



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA

PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA



2º Semestre 2024

Disciplina	
Código	Nome
QI345	Química de Coordenação

Turmas	Horário	Local
A	Quintas-feiras, 21h00-23h00	PB14

Docentes

Paulo Cesar de Sousa Filho

(Lab. I211, Sala I209, Ramal 13053)

pcsfilho@unicamp.br

(PED C)

Forma de Condução/Organização da Disciplina e das Avaliações

Descrição: A disciplina envolverá 2 h semanais de aulas teóricas, conduzidas como aulas expositivas dialogadas ou na forma de outras metodologias ativas. As aulas presenciais poderão ser complementadas com atividades na plataforma Moodle. A avaliação envolverá duas provas que, como o exame, consistirão em questões dissertativas e/ou de múltipla escolha a serem resolvidas em sala no horário das aulas. Serão disponibilizados problemas para resolução fora de sala e, eventualmente, serão realizados testes em sala, cuja entrega é opcional. A média dessas atividades opcionais contribuirá com até 1 ponto na média. Serão disponibilizados semanalmente os materiais de apoio relacionados aos tópicos abordados (slides da aula, textos complementares, videoaulas, exercícios adicionais etc.) |

Prazos de Entrega das Atividades e dos Resultados das Avaliações

As provas e o exame deverão ser resolvidos/entregues em sala no horário reservado à disciplina, com duração de 1h50 min. As notas das provas serão disponibilizadas em até 7 dias após a realização das avaliações. As notas do exame serão disponibilizadas entre os dias 13 e 14/12.

Critérios de Avaliação e Aprovação

A avaliação compreende as notas das Provas (**P₁**, **P₂**) e, eventualmente, o Exame (E).

A média (**M**) será dada por

$$M = \frac{P_1 + P_2}{2} + \frac{A_1 + A_2 + \dots + A_n}{10n},$$

em que **P₁** e **P₂** são as notas das provas (com notas de 0 a 10). **A_n** são as notas das **n** atividades de entrega opcional realizadas ao longo do semestre (com notas de 0 a 10). O valor de M é limitado a 10.

Serão considerados aprovados os alunos que obtiverem nota final (**N_f**) maior ou igual a 5. A nota final será dada por:

- (i) **N_f = M**, se $M \geq 5$, $P_1 \geq 3$ e $P_2 \geq 3$.
- (ii) **N_f = E**, se $M \geq 5$, $P_1 < 3$ ou $P_2 < 3$
- (ii) **N_f = (M+E)/2** se $2,5 < M < 5$

(Somente poderá realizar o exame o aluno que obtiver $M \geq 2,5$ e que possuir frequência mínima de 75%)

Forma de Atendimento Extra-Classe

Haverá atendimento às dúvidas no próprio horário das aulas teóricas, após a discussão dos conteúdos. Além disso, haverá monitorias com o PED em horários a serem agendados ao início do semestre. Horários adicionais para a discussão de dúvidas com o docente também poderão ser agendados, caso necessário, além de ser possível o atendimento via email.

Calendário

Data	Atividade
01/08	Aula 1
08/08	Aula 2
15/08	Aula 3
22/08	Não haverá aula (Semana da Química)
29/08	Aula 4
05/09	Aula 5
12/09	Não haverá aula
19/09	Aula 6
26/09	Aula 7
03/10	PROVA 1
10/10	Aula 8
17/10	Aula 9
24/10	Aula 10
31/10	Aula 11
07/11	Aula 12
14/11	Aula 13
21/11	Aula 14
28/11	PROVA 2
05/12	Semana de Estudos
12/12	EXAME

Outras informações relevantes

(1) Art. 56 do Regimento Geral de Graduação: São condições para aprovação: II - nas disciplinas em que nota e frequência são adotadas como forma de avaliação – obter **nota final** igual ou superior a 5,0 (cinco vírgula zero) e a frequência mínima estabelecida para a disciplina no Catálogo dos Cursos de Graduação; a frequência mínima de 75%.

