



**PLANO DE DESENVOLVIMENTO DE DISCIPLINA**

2º Semestre 2025

<b>Disciplina</b>	
<b>Código</b>	<b>Nome</b>
QG108	Química Geral Teórica

<b>Turmas</b>	<b>Horário</b>	<b>Local</b>
A	Terças-feiras, 19h00-21h00 Quintas-feiras, 21h00-23h00	IQ04

**Docentes**

**Paulo Cesar de Sousa Filho**

Lab. I211, Sala I209, Ramal 13053

[pcsfilho@unicamp.br](mailto:pcsfilho@unicamp.br)

**Estagiários(as) (PED C)**

A definir

**Forma de Condução/Organização da Disciplina e das Avaliações**

As aulas e avaliações serão realizadas em forma presencial, que poderão ser complementadas com atividades na plataforma Moodle. As aulas presenciais envolverão aulas expositivo-dialogadas, com recurso audiovisual, bem como como realização de atividades orientadas em sala. Serão realizadas avaliações individuais através de duas provas e de testes ao longo do semestre. A média aritmética dos testes compõe a nota da avaliação continuada. Ao longo do semestre, serão disponibilizadas listas de exercícios cuja resolução e entrega não valerão nota para fins da média final.

**Prazos de Entrega das Atividades e dos Resultados das Avaliações**

As provas terão duração máxima de 1h50 min e serão realizadas em sala de aula de acordo com o calendário. Os testes serão realizados no início das aulas (de acordo com o calendário) e terão duração máxima de 30 min. Os resultados das avaliações serão divulgados via Moodle em um período de até 2 semanas após realização da atividade. As notas do exame serão disponibilizadas até o dia 12/12

### **Critérios de Avaliação e Aprovação**

A média final será composta de 03 (três) avaliações, sendo duas provas escritas (AV1 e AV2) e a terceira avaliação (AV3) consistirá em avaliações continuadas (testes a serem realizados em sala), com critérios definidos pelos docentes.

**A média final (M) será calculada conforme descrito abaixo:**

$$M = \frac{2 \times AV1 + 3 \times AV2 + AV3}{6}$$

Se  $M \geq 5,0$ : aluno aprovado sem exame e a Nota Final será igual a M

Se  $M < 5,0$ : o aluno deve fazer o exame

**Se  $M < 2,5$ : o aluno estará reprovado sem direito a exame.**

Caso o aluno precise fazer o exame (E), a média final ( $M_F$ ) após o exame será:

$$M_F = \frac{M + E}{2}$$

em que E é a nota na prova de exame.

Assim:

Se  $M_F \geq 5,0$  = Aprovado

Se  $M_F < 5,0$  = Reprovado.

### **Forma de Atendimento Extra-Classe**

O atendimento será realizado através de monitorias com os PEDs e com o professor em horários a serem combinados.

Calendário	
Data	Atividade
19/08	Teste 1
02/09	Teste 2
16/09	Teste 4
23/09	Prova 1
07/10	Teste 4
28/10	Não haverá aula (Expediente suspenso)
04/11	Teste 5
18/11	Teste 6
20/11	Não haverá aula (Feriado)
27/11	Prova 2
01 a 05/12	Semana de Estudos
09/12	Exame
<p><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 ministradas as aulas da disciplina, exceto na ocorrência de feriado ou ponto facultativo.</i></p> <p>18 a 22/08 - Semana da Química - não haverá aula para as disciplinas dos cursos 05/50.  15/10 - Avaliação e discussão de cursos - Não haverá aula  27 e 28/10 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades  15/11 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades  20 a 22/11 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades  01 a 06/12 - Semana de Estudos  08/12 - Feriado/Expediente Suspenso - Não haverá atividades  09 a 15/12 - Semana de Exames</p>	

Outras informações relevantes
<p>(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 <b>nota final</b> 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%.</p> <p>(2) <b>Sobre o Abono de Faltas:</b> os critérios do Abono de Faltas são definidos pelo artigo 72, do Regimento Geral de Graduação.</p> <p>(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.</p> <p>(4) <b>INSTRUÇÃO NORMATIVA CCG Nº 02/2025 Cláusula de Honestidade e Lisura Acadêmica:</b>  Todas as atividades relacionadas às disciplinas devem ser realizadas em conformidade com as orientações fornecidas pelos docentes e com o devido rigor ético.  Caso o(a) docente responsável, no exercício de sua liberdade de cátedra, forme convicção acerca da ausência de lisura ou de condições adequadas para a realização da atividade avaliativa, poderá atribuir nota zero, seja para a atividade única ou, conforme o caso, para o conjunto de atividades do semestre. A ocorrência deverá ser fundamentada e comunicada à Coordenação de Curso de Graduação, podendo o(a) estudante estar sujeito a processo administrativo.</p>

