



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre 2021

Disciplina	
Código	Nome
QG107	Química I

Turmas	Horário	Local
A/B	Quintas Feiras 8:00-12:00	Laboratório Online
A/B	Sextas Feiras 8:00-10:00	Teoria Online
C/D	Segundas Feiras 19:00-23:00	Laboratório Online
C/D	Quartas Feiras 21:00-23:00	Teoria Online

Docentes
Leandro Martínez (coordenador) - lmartine@unicamp.br Airton Gonçalves Salles Junior - hoffman@unicamp.br Emílio de Lucca Júnior - eluccajr@unicamp.br Andreia de Moraes - admorais@unicamp.br

Disciplinas Experimentais QG102, QG107 e QG122 – Plano de Ação IQ 1S/2021
As disciplinas experimentais QG102, QG107 e QG122 do 1S/2021, em virtude da pandemia de COVID-19 e da necessidade de manutenção de distanciamento social, serão conduzidas integralmente de forma remota e mediada por tecnologia, incluindo os processos avaliativos.

Forma de Condução das Aulas Remotas Mediadas por Tecnologia
<input type="checkbox"/> Aulas online síncronas (ao vivo) <input type="checkbox"/> Aulas Gravadas <input checked="" type="checkbox"/> Aulas online ao vivo + disponibilização da gravação da aula
Descrição: As aulas teóricas e de laboratório serão ministradas online. De acordo com a natureza e disponibilidade do conteúdo, poderão ser fornecidas aulas gravadas previamente aos alunos, e neste caso o horário das aulas será utilizado para discussão do conteúdo e resolução de dúvidas. Alternativamente, aulas completas ao vivo poderão ser ministradas.

Forma de Atendimento às Dúvidas das Aulas Remotas
Descrição: As dúvidas serão discutidas remotamente, em princípio no horário das aulas, podendo haver horários adicionais conforme a demanda.

Plataforma Virtual que se pretende utilizar
<input checked="" type="checkbox"/> Google Classroom + Google Meet <input type="checkbox"/> Moodle
Outra (especificar):

Forma de Condução das Avaliações e Prazos de Entrega

Descrição: Serão entregues atividades correspondentes aos experimentos, e atividades complementares associadas ao conteúdo teórico. As atividades deverão ser entregues no máximo uma semana após a sua disponibilização.

Critérios de Avaliação e Aprovação

Descrição: Cada atividade receberá uma nota de 0 a 10. A média aritmética das atividades de laboratório será chamada MR, e a média aritmética das atividades das provas é MP. A média final será $MF = (MR + MP) / 2$. Alunos com MF maior ou igual a 5,0 estarão aprovados. Alunos com MF menor que 5,0 deverão fazer exame de recuperação. Para os alunos que fizerem exame, a nota final, NF, será $NF = (MF + E) / 2$, onde E é a nota do exame. Atividades não-entregues terão nota zero.

Calendário – Disciplinas Experimentais

Data	Atividade
O calendário completo detalhado e atualizado, com todas as datas de experimentos está disponível em: https://docs.google.com/spreadsheets/d/1Mz-WY8LQtnjefKgvRco2ukD8VI0D1JryVjfs3ALy9Qc/edit?usp=sharing	
01 a 03/04 – Não haverá atividades 21/04 - Não haverá atividades 01/05 - Não haverá atividades 24/05 - Reunião de Avaliação de Curso 03 a 05/06 - Não haverá atividades 09 e 10/07 - Não haverá atividades 17/07 - Término das Aulas 19 a 24/07 - Semana de Exames Finais	

Outras informações relevantes

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



Disciplina	
Código	Nome
QG107	Química I (Biologia)

Vetor
OF:S-1 T:002 P:000 L:004 O:000 D:000 HS:006 SL:006 C:006 AV:N EX:S FM:75%

Pré-Req	Não há
---------	--------

Ementa
Estequiometria. Ligação química. Funções da química orgânica. Experimentos que ilustram o método científico, conceito de mol, ligação química, equilíbrio, pH, ácidos e bases, titulação, purificação de substâncias.

Programa
Química: uma ciência experimental. Soluções aquosas; misturas de soluções; diluição de soluções; concentrações; estequiometria; equilíbrio químico (natureza constante, efeito externos). Equilíbrio iônico em água (ácidos e bases, fortes e fracos, reação de neutralização, hidrólise, solução tampão). Obs. É bem enfatizado pH e solução tampão. Termodinâmica (com relação a sistemas biológicos). Reações de oxido-redução (conceitos, balanceamento e aplicação em sistemas biológicos). Química Orgânica (funções e reações básicas). Apresentação e manuseio de materiais básicos de laboratório. Medições de pH. Preparação de soluções. Titulação ácido-base.

Bibliografia
" Química Geral Superior" - W.L. Masterton & E.M. Slowinsky Ed. Interamericana (1977) R. Morrison & R. Boyd "Química Orgânica" Trad. 3o Edição. Ed. Kalouske Gulbekian, Lisboa

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)