



1º Semestre - 2020

Disciplina	
Código	Nome
QG-111	Química Teórica

Turmas	Horário	Local
A, B, F, G	Terça-feira: 14-18h	CB06
H, I	Quinta-feira: 14-18h	PB15
C, D	Sexta-feira: 14-18h	CB02
E, J, K	Sexta-feira: 19-23h	IQ04

Docentes

MIGUEL ANGEL SAN MIGUEL BARRERA: smiguel@unicamp.br Sala: H309b
CLAUDIA LONGO: clalongo@unicamp.br Sala: B136
DANIELA ZANCHET: zanchet@unicamp.br Sala: I211
LUIZ CARLOS DIAS: ldias@unicamp.br Sala: D365

Critérios de Avaliação e Aprovação

QG111 é uma disciplina teórica de 2 créditos (30 horas/semestre) que aborda conceitos fundamentais da Química, ministradas quinzenalmente nas semanas ímpares.

Provas:

A verificação da aprendizagem será realizada através de 2 provas escritas, presenciais: P1 e P2, e exercícios Ex (este critério poderá ser alterado se houver necessidade). O estudante deverá apresentar sua carteira estudantil para realizar a prova. Em cada prova, com duração de até 2h, o conteúdo avaliado será acumulativo; a P2 versará sobre todo o programa. A nota de Ex será atribuída nas atividades via Moodle e/ou sala de aula. A média da nota das provas, MP, será estimada por

$$MP = (P1 + 2 P2 + Ex) / 4$$

Condições para aprovação (desde que apresente a frequência mínima de 75 %):

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 considerada na média final por $MF = (MP + E)/2$.

Condição para aprovação: $MF \geq 5,0$

Abono de faltas; revisão de notas e exames: consulte o regimento da graduação disponível em <https://www.dac.unicamp.br/portal/graduacao/regimento-geral>.

Calendário

Disciplina Quinzenal → Semana ímpar

Março:

05 e 06/03 – Apresentação da disciplina – Aulas (1º)

10, 12 e 13/03 – *Semana par - não tem aula*

17 - Apresentação da disciplina – Aulas (1º)

19 e 20/03 – Aulas (2º)

24, 26 e 27/03 – *Semana par - não tem aula*

31/03 – Aula (2º)

Abril:

02 e 3/04 – Aulas (3º)

07, 09 e 10/04 – *Semana par - não tem aula*

14, 16 e 17/04 – Aulas (3º/4º/4º) – Prova 1 – Neste dia, a P1 será ministrada no início da aula, com tempo de resolução de 2 h. O segundo período da aula será utilizado para atividades via Moodle.

21, 23 e 24/04 – *Semana par - não tem aula*

28 e 30/04 – Aulas (4º/5º)

Maio:

01/05 – Expediente suspenso

05, 07 e 08/05 – *Semana par - não tem aula*

12, 14 e 15/05 – Aulas (5º/6º/5º)

19, 21 e 22/05 – *Semana par - não tem aula*

26, 28 e 29/05 – Aulas (6º/7º/6º)

Junho:

02, 04 e 05/06 – *Semana par - não tem aula*

09 – Aula (7º)

11 e 12/06 – Expediente suspenso

16, 18 e 19/06 – *Semana par - não tem aula*

23, 25 e 26/06 – Aulas (8º/8º/7º) – Prova 2 - Neste dia, a P2 será ministrada no início da aula, com tempo de resolução de 2 h. O segundo período da aula será utilizado para atividades via Moodle.

30/06 – *Semana par - não tem aula*

Julho:

02 e 03/07 – *Semana par - não tem aula*

07, 09 e 10/07 – *Semana de Estudos/Expediente Suspenso.*

14/07 – Exame (Turmas A, B, F, G).

16/07 – Exame (Turmas H, I)

17/07 – Exame (Turmas C, D – tarde; Turmas E, J, K – noturno).

Para fins de cumprimento de carga didática e programa, as turmas C, D, E, J, K terão 2 h de atividades via Moodle.

Outras informações relevantes

- O Exame da QG-111 será aplicado nas 2 primeiras aulas do dia indicado → **Turmas A, B, F, G:** Terça-feira das 14-16h; **Turmas H, I:** Quinta-feira das 14-16h; **Turmas C e D:** sexta-feira das 14-16h e **Turmas E, J, K:** Sexta-feira das 19-21h.

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)	