



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QG111	Química Teórica

Turmas	Horário	Local
E	sex: 19/23	IQ04
J	sex: 19/23	IQ04

Docentes
Pedro Faria dos Santos Filho pefaria@unicamp.br 3521-3076 sala B-100

Critérios de Avaliação e Aprovação
Serão realizadas duas provas com o mesmo peso. A média M_p é calculada através da média aritmética das notas das duas provas. Se a M_p for igual ou superior a 5 o aluno estará aprovado. Se a M_p for menor do que 5 o aluno terá que se submeter ao exame final. Para os alunos que fizerem exame, a média final, M_f , será a média aritmética das notas do exame e da M_p . Se a M_f for maior ou igual a 5 o aluno estará aprovado. Se a M_f for menor que 5 o aluno estará reprovado.

Calendário
Turmas E e J 01/03, 15/03, 29/03 12/04, 26/04 10/05, 24/05 07/06 Provas: 12/04 e 07/06 Exame: 12/07

Outras informações relevantes
Não existe prova substitutiva. O aluno que se ausentar em alguma das provas (com justificativa), terá que se submeter ao exame final. A nota do exame servirá como nota da prova que o aluno se ausentou e como nota de exame. Além das provas e do exame, não estão previstas atividades que estejam incluídas no cálculo da média final dos alunos

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA



PROGRAMAS E BIBLIOGRAFIAS

Disciplina	
Código	Nome
QG111	Química Teórica

Vetor OF:S-5 T:002 P:000 L:000 O:000 D:000 HS:002 SL:002 C:002 AV:N EX:S FM:75%

Pré-Req Não há

Ementa Matéria e radiação eletromagnética; Estrutura atômica; Ligação química; Forças intermoleculares, Metais; Isolantes e semicondutores.

Programa -A radiação eletromagnética e sua interação com a matéria. -O Núcleo atômico. -Modelos atômicos. -Configuração eletrônica, parâmetros atômicos, tabela periódica e periodicidade. -Ligação Iônica. -Ligação covalente. -Ligação metálica. -Condutores e isolantes. -Semicondutores intrínsecos e dopados, dispositivos eletrônicos. -Interações interatômicas e intermoleculares. -Materiais, incluindo polímeros Inorgânicos e polímeros orgânicos.

Bibliografia Princípios de Química - Peter Atkins, Loreta Jones, 5ª ed, 2011.

Crerios de Avaliao Crerios de avaliao definidos pelo Professor, com base no disposto na Seao I – Normas Gerais, Capitulo V – Da Avaliao do Aluno na Disciplina, do Regimento Geral de Graduao. Frequencia: 75 % (* O abono de faltas sero considerado dentro do previsto no capitulo VI, seao X, artigo 72 do Regimento Geral de Graduao)
