



Disciplina	CH Teórica	CH Prática	Crédito
QUÍMICA INORGÂNICA II	45	15	3.0

Turma		
Identificação	Cursos que Atende	Período
60	CIÊNCIAS DA NATUREZA SRN; QUÍMICA	2022.2

Horário	Professor	N. Qtd Subturmas
TER - 14 00 15 00 15 00 16 00; QUA - 14 00 15 00 15 00 16 00;	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO	0

Ementa
Ementa Fundamentos de estrutura atômica (teoria quântica); Simetria molecular e teoria de grupo; Teorias de ligação; Teorias ácidos-base; Química de coordenação (estrutura, ligação e reações); Introdução à espectroscopia eletrônica. BIBLIOGRAFIA BÁSICA FARIAS, ROBSON FERNANDES DE, Práticas De Química Inorgânica, São Paulo Átomo, 2010. LEE, J. D., Química Inorgânica não tão concisa, 5ª Edição, São Paulo Edgard Blücher, 1999. SHRIVER, D. F., ATKINS, P. W. Química Inorgânica, 4ª edição, São Paulo Bookman, 2008. MIESSLER, G.L., FISCHER, P.J., TARR, D.A. Inorganic chemistry, 5th edition, Pearson, 2013. COMPLEMENTAR BRITO, M. A., Química Inorgânica - Compostos De Coordenação, Santa Catarina Edifurb, 2007. COTTON F. A., Basic Inorganic Chemistry, 3ª Edição, John Wiley, 1995. HUHEEY J. E., Inorganic Chemistry Principles of Structure and Reactivity, 4ª Edição, Harper Collins, 1993. MOELLER, THERALD, Química Inorgânica Moderna, Reverte, 1994. SHARPE, A., Química Inorgânica, 2ª Edição, Reverte, 1993.

Objetivo
Capacitar os estudantes para que consigam analisar de forma crítica as propriedades, ligação e reatividade de compostos de transição

Metodologia
Aulas expositivas e dialogadas, fazendo uso de recursos multimídia. Resolução de problemas e exercícios durante as aulas. Estudos de caso

Conteúdo Programático
Estrutura atômica Simetria molecular e teoria de grupo Teorias de Ligação Química (TLV e Teoria do Orbital Molecular) Teorias ácido-base Química de coordenação (Estrutura, ligação e reatividade) Introdução à espectroscopia

Forma de Avaliação
Avaliação de desempenho de forma escrita Resolução de problemas e exercícios em sala de aula. Elaboração de seminários Relatórios de aulas práticas Avaliação 3 Exercícios

Bibliografia

BÁSICA:

Nenhuma bibliografia basica cadastrada para o componente curricular.

COMPLEMENTAR:

BÁSICA FARIAS, R.F. Práticas de Química Inorgânica, São Paulo Átomo, 2010 LEE, J.D., Química Inorgânica não tão conscisa, 5ª Edição, São Paulo Edgard Blücher, 1999. SHRIVER, D.F., ATKINS, P.W. Química Inorgânica, 4ª Edição, São Paulo Bookman, 2008. RODGERS, G.E. Química inorgânica descritiva, de coordenação e do estado sólido, Tradução da 3ª edição norte-americana, São Paulo Cengage Learning, 2017. COMPLEMENTAR COTTON F.A. Basic Inorganic Chemistry, 3ª Edição, John Wiley, 1995. HUHEEY J.E., Inorganic Chemistry Principles of Structure, and Reactivity, 4ª Edição, Harper Collins, 1993.

Unidade Programática							
Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas		Professor Responsável	
		Início	Fim	Teórica	Prática		
04/04/2023 (Ter)	Apresentação da Disciplina	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO	
05/04/2023 (Qua)	Estrutura atômica	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO	

**Unidade Programática**

Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas		Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	
11/04/2023 (Ter)	Estrutura atômica	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
12/04/2023 (Qua)	Teorias de ligação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
18/04/2023 (Ter)	Teorias de ligação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
19/04/2023 (Qua)	Simetria molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
25/04/2023 (Ter)	Simetria molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
26/04/2023 (Qua)	Simetria molecular	14:00	16:00	0	2	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
02/05/2023 (Ter)	Avaliação 1	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
03/05/2023 (Qua)	Teoria do orbital molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
09/05/2023 (Ter)	Teoria do orbital molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
10/05/2023 (Qua)	Teoria do orbital molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
16/05/2023 (Ter)	Teoria do orbital molecular	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
17/05/2023 (Qua)	Teorias ácido-base	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
23/05/2023 (Ter)	Aula prática 2	14:00	16:00	0	2	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
24/05/2023 (Qua)	Química de coordenação Estrutura, isomeria e nomenclatura	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
30/05/2023 (Ter)	Química de coordenação Estrutura, isomeria e nomenclatura	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
31/05/2023 (Qua)	Ligações em compostos de coordenação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
06/06/2023 (Ter)	Ligações em compostos de coordenação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
07/06/2023 (Qua)	Segunda avaliação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
14/06/2023 (Qua)	Aula prática 3 - Síntese de compostos de coordenação	14:00	18:00	0	4	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
20/06/2023 (Ter)	Aula prática 4 - Síntese de compostos de coordenação	14:00	18:00	0	4	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
21/06/2023 (Qua)	Espectro eletrônico em complexos	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
27/06/2023 (Ter)	Espectro eletrônico em complexos	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
28/06/2023 (Qua)	Espectro eletrônico em complexos	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
04/07/2023 (Ter)	Reações e mecanismos em compostos de coordenação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
05/07/2023 (Qua)	Reações e mecanismos em compostos de coordenação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
11/07/2023 (Ter)	Caracterização de compostos de coordenação	14:00	17:00	0	3	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
12/07/2023 (Qua)	Avaliação	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO
08/08/2023	Prova final	14:00	16:00	2	0	FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO



Unidade Programática

Data	Conteúdo	Horário		Qtd de Aulas		Professor Responsável
		Início	Fim	Teórica	Prática	
(Ter)	Prova final					DAMASCENO

Resumo número de aulas

Turma	Téorica	Prática	Prova Final
Turma 60	48	15	2

Professor: FERNANDO CRUVINEL DAMASCENO

Data de Envio:

Coordenador:

Data de Aprovação: