



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre - 2020

Disciplina	
Código	Nome
QG 107	Química I

Turmas	Horário	Local
A/B	Quinta-feira 08-09h Quinta-feira 09-12h Sexta-feira 08-10h	IQ03 LQ02 (turma A) / LQ03 (B) IQ03
C/D/E	Segunda-feira 19-20h Segunda-feira 20-23h Quarta-feira 21-23h	IQ06 LQ04 (turma C)/LQ05 (D)/LQ02 (E) IQ06

Docentes
André Luiz Barboza Formiga (coordenador), formiga@unicamp.br, sala I-104 Camila Alves de Rezende, camilaiq@unicamp.br, sala Carlos Roque Duarte Correia, croque@unicamp.br, sala D-314 Cláudio Francisco Tormena, tormena@unicamp.br, sala I-228 Juliano Alves Bonacin, jbonacin@unicamp.br, sala I-113 Leandro Martinez, lmartine@unicamp.br, sala H-312 Rene Alfonso Nome Silva, nome@unicamp.br, lab I-130

Critérios de Avaliação e Aprovação
A média parcial (MP) será calculada pela fórmula: MP = 0,7x(média aritmética das duas provas) + 0,3x(média aritmética dos relatórios) 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	Turmas A e B	Turmas C, D e E
Aulas em março	12, 13, 19, 20, 26 e 27	09, 11, 16, 18, 23, 25, 30
Aulas em abril	02, 03, 16, 17, 23, 24 e 30	01, 06, 08, 13, 15, 22, 27 e 29
Aulas em maio	07 (Prova 1) 08, 14, 15, 21, 22 e 29	04 (Prova 1) 06, 11 e 13
Aulas em junho	04, 05, 18, 19, 25 e 26	01, 03, 08, 10, 15, 17, 22 e 24 29 (Prova 2)
Aulas em julho	02 (Prova 2), 03 16 (Exame)	01 13 (Exame)

Outras informações relevantes

As provas contemplarão assuntos das aulas teóricas e também das aulas experimentais.

O abono de faltas está previsto no Regimento Geral da Graduação, Art. 72.

Não haverá reposição de experimentos e portanto, faltas não abonadas em aulas experimentais implicam em nota 0,0 (zero) no relatório correspondente. Havendo abono de falta em dia de aula experimental, a média será calculada sem considerar o relatório correspondente. Havendo abono de falta em dia de prova, uma nova avaliação será agendada com o professor responsável pela turma, como previsto no Regimento Geral.

Falta não abonada em dia de prova implica em nota 0,0 (zero) na avaliação correspondente.

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA



PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS

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 óxido-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

Crterios de Avaliao
Crterios de avaliao definidos pelo Professor, com base no disposto na Seo I – Normas Gerais, Captulo V – Da Avaliao do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduao. Freqncia: 75 % (* O abono de faltas ser considerado dentro do previsto no captulo VI, seo X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduao)