



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre 2024

Disciplina	
Código	Nome
QG122	Química Experimental

Turmas	Horário	Local
A	6ª f. 19-23h	LQ-04
B	6ª f. 19-23h	LQ-05

Docentes

Turma A:
Prof. Dr. Dosil Pereira de Jesus
E-mail: dosil@unicamp.br
Sala: E-202

Turma B:
Prof. Dr. Gleiston Gonçalves Dias
E-mail: ggdias@unicamp.br
Lab: D366

Forma de Condução/Organização da Disciplina e das Avaliações

Descrição: Aulas de laboratório

Prazos de Entrega das Atividades e dos Resultados das Avaliações

Descrição: Os relatórios referentes a cada experimento serão entregues em datas previamente agendadas pelos docentes.
Os resultados das avaliações serão disponibilizados em até 10 dias úteis.

Critérios de Avaliação e Aprovação

A Média Parcial (MP) será calculada da seguinte forma:

$$MP = \frac{\sum_{i=1}^6 Ri}{6}$$

Onde Ri é a nota do relatório/atividade de cada experimento.

Se a Média Parcial (MP) $\geq 7,0$ \rightarrow aprovação

Se a Média Parcial (MP) $> 2,5$ e $< 7,0$ \rightarrow Exame

Se a Média Parcial (MP) $< 2,5$ \rightarrow Reprovação

Em caso de Exame, a nota final (NF) da disciplina será:

$$NF = 0,4MP + 0,6NE$$

onde NF: nota final e NE: nota do Exame (prova escrita abordando todo o conteúdo dos 6 experimentos).

Para a realização do Exame final o aluno deverá obter também a frequência mínima de 5 experimentos.

Se a Nota Final (NF) $\geq 5,0$ e frequência mínima atingida \rightarrow aprovação

Se a Nota Final (NF) $< 5,0$ \rightarrow reprovação

Forma de Atendimento Extra-Classe

Descrição: mediante agendamento com os professores por email.

Calendário Turmas A e B

Data	Atividade
08/03	Início das Aulas
22/03	Experimento 1
05/04	Experimento 2
19/04	Experimento 3
03/05	Experimento 4
17/05	Experimento 5
31/05	Não haverá Aula - Feriado
14/06	Não haverá Aula - Feriado
28/06	Experimento 6
12/07	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, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS

Disciplina	
Código	Nome
QG122	Química Experimental

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

QUINZENAL

Pré-Req	Não há
---------	--------

Ementa
Funções termodinâmicas; Equilíbrios químicos; Soluções; Eletroquímica; Materiais.

Programa
<p>Experimentos selecionados para articular os conceitos envolvendo funções termodinâmicas, equilíbrios químicos, soluções, eletroquímica e materiais, buscando estimular o desenvolvimento da capacidade de compreensão de fenômenos, aplicação do método científico e de apresentação e análise de resultados experimentais.</p> <p>RELAÇÃO DE EXPERIMENTOS:</p> <ul style="list-style-type: none">-Módulo Soluções<ul style="list-style-type: none">▪ Reações em soluções aquosas▪ Condutividade de Soluções iônicas▪ pH▪ Equilíbrio de solubilidade-Módulo Eletroquímica<ul style="list-style-type: none">▪ Células galvânicas▪ Corrosão sob tensão▪ Corrosão galvânica▪ Eletrodos de Sacrifício-Módulo Termodinâmica de materiais<ul style="list-style-type: none">▪ Resistividade de materiais e temperatura▪ Efeito Joule e calibração de um calorímetro de isopor▪ Calorimetria usando copo de isopor▪ Determinação experimental do raio metálico e massa molar▪ Reações em soluções aquosas▪ Determinação experimental do raio metálico e massa molar▪ pH▪ Equilíbrio de solubilidade▪ Corrosão sob tensão▪ Corrosão galvânica▪ Eletrodos de Sacrifício▪ Condutividade de soluções iônicas▪ Resistividade de materiais e temperatura▪ Efeito Joule e calibração de um calorímetro de isopor▪ Termoquímica de copo de isopor▪ Variação da corrente reversa de um diodo com a temperatura▪ Determinação de gap

Bibliografia

A bibliografia específica para cada experimento é indicada no roteiro experimental.

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)