



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QF331	Físico-Química

Turmas	Horário	Local
A	QUA: 14/16 e SEX:14/16	IQ01

Docentes
Adalberto B. M. S. Bassi, bassi@unicamp.br , sala H-322

Critérios de Avaliação e Aprovação
<p>Não haverá segunda chamada para as provas de aproveitamento, independentemente do motivo para a falta e mesmo que, justificadamente, o aluno estivesse impossibilitado de comparecer. Assim sendo, o aluno faltante em prova de aproveitamento sempre ficará com nota zero.</p> <p>Para a aprovação é exigida, para aluno que obtenha média aritmética inferior a cinco nas duas provas de aproveitamento, a realização de exame.</p> <p>Para todo aluno que, no momento da distribuição das questões do exame, recebê-las, a nota do exame será sua nota final, independentemente de ter, ou não, obtido média igual ou superior a cinco nas duas provas de aproveitamento.</p> <p>Para o aluno que não comparecer ao exame ou, no momento da distribuição das questões do exame, não as receber, a média das duas provas de aproveitamento será a sua nota final.</p> <p>Independentemente de qual seja a nota final obtida pelo aluno, o aluno reprovado por faltas ficará com nota final igual a zero.</p> <p>Para aprovação é exigida nota final igual ou superior a cinco.</p>

Calendário
<p>A PRIMEIRA PROVA DE APROVEITAMENTO OCORRERÁ EM 25 DE SETEMBRO, QUARTA-FEIRA.</p> <p>A SEGUNDA PROVA DE APROVEITAMENTO OCORRERÁ EM 29 DE NOVEMBRO, SEXTA-FEIRA.</p>

O EXAME OCORRERÁ EM 11 DE DEZEMBRO, QUARTA-FEIRA.

NÃO HAVERÁ AULA NOS DIAS 04 DE OUTUBRO (AVALIAÇÃO E DISCUSSÃO DE CURSOS), 15 E 20 DE NOVEMBRO (FERIADOS).

Outras informações relevantes

Há o apoio de PED C, cuja finalidade será tirar dúvidas sobre a matéria da disciplina, em horários combinados com os alunos. Deverá ser efetuada reserva de sala para tais horários. Será pedido o apoio do PED C para a vigilância da turma durante a realização das provas de aproveitamento, se necessário. Não caberá ao PED C corrigir provas.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA

PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS



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/ MS220/ MS380 QG101/ QG104/ 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 chaças, 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)
