



PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA

2º Semestre 2024

Disciplina	
Código	Nome
QG111	Química Teórica

Turmas	Horário	Local
A	Ter: 19/23	CB14

Docentes
Daniela Zanchet, zanchet@unicamp.br, B-100

Forma de Condução/Organização da Disciplina e das Avaliações
Descrição: QG111 é uma disciplina teórica de 2 créditos (30 horas/semestre) que aborda conceitos fundamentais da Química, ministradas quinzenalmente nas semanas ímpares. As aulas serão realizadas presencialmente e poderão ser complementadas com materiais e atividades compartilhadas com o auxílio da plataforma Google Classroom. Listas de exercícios serão disponibilizadas, a critério do professor, para prática de resolução de problemas envolvendo o conteúdo descrito na ementa e programa da disciplina. Resolução das listas de exercícios não será obrigatória e não contabilizarão pontos para o cálculo da média final. Serão realizados dois exercícios em aula, E1 e E2, contabilizando nota, uma prova abrangendo todo o conteúdo, P. Os exercícios e prova serão presenciais. Os exercícios serão feitos no início da aula, com duração máxima de 30 min e abrangerão a matéria ministrada até o momento. Haverá aula nesses dias. A prova terá duração de 2 horas iniciando as 19h e versará sobre a matéria abordada. Não haverá aula após a prova.

Prazos de Entrega das Atividades e dos Resultados das Avaliações
Descrição: Avaliação e exame serão entregues no dia em que forem aplicados. Os resultados serão divulgados até uma semana após a sua realização.

Critérios de Avaliação e Aprovação
Descrição detalhada do método para o cálculo da média parcial e da nota final (que combine a média parcial e nota do exame)
O desempenho da disciplina será avaliado através de dois exercícios, E1 e E2, e uma prova abrangendo todo o conteúdo, P. Os exercícios e prova serão presenciais. A média da nota das avaliações, MP, será calculada por $MP = 0,1 * E1 + 0,1 * E2 + 0,8P$
Caso, o aluno não compareça no dia em que for realizada as atividades avaliativas (E1, E2), será atribuída nota zero não havendo exercício substitutivo. Caso a ausência seja justificada dentro do previsto no Regimento Geral de Graduação, essa nota será desconsiderada no cálculo da média MP (ex. se o aluno faltar o E1 e o motivo leve a abono da falta, o novo cálculo será $MP = (0,1 * E2 + 0,8P1)/0,9$
O Exame poderá contar como prova substitutiva de P em caso de ausência justificada de acordo com o regulamento geral da graduação.

Condições para aprovação:

Se $MP \geq 5,0$ → dispensado do exame e aprovado com a nota MP

Se $MP < 2,5$ → reprovado (sem permissão para realizar o exame)

Se $2,5 \leq MP < 5,0$ → poderá realizar exame.

O exame versará sobre todo o conteúdo do programa. A nota do exame (E) será a sua média final $MF = E$. Condição para aprovação: $MF \geq 5,0$

Forma de Atendimento Extra-Classe

Descrição: A combinar

Calendário

Data	Atividade
10/09	E1 – aplicado no início da aula, duração máxima de 30 min. Haverá aula após a avaliação
01/10	Não haverá aula
29/10	E2 – aplicado no início da aula, duração máxima de 30 min. Haverá aula após a avaliação
26/11	Prova P (19-21h)
10/12	EXAME (19-21h)

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

19 a 23/08 - Semana da Química - não haverá aula para as disciplinas dos cursos 05/50.

07/09 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

12/10 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

15/10 - Avaliação e discussão de cursos - Não haverá aula

28/10 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

02/11 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

15 e 16/11 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

20/11 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades

02 a 07/12 - Semana de Estudos

09 a 14/12 - Semana de Exames

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) De acordo com a **Deliberação CG 2022/01** sobre **PROVA SUBSTITUTIVA EM CASO DE FALTA JUSTIFICADA POR COVID-19**, a CG estabelece que o exame final poderá substituir a avaliação no dia de faltas abonadas pelo inciso V do artigo 72, exceto se o(a) estudante comprovar que a ausência foi motivada por suspeita ou contágio por COVID-19. Nessas situações – suspeita ou contágio comprovado por COVID-19 – o(a) estudante terá direito a reposição da atividade avaliativa, desde que componha sua média final, em data a ser combinada com o docente responsável, não podendo a prova de exame final ser utilizada para fins de substituição.

(4) 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, O PROGRAMA E A 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.
--

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)
