



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre - 2020

Disciplina	
Código	Nome
QG109	Química Geral Experimental

Turmas	Horário	Local
A/B/C/D	Quinta-feira 19-23h	Disponibilização de vídeo aulas e slides no Google Classroom da disciplina QG109 e reuniões virtuais via Google Meet no horário especificado para a aula, conforme discutido em maiores detalhes abaixo.

Docentes

Carolina Oliveira Matos, carol.omatos@gmail.com
Cláudio Francisco Tormena, tormena@unicamp.br
João Guilherme de Moraes Pontes, jgquimico@yahoo.com.br
Luís Gustavo Teixeira Alves Duarte, lg.alvesduarte@gmail.com
René Alfonso Nome Silva (coordenador), nome@unicamp.br

Disciplinas Experimentais – Plano de Ação IQ 2S/2020

Esta disciplina experimental, no 2S/2020, em virtude da pandemia de COVID-19 e da necessidade de manutenção de distanciamento social, será conduzida remotamente.

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

Descrição:

Forma de Atendimento às Dúvidas das Aulas Remotas

Descrição: Atendimentos serão realizados por e-mail e pela Plataforma Virtual

Plataforma Virtual que se pretende utilizar

- Google Classroom + Google Meet
 Moodle

Outra (especificar):

Forma de Condução das Avaliações e Prazos de Entrega

Descrição: ver em "Critérios de Avaliação e Aprovação" e em "Calendário"

Critérios de Avaliação e Aprovação

A média parcial (MP) será calculada pela fórmula:

$$\text{MP} = 0,7 \times (\text{média aritmética das duas avaliações}) + 0,3 \times (\text{média aritmética dos relatórios})$$

As avaliações e relatórios terão prazo de entrega de uma semana.

Se MP for maior ou igual a 5,0 o(a) aluno(a) será aprovado(a) sem Exame. Neste caso a média final (MF) será igual à média parcial (MP), **MF=MP**.

Se MP for maior ou igual a 2,5 e menor que 5,0, o(a) aluno(a) deverá fazer Exame. Neste caso, a média final será calculada pela fórmula: **MF = (MP+Exame)/2**

Se MP for menor que 2,5 o(a) aluno(a) será reprovado(a) sem Exame. Neste caso, **MF=MP**.

Calendário – Experimentais – Planejamento

Data	Experimentos – Discussão Remota
17/09	Apresentação das normas de segurança no laboratório e Apresentação da Disciplina.
24/09	Principais Vidrarias e Equipamentos de Laboratório
01/10	Reações em solução aquosa e teste de cor da chama de cátions metálicos
08/10	Determinação de Raio Atômico de um metal
15/10	1ª Lei da Termodinâmica
22/10	Cromatografia em papel
29/10	Avaliação I: dos experimentos 1 a 5
05/11	Identificação de um metal pela determinação da sua massa molar
12/11	Oxidação e Redução - Série Eletroquímica
19/11	Medidas de pH
23-27/11	Semana da Química Virtual – Não haverá aula, sendo considerado dia letivo.
25/11	Reunião de Avaliação de Curso
03/12	Avaliação da Capacidade Tamponante de Soluções-Tampão
10/12	Determinação de sacarose em refrigerante
17/12	Avaliação II: dos experimentos 6 a 10
24 a 31/12	Não haverá atividades (recesso).
21/01/21	EXAME - Sobre toda a matéria

Outras informações relevantes

Todo o material apresentado (conteúdo, exercícios, programa da disciplina e outros dados) será disponibilizado na Plataforma Virtual da disciplina.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS

Disciplina	
Código	Nome
QG109	Química Geral Experimental

Vetor OF:S-5 T:001 P:000 L:003 O:000 D:000 HS:004 SL:004 C:004 AV:N EX:S FM:75%

Pré-Req Não há

Ementa Experimentos que ilustram técnicas e conceitos básicos em química.

Programa 1. Operações gerais de laboratório, técnicas e equipamentos; 1.1. Noções básicas sobre segurança no trabalho em laboratório de química; 1.2. Apresentações de: equipamentos, materiais e vidrarias a serem utilizados durante a execução dos experimentos propostos; 1.3. Técnicas comumente utilizadas em laboratórios de química: cristalização, decantação, filtração; extração líquido-líquido; destilação simples. 2. Realização de experimentos representativos de temas que envolvam conceitos fundamentais de química, tais como: equilíbrio químico; cinética química; conceitos de ácidos e bases; síntese química; oxi-redução; estequiometria de reação, calorimetria, etc..

Bibliografia A bibliografia usada em QG 109 é específica para cada experimento que é definido a cada semestre dentro de um banco de experimentos.

Crêterios de Avaliaçãõ Crêterios de avaliaçãõ definidos pelo Professor, com base no disposto na Seçãõ I – Normas Gerais, Capítulo V – Da Avaliaçãõ do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduaçãõ. Frequência: 75 % (* O abono de faltas serã considerado dentro do previsto no capítulo VI, seçãõ X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduaçãõ)
