



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre 2025

Disciplina	
Código	Nome
QG122	Química Experimental

Turmas	Horário	Local
A	Sex: 19-23h	LQ-04
B	Sex: 19-23h	LQ-05

Docentes
André Luiz Barboza Formiga, formiga@unicamp.br , sala I-102 (Coordenador) Juliano Alves Bonacin, jbonacin@unicamp.br , sala I-113

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 sobre os conceitos, resultados e técnicas envolvidos nos experimentos deverão ser entregues ao final da aula experimental ou na aula experimental seguinte, seguindo orientação do docente.

Critérios de Avaliação e Aprovação
Os relatórios serão avaliados com notas de 0,0 a 10,0 e ao final do semestre será calculada a média aritmética dos relatórios. Caso a média seja igual ou maior que 5,0 o(a) discente estará dispensado(a) do Exame. Se for inferior a 2,5 o(a) discente estará reprovado(a) sem direito a realizar o Exame. A nota final será calculada como a média aritmética entre a nota do Exame (valendo de 0,0 a 10,0) e a média dos relatórios. O Exame versará sobre o conteúdo de todas as aulas experimentais, inclusive a palestra de segurança, englobando procedimentos e conceitos.

Forma de Atendimento Extra-Classe
Descrição: Atendimento extra-classe poderá ser agendado com os docentes através do e-mail em dia e horário a combinar.

Calendário	
Data	Atividade
07/03	Apresentação da Disciplina e Palestra de Segurança
21/03	Experimento 1
04/04	Experimento 2
18/04	Feriado
25/04	Experimento 3
02/05	Recesso
16/05	Experimento 4
30/05	Experimento 5

13/06	Experimento 6
20/06	Recesso
04/07	Não haverá aula experimental
11/07	Não haverá aula - Semana de estudos
18/07	Exame
<p>24/02 - Início das aulas do 1º período letivo de 2025</p> <p>01 a 05/03 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades</p> <p>17 a 21/04 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades</p> <p>01 a 03/05 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades</p> <p>20/05 - Avaliação e discussão de cursos - Não haverá aula</p> <p>19 a 21/06 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades</p> <p>07 a 12/07 - Semana de Estudos</p> <p>09/07 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades</p> <p>14 a 19/07 - Semana de Exames</p>	

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) 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)