



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre - 2020

Disciplina	
Código	Nome
QG122	Química Experimental

Turmas	Horário	Local
A, B, C	Segunda-feira: 14-18h	Condução remota
D	Terça-feira: 19-23h	Condução remota

Docentes

MIGUEL ANGEL SAN MIGUEL BARRERA: smiguel@unicamp.br Sala: H309b - Turmas A,B,C
OIGRES DANIEL BERNARDINELLI: oigres.daniel@gmail.com - Turmas A,B,C
JUAN CARLOS TENÓRIO CLAVIJO: juandetenorio@yahoo.com - Turmas D

Disciplinas Experimentais – Plano de Ação IQ 2S/2020

A disciplina QG122, no 2S/2020, em virtude da pandemia de COVID-19 e da necessidade de manutenção de distanciamento social, será conduzida integralmente de forma remota e mediada por tecnologia, **incluindo os processos avaliativos.**

Forma de Condução das Aulas Remotas Mediadas por Tecnologia

- Aulas online síncronas (ao vivo)
 Aulas Gravadas
 Aulas online ao vivo + disponibilização da gravação da aula

Forma de Atendimento às Dúvidas das Aulas Remotas

Todas as dúvidas sobre o andamento da disciplina ou questões relacionadas com os conteúdos deverão ser postadas no Mural do Google Classroom, onde as respostas ficarão acessíveis aos outros alunos. Os PADs poderão dar plantões remotos de dúvidas caso precisar mediante os recursos disponíveis na plataforma Google Classroom.

Plataforma Virtual que se pretende utilizar

- Google Classroom + Google Meet
 Moodle
Outra (especificar):

Forma de Condução das Avaliações e Prazos de Entrega

Após a apresentação da aula ao vivo nas datas indicadas (a gravação da aula também será disponibilizada posteriormente), cada aluno deverá elaborar um relatório ou/e realizar as atividades indicadas (de acordo com as instruções do professor e da apostila) com prazo de entrega de 1 semana. Os relatórios serão corrigidos e avaliados com nota entre 0 e 10. O atraso na entrega das atividades terá redução na nota.

Critérios de Avaliação e Aprovação

Critério de aproveitamento na disciplina:

- Não serão aplicadas provas on-line, e avaliação será realizada a partir dos relatórios/atividades específicos (R_i) sobre cada experimento. A nota final dos relatórios/atividades (peso 70%) será calculada a partir da média aritmética:

$$R_m = \frac{\sum_{i=1}^6 R_i}{6}$$

- Será avaliada uma atividade final (A_F) composta de questões elaboradas sobre o conjunto de todos os experimentos com peso 30%.
- A nota final será calculada da seguinte forma:

$$N_F = (0,3 \times A_F) + (0,7 \times R_m)$$

Se a Nota Final > 5,0 → aprovação

Se a Nota Final < 5,0 → exame

Em caso de exame, a nota final da disciplina será:

$$M_F = \frac{N_F + E}{2}$$

onde N_F : nota final e E : nota do exame.

Se a Nota Final > 5,0 → aprovação

Se a Nota Final < 5,0 → reprovação

Calendário	
Data Turmas A,B,C	Aulas on-line
28/09	Apresentação da disciplina; Experimento 1
12/10	Não haverá atividades
26/10	Experimento 2
09/11	Experimento 3
23/11	Experimento 4
07/12	Não haverá atividades
21/12	Experimento 5
11/01	Experimento 6 / Revisão de conceitos
25/01	EXAME
Turma D	
29/09	Apresentação da disciplina; Experimento 1
13/10	Experimento 2
27/10	Experimento 3
10/11	Experimento 4
24/11	Experimento 5
08/12	Não haverá atividades
22/12	Experimento 6
12/01	Revisão de conceitos
26/01	EXAME

12/10 – Não haverá atividades
21 a 23/10 – Congresso de Iniciação Científica (no período em que estiver sendo realizado o congresso os alunos que participarem do evento estarão dispensados das aulas.)
28/10 – Não haverá atividades
02/11 – Não haverá atividades
25/11 – Reunião de Avaliação de Curso
07 e 08/12 – Não haverá atividades

24 a 31/12 – Não haverá atividades (recesso).
19/01 – Término das Aulas do 2S/2020
20 a 26/01 – Semana de Exames Finais do 2S/2020

Outras informações relevantes

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



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%

Pré-Req	Não há
----------------	--------

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

Programa 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. RELAÇÃO DE EXPERIMENTOS: -Módulo Soluções <ul style="list-style-type: none">Reações em soluções aquosasCondutividade de Soluções iônicaspHEquilíbrio de solubilidade -Módulo Eletroquímica <ul style="list-style-type: none">Células galvânicasCorrosão sob tensãoCorrosão galvânicaEletrodos de Sacrifício -Módulo Termodinâmica de materiais <ul style="list-style-type: none">Resistividade de materiais e temperaturaEfeito Joule e calibração de um calorímetro de isoporCalorimetria usando copo de isoporDeterminação experimental do raio metálico e massa molarReações em soluções aquosasDeterminação experimental do raio metálico e massa molarpHEquilíbrio de solubilidadeCorrosão sob tensãoCorrosão galvânicaEletrodos de SacrifícioCondutividade de soluções iônicasResistividade de materiais e temperaturaEfeito Joule e calibração de um calorímetro de isoporTermoquímica de copo de isoporVariação da corrente reversa de um diodo com a temperaturaDeterminação de gap
--

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

Crerios de Avaliao Crerios de avaliao definidos pelo Professor, com base no disposto na Seao I – Normas Gerais, Capitulo V – Da Avaliao do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduao. Frequencia: 75 % (* O abono de faltas sero considerado dentro do previsto no capitulo VI, seao X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduao)