SEGUEM A EMENTA, PROGRAMA E BIBLIOGRAFIA

Código: <b>QG108</b>								
Nome: <b>Química Geral Teórica</b>								
Nome em Inglês: <b>General Chemistry (Theoretical)</b>								
Nome em Espanhol: <b>Química General Teórica</b>								
Tipo de Disciplina: <b>Semanal</b>								
Tipo de Aprovação: <b>Nota e Frequência</b>								
Característica: <b>Regular</b>								
Frequência: <b>75%</b>								
Tipo de Período / Período de Oferecimento: <b>Semestral / Todos os períodos</b>								
Exige Exame: <b>Sim</b>								
Vetores								
T	L	P	O	PE	OE	SL	SEMANAS	CRÉDITO
<b>4</b>	-	-	-	-	-	<b>4</b>	<b>15</b>	<b>4</b>
Ocorrência nos Currículos: <b>05, 50, 56, 63</b>								
Pré-requisitos:								
Ementa: <b>Estrutura atômica; periodicidade das propriedades atômicas; modelos de ligação química (iônica e covalente); geometria molecular; interações intermoleculares, propriedades gerais de sólidos, líquidos e gases. Noções de termodinâmica.</b>								
Programa:								
1. Estrutura atômica								
Modelos atômicos. Funções de onda e níveis de energia. Números quânticos e orbitais atômicos. Spin do elétron; Energia dos orbitais. Magnetismo e Paramagnetismo. Regra de Hund e princípio de exclusão de Pauli. Preenchimento dos orbitais e configuração eletrônica dos átomos.								
2. Periodicidade das propriedades atômicas								
Configuração eletrônica e a tabela periódica. Carga nuclear efetiva. Periodicidade das propriedades atômicas: raio atômico, raio iônico, energia de ionização, afinidade eletrônica e suas anomalias. Principais grupos dos elementos.								
3. Modelos de ligação química (iônica e covalente) e geometria molecular								
Introdução geral aos conceitos de ligação química: Ligação iônica e covalente.								
Ligação iônica. Configuração eletrônica de íons, energia de ionização e afinidade eletrônica. Ciclo de Born-Haber. Estrutura e energia de retículo cristalino. Caráter covalente em ligações predominantemente iônicas (distância de ligação, solubilidade, estabilidade térmica, ponto de fusão e sublimação)								
Ligação Covalente. Estruturas de Lewis. Geometria molecular: modelo VSEPR. Teoria da ligação de valência e modelo da hibridização de orbitais. Orbitais híbridos envolvendo orbitais-d. Ligações múltiplas. Limitações da teoria da ligação de valência.								
Propriedades da ligação química: entalpia e comprimento de ligação. Ordem da ligação. Estruturas de ressonância. Polaridade das ligações químicas. eletronegatividade.								
Orbitais moleculares para moléculas diatômicas homonucleares e heteronucleares.								

#### 4. Interações intermoleculares

Interações íon-íon; íon-dipolo; dipolo-dipolo e dipolos induzidos. Ligação de hidrogênio. Efeitos destas interações em pontos de fusão, de ebulição e solubilidade. Estrutura geral de líquidos. Gás ideal e gases reais.

#### 5. Noções de termodinâmica e equilíbrio químico

As Leis da Termodinâmica; critérios de espontaneidade; energia de Gibbs. Constantes de equilíbrio; resposta do equilíbrio a mudanças das condições.

#### 6. Cinética química

Ordem de reação. Reações de primeira e segunda ordem. Tempo de meia vida. Influência da temperatura na velocidade de reação; energia de ativação

#### **Bibliografia Básica**

- 1) ATKINS, P.W.; JONES, L. **Princípios de química: questionando a vida moderna e o meio ambiente**, Obs: O Sistema de Bibliotecas da Unicamp dispõe de e-books e diversos exemplares das edições de 2001; 2006 (3. Ed), 2012 (5. Ed), 2018 (7.ed.).
- 2) KOTZ, J. C. TREICHEL JR, P. **Química e reações químicas**, 3ª edição, Volumes 1 e 2. RJ: Livros Técnicos e Científicos, 1998. (e 4ª edição, Volumes 1 e 2. RJ: Livros Técnicos e Científicos, 2002).
- 3) BROWN, T.L.; LEMAY JR., H.E.; BURSTEN, B.E.; BURGE, J.R. **Química - a ciência central**. 9ª. edição. São Paulo: Pearson Prentice Hall, 2005

#### **Bibliografia Complementar**

- 1) CHANG, R. **Química geral: conceitos essenciais**, 4a edição, Porto Alegre, RS AMGH, 2010 (livro impresso e e-book)
- 2) RUSSEL, J. B. **Química geral**, 2ª edição, Volumes 1 e 2. São Paulo: Makron Books, 1994
- 3) FILHO, P.F.S. **Estrutura atômica e ligação química** Campinas: Unicamp, 2000.
- 4) LEE, J. D. **Química Inorgânica não tão concisa**. 5ª ed., São Paulo: Edgard Blücher, 1999.
- 5) BRADY, J.E. **Química Geral**. 2ª ed., Voumes 1 e 2. Rio de Janeiro: LTC, 1986.