



**PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA**

1º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QF331	Físico-Química

Turmas	Horário	Local
B	QUA 19-21 e SEX 21-23	IQ-03

Docentes
Adalberto B. M. S. Bassi, <a href="mailto:bassi@unicamp.br">bassi@unicamp.br</a> , sala H-322

**Critérios de Avaliação e Aprovação**

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.

Para a aprovação é exigida, para aluno que obtenha média aritmética inferior a cinco nas duas provas de aproveitamento, a realização de exame.

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.

Para o aluno que não comparecer ao exame ou, no momento da distribuição das questões do exame, não recebê-las, a média das duas provas de aproveitamento será a sua nota final.

Independentemente de qual seja a nota final obtida pelo aluno, o aluno reprovado por faltas ficará com nota final igual a zero.

Para aprovação é exigida nota final igual ou superior a cinco.

**Calendário**

A PRIMEIRA PROVA DE APROVEITAMENTO OCORRERÁ EM 26 DE ABRIL, SEXTA-FEIRA.

A SEGUNDA PROVA DE APROVEITAMENTO OCORRERÁ EM 28 DE JUNHO, SEXTA-FEIRA.

O EXAME OCORRERÁ EM 10 DE JULHO, QUARTA-FEIRA.

**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

<b>Vetor</b> 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%
---

<b>Pré-Req</b>   MA111/ MS220/ MS380 QG101/ QG104/ QG108
--

<b>Ementa</b> Gás real, energia livre de Gibbs, equilíbrios físico e químico, diagrama de fases, cinética química.
---

<b>Programa</b> 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.
---

<b>Bibliografia</b> 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
--

<b>Critérios de Avaliação</b> 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)
---