coordenação;</p>		
Programa: <ol style="list-style-type: none">1. Estruturas e Isômeros:<ol style="list-style-type: none">1.1 História1.2 Nomenclatura1.3 Isomeria.1.4 Números de coordenação e estruturas2. Teorias de ligação<ol style="list-style-type: none">2.1 Teoria de ligação valência2.2 Teoria do campo cristalino.2.3 Teoria do campo ligante.2.4 O Efeito Jahn-Teller.3. Espectro eletrônico de complexos<ol style="list-style-type: none">3.1 Absorção da luz3.2 Números quânticos de átomos multieletrônicos: acoplamento spin-órbita		



3.3. Espectros de eletrônicos de compostos de coordenação: Regras de seleção, diagramas de correlação, diagramas de Tanabe-Sugano.

4. Reações e mecanismos

4.1 Reações de substituição: compostos lábeis e inertes; mecanismo de substituição

4.2 Evidências cinéticas de reações: Dissociação, troca e associação

4.3. Evidências experimentais na substituição octaédrica: dissociação, energia livre, mecanismos associativos, mecanismo de base conjugada e efeito quelato.

4.4. Estereoquímica das reações: Substituição em complexos trans e cis e isomerização de anéis quelatos.

4.5. Reações de substituição em complexos quadrado planares

4.6. O efeito trans

4.7. Reações de oxi-redução.

Bibliografia:

1. Huheey, J.E.; Keiter, E.A.; Keiter, R.L. *Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity*, 1993, 4ª ed., Harper Collins College Publishers.
2. Miessler, G. L.; Fischer P.J.; Tarr, D.A. *Química Inorgânica*, 2014, São Paulo, Pearson Education do Brasil, 5ª edição.
3. Douglas, B.; McDaniel, D.; Alexander, J. *Concepts and Models of Inorganic Chemistry*, 1994, John Wiley & Sons, 3ª edição.
4. Sharpe, A .G. *Inorganic Chemistry*, 1986, Longman, 2ª edição.
5. Shriver, D.F.; Atkins, P.W. *Química Inorgânica*, trad. Roberto de Barros Faria e Cristina Maria Pereira dos Santos, 2008, Porto Alegre, Bookman, 4ª ed.
6. Housecroft, C.E.; Sharpe, A.G. *Química Inorgânica*, 4ª. ed., Vol 1 e 2, Pearson Prentice Hall, 2013.