



2º Semestre - 2020

Disciplina	
Código	Nome
QF 331 B	FÍSICO-QUÍMICA

Turmas	Horário	Local
B	QUA: 08/10	Condução Remota
B	SEX: 08/10	Condução Remota

Docentes

Colocar nome, e-mail e local para contato:

Nelson Henrique Morgon

nhmorgon@unicamp.br

Sala Bloco H-315 – IQ e em casa

Disciplinas Teóricas – Plano de Ação IQ 2S/2020

As disciplinas teóricas do 2S/2020, 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

Aulas online síncronas (ao vivo)

Aulas Gravadas

Aulas online ao vivo + disponibilização da gravação da aula

Descrição: Apresentação das aulas utilizando o Google Meet. Disponibilização das transparências e da gravação das mesmas no Classroom.

Forma de Atendimento às Dúvidas das Aulas Remotas

Descrição: Atendimento após as aulas online no Google Meet, por chat, via e-mail e pelo Classroom.

Será sugerido que os alunos criem um grupo de WhatsApp para tirarem dúvidas das aulas e dos exercícios com o PED (Sr. Guilherme).

Plataforma Virtual que se pretende utilizar

Google Classroom + Google Meet

[] Moodle

Outra (especificar):

Forma de Condução das Avaliações e Prazos de Entrega

Descrição: Provas online – questões de múltipla escolha com duração de 2 horas e 30 minutos. Caso haja problemas de conexão, de acesso ou outro não especificado, o aluno poderá fazer prova substitutiva.

CrITÉrios de Avaliação e Aprovação

Descrição: 2 Avaliações Não-Presenciais.

Média Provas = $(P1 + 2 * P2)/3$

Se Média das Provas for maior ou igual a 5 (cinco), aluno(a) está aprovado(a).
Se a Média das Provas for menor do que 5 (cinco), aluno(a) está de Exame.

No caso do Exame, a Média será: Média Final = $(MP + NE)/2$, onde MP é a Média das Provas e NE a nota do Exame.

Se a Média Final for maior ou igual a 5 (cinco), aluno(a) aprovado(a).
Se a Média Final for menor do que 5 (cinco), aluno(a) reprovado(a).

Calendário – Disciplinas Teórica

(incluir a data de todas as atividades avaliativas, inclusive 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

30/10 – 1ª. Prova

02/11 – Não haverá atividades

23 a 27/11 – Semana da Química Virtual – Não haverá aula, sendo considerado dia letivo.

25/11 – Reunião de Avaliação de Curso

07 e 08/12 – Não haverá atividades

24 a 31/12 – Não haverá atividades (recesso).

08/01 – 2ª. Prova

19/01 – Término das Aulas do 2S/2020

20 a 26/01 – Semana de Exames Finais do 2S/2020

20/10 - Exame

Outras informações relevantes

Exemplo: recomendações para trabalho em laboratório, informações sobre avaliações substitutivas, caso sejam previstas, indicações de atividades extra-sala (importante quando a disciplina contém vetor O), etc.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



Disciplina	
Código	Nome
QF331	Físico-Química

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

Pré-Req	MA111 QG101/MA111 QG104/MA111 QG108/MS220 QG101/MS220 QG104/MS220 QG108/MS380 QG101/MS380 QG104/ MS380 QG108
----------------	--

Ementa Gás real, energia livre de Gibbs, equilíbrios físico e químico, diagrama de fases, cinética química.

Programa I. Comportamento PVT de gases reais. II. Entropia, reversibilidade e irreversibilidade. III. Relação entre Entropia, Energia de Gibbs e Energia de Helmholtz. IV. Relações termodinâmicas para um sistema em equilíbrio. V. Funções termodinâmicas padrão de reação. VI. Termoquímica, entalpia, a variação da entalpia com a temperatura. VII. O potencial químico, atividades. VIII. Transformações físicas de substâncias puras. IX. Misturas simples, termodinâmica de misturas simples, soluções ideais e não ideais. X. Diagramas de fases para um e dois componentes, a regra das fases. XI. Equilíbrio Químico XII. Definição da velocidade de reação, constantes de velocidade, ordem e molecularidade de uma reação. XIII. Leis de velocidade integradas. XIV. Velocidades de reação e temperatura.

Bibliografia 1. <i>Physical Chemistry</i> , I. Levine. 2. <i>Physical Chemistry</i> , P. W. Atkins 3. <i>Termodinâmica Química</i> , Aécio Pereira chagas, Ed. Unicamp, 1999
--

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. Frequênciã: 75 % (* O abono de faltas serã considerado dentro do previsto no capítulo VI, seçãõ X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduaçãõ)
