



UNIVERSIDADE ESTADUAL DE CAMPINAS
INSTITUTO DE QUÍMICA



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre - 2019

Disciplina	
Código	Nome
QG111	Química Teórica

Turmas	Horário	Local
A	Segunda –feira; 14/18	IQ06
D	Terça-feira - 19/23	IQ05

Docentes
André Luiz Barboza Formiga formiga@unicamp.br Sala I-104 Ramal 13420 Ronaldo Aloise Pilli rapilli@unicamp.br Sala D-353 Ramal 13422

Critérios de Avaliação e Aprovação
Turmas A e D: Duas provas (com peso 1 cada) a serem realizadas em sala de aula . Não haverá prova substitutiva. A média final será: (nota P1 + nota P2)/2. Em caso de falta justificada, o aluno fará o exame e o zero será substituído pela nota do exame. Alunos com média menor que 5,0 farão o exame final. Média de aprovação = (média final + nota do exame)/2.

Calendário
Turma A: Aulas em agosto: 12; 26. Aulas em setembro: 9; 23. Prova1 no dia 23 de setembro. Aulas em outubro: 07; 21. Aulas em novembro: 04; 18. Prova2 no dia 18 de novembro.
Turma D: Aulas em agosto: 13; 27. Aulas em setembro: 10; 24. Prova1 no dia 24 de setembro. Aulas em outubro: 08; 22. Aulas em novembro: 05; 19. Prova2 no dia 19 de novembro.
Exame final no dia 9 de dezembro para a turma A. Exame final no dia 10 de dezembro para a turma D.

Outras informações relevantes
Como são duas aulas seguidas, os alunos terão duas horas de aula teórica e o restante, em atividades como exercícios e apresentações em grupo, se o tempo permitir.

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.	
Critérios de Avaliação 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)	