

UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

ESTE DOCUMENTO NÃO SUBSTITUI O ORIGINAL

Programa Analítico de Disciplina							
QUI420 Química Inorgânica Experimental							
Departamento de Química - Centro de Ciências Exatas e Tecnológicas							
Número de créditos: 4		Teóricas	Práticas	Total			
Duração em semanas: 15	Carga horária semanal	0	4	4			
Períodos - oferecimento: II	Carga horária total	0	60	60			

Pré-requisitos (Pré ou co-requisitos)*				
QUI320				
Ementa				
Preparação de compostos de coordenação. Confirmação de fórmulas moleculares e estruturais d compostos de coordenação. Caracterização de compostos de coordenação por métodos físicos.				

Oferecimento aos Cursos

Curso	Modalidade	Período
Licenciatura em Química(LIC)	Optativa	-
Química(BAC)	Optativa	-
Química(LIC)	Optativa	-



UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

ESTE DOCUMENTO NÃO SUBSTITUI O ORIGINAL

QUI420 Química Inorgânica Experimental

QUI420 Química Inorgânica Experimental

Seq	Aulas Práticas	Horas/Aula
1	Preparação de compostos de coordenação	20
	1.1. Preparação de compostos de coordenação1.2. Purificação dos compostos obtidos	
2	Confirmação de fórmulas moleculares e estruturais de compostos de coordenação	20
	2.1. Análise elementar qualitativa2.2. Análise quantitativa2.3. Confirmação de fórmulas	
3	Caracterização de compostos de coordenação por métodos físicos	20
	 3.1. Obtenção de espectros de absorção no UV-Visível 3.2. Medidas de Condutividade molar 3.3. Medidas de suscetibilidade magnética 3.4. Espectros de infra-vermelho 3.5. Aplicação de outros métodos físicos tais como espectroscopia de Raio-X e de RMN 	



UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA

ESTE DOCUMENTO NÃO SUBSTITUI O ORIGINAL

QUI420 Química Inorgânica Experimental

Referências Bibliográficas

Bibliografia Básica:

Diblia grafia Complementor:

Bibliografia Complementar:

- 1 BASOLO, F. Química de los compuestos de coordinación. Barcelona: Editorial Reverté S.A., 1973. 243p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]
- 2 HESLOP, R.B. e LONES, H. Química inorgânica. 2 ed. Lisboa: Ed. Fundação Calouste Gulbenkian, 1976. 940p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]
- 3 HUHEEY, J.E. Inorganic chemistry, principles of structure and reactivity. 3 ed. New York: Harper and Row, 1983. 936p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]
- 4 PASS, G. & SUTCLIFFE, H. Practical inorganic chemistry. 2 ed. London: Champman and Hall, 1974. 241p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]
- 5 VOROBYOVA, O.I.; DUNAEVA, K. M.; IPPOLITOVA, E. A. e TAMM, N.S. Practical organic chemistry. Moscow: MIR Publishers, 1987. 302p. [Exemplares disponíveis: Não informado.]