(2) **Sobre o Abono de Faltas:** os critérios do Abono de Faltas são definidos pelo artigo 72, do Regimento Geral de Graduação.

(3) De acordo com a **Deliberação CG 2022/01** sobre **PROVA SUBSTITUTIVA EM CASO DE FALTA JUSTIFICADA POR COVID-19**, a CG estabelece que o exame final poderá substituir a avaliação no dia de faltas abonadas pelo inciso V do artigo 72, exceto se o(a) estudante comprovar que a ausência foi motivada por suspeita ou contágio por COVID-19. Nessas situações – suspeita ou contágio comprovado por COVID-19 – o(a) estudante terá direito a reposição da atividade avaliativa, desde que componha sua média final, em data a ser combinada com o docente responsável, não podendo a prova de exame final ser utilizada para fins de substituição.

(4) Quaisquer alterações no PDE, propostas pelo(a) Docente ou Discentes, no transcorrer do semestre, só poderão ser realizadas mediante a concordância do(a) Docente e Discentes, e autorização da Comissão de Graduação.

SEGUEM A EMENTA, O PROGRAMA E A BIBLIOGRAFIA



Disciplina	
Código	Nome
QI345	Química de Coordenação

Vetor
OF:S-5 T:002 P:000 L:000 O:002 D:000 HS:004 SL:002 C:004 AV:N EX:S FM:75%

Pré-Req	QI145
----------------	-------

Ementa
Compostos de coordenação. Teorias de Ligação aplicadas aos compostos de coordenação. Introdução à espectroscopia eletrônica. Diagrama de Tanabe-Sugano. Mecanismos de reações de substituição e de reações de transferência de elétrons.

Programa
Compostos de coordenação dos blocos d e f: número de coordenação, estrutura, nomenclatura, isomeria. Teorias de ligação: campo ligante e orbitais moleculares para geometrias octaédrica, tetraédrica e quadrada em complexos do bloco d. Efeito Jahn-Teller. Série espectroquímica. Efeito nefelauxético. Tipos de Ligação em complexos do bloco f Propriedades magnéticas de compostos de coordenação d e f. Introdução à espectroscopia eletrônica de complexos de íons d e f (acoplamento Russel-Saunders, termos espectroscópicos e regras de seleção). Interpretação de espectros eletrônicos e determinação dos parâmetros do campo ligante (10 Dq e B), diagramas de Orgel e de Tanabe-Sugano; Espectros de transferência de carga metal-ligante e ligante-metal em compostos de íons d e f; Aspectos termodinâmicos (constantes de formação, efeito quelato e potenciais de oxirredução). Ligantes macrocíclicos. Mecanismos de reações de substituição em complexos octaédricos e quadrados. Compostos lábeis e compostos inertes. Efeito e influência trans. Reações de oxidação-redução: mecanismos de esfera externa e de esfera interna.

Bibliografia
Bibliografia Básica G. L. Miessler, D. A. Tarr. Inorganic Chemistry. 4th ed., Harlow : Pearson, 2011. 1213p. J. E. Huheey, E. A. Keiter, R. L. Keiter. Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity. 4th ed. New York : Harper Collins, 1993. 964p.

C. E. Housecroft, A. G. Sharpe. Inorganic Chemistry. 4th ed. Upper Saddle River. NJ : Prentice-Hall, 2012. 754p.

Bibliografia Complementar

D. F. Shriver, P. W. Atkins, C.H. Langford. Inorganic Chemistry. 2nd. ed. Oxford : Oxford University Press, 1994. 819p.

C. J. Jones. A química dos Elementos dos Blocos d e f. Porto Alegre : Bookman, 2002. 184p.

D. Nicholls. Complexes and First-Row Transition Elements. New York : Elsevier, 1975. 215p.

Material bibliográfico selecionado pelo docente.

Critérios de Avaliação

Critérios de avaliação definidos pelo Professor, com base no disposto na Seção I – Normas Gerais, Capítulo V – Da Avaliação do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduação. Frequência: 75 % (* O abono de faltas será considerado dentro do previsto no capítulo VI, seção X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduação)