



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

1º Semestre 2022

Disciplina	
Código	Nome
QG111	Química Teórica

Turmas	Horário	Local
D	Qui: 14/18	CB05

Docentes

Colocar nome, e-mail e local para contato

Turma D Márcia M C Ferreira: mmcf@unicamp.br Sala H-316 Ramal 1-3102

Munir S. Skaf: Skaf@unicamp.br Sala H-304 Ramal 1-3093

Disciplinas do 1S/2022

A condução das disciplinas do 1S/2022 está normatizada pela **GR 74/2021** que estabelece em seu **Art. 1º** - As aulas teóricas e práticas do 1º semestre de 2022 serão presenciais, sendo que as aulas teóricas deverão ser realizadas com até 100% da lotação estabelecida da sala de aula, caso não haja restrições sanitárias e no **§1º do Art. 1º**. - As condições sanitárias serão orientadas pelo Comitê Científico de Contingência do Coronavírus da Unicamp previamente ao começo do semestre.

Forma de Condução/Organização da Disciplina e das Avaliações

Aulas expositivas e listas de exercícios resolvidos de cada um dos tópicos da matéria.
Duas provas escritas em classe: **P1** e **P2** com pesos iguais.

Prazos de Entrega das Atividades e dos Resultados das Avaliações

Descrição: As provas serão feitas em sala e no horário da aula.

Critérios de Avaliação e Aprovação

Média final = $(NP1+2NP2)/2$ em que **NP1** e **NP2** são as notas das duas provas.

Média final = ou > 5,0 - Aprovado(a) Média final < 5,0 - Exame

Alunos com média inferior a 2,5 não estarão autorizados a fazer o exame final

No caso de exame final:

Média final = $(\text{Média das provas} + \text{Nota do exame})/2$

Média final = ou > 5,0 - Aprovado(a) Média final < 5,0 - Reprovado(a)

--

Forma de Atendimento Extra-Classe
Descrição:

Calendário	
Data	Atividade
14/03	Início das aulas do 1º período letivo de 2022
14 a 16/04	Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades
21 a 23/04	Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades
24/05	Avaliação e discussão de cursos - Não haverá aula
16 a 18/06	Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades
09/07	Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades
16/07	Término do semestre (para cumprimento de carga)
18 a 23/07	Semana de Estudos
25 a 30/07	Exames finais do 1º período letivo 2022 e Turmas Especiais I e II.
<u>Calendário das aulas</u>	
Março: 17, 31 (Profa. Marcia)	
Abril: 28 (Profa. Marcia)	
Maiο: 12 (Profa. Marcia), 26 (Prof. Munir)	
Junho: 9, 23 (Prof. Munir)	
Julho: 7 (Prof. Munir)	
<u>Calendário de Provas e Exame</u>	
12/05/2022 - PRIMEIRA PROVA (Prof. Marcia)	
07/07/2022 - SEGUNDA PROVA (Prof. Munir)	
28/07/2022 - EXAME FINAL	
<i>Art. 58 do Regimento Geral de Graduação: O Exame deverá ser realizado no período previsto pelo Calendário Escolar e deverá estar agendado para o mesmo dia da semana e horário em que são</i>	

ministradas as aulas da disciplina, exceto na ocorrência de feriado ou ponto facultativo.

Outras informações relevantes

(1) Art. 56 do Regimento Geral de Graduação: São condições para aprovação: II - nas disciplinas em que nota e frequência são adotadas como forma de avaliação – obter **nota final** igual ou superior a 5,0 (cinco vírgula zero) e a frequência mínima estabelecida para a disciplina no Catálogo dos Cursos de Graduação; a frequência mínima de 75%.

(2) **Sobre o Abono de Faltas:** os critérios do Abono de Faltas são definidos pelo artigo 72, do Regimento Geral de Graduação.

(3) Quaisquer alterações no PDE, propostas pelo(a) Docente ou Discentes, no transcorrer do semestre, só poderão ser realizadas mediante a concordância do(a) Docente e Discentes, e autorização da Comissão de Graduação.

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%

QUINZENAL

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 Jonnes, 5ª ed, 2011.

Crítérios de Avaliação
Crítérios 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)