

CURSO: BIOQUÍMICA

Turno: Integral

INFORMAÇÕES BÁSICAS

Currículo 2010	Unidade curricular Química Fundamental			Departamento CCO
Período 1º	Carga Horária			Código CONTAC BQ002
	Teórica 72h/a	Prática 18h/a	Total 90h/a	
Tipo Obrigatória	Habilitação / Modalidade Bacharelado		Pré-requisito ---	Co-requisito ---

EMENTA

Teorias atômicas, ligações químicas, funções inorgânicas, soluções, métodos estequiométricos, estequiometria, cinética química, equilíbrio químico e ácido-base.

OBJETIVOS

A inserção de conteúdos teóricos de química, visando à relação com o meio ambiente, saúde e profissão, bem como a relação da química com o cotidiano.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

TEÓRICO

- 1) Átomos, moléculas e íons;
- 2) Teorias atômicas e propriedades periódicas;
- 3) Ligações químicas;
- 4) Estequiometria; Reações em solução aquosa e estequiometria de soluções;
- 5) Forças Intermoleculares, líquidos e sólidos;
- 6) Propriedades das soluções;
- 7) Termoquímica;
- 8) Cinética Química;
- 9) Equilíbrio Químico;
- 10) Aspectos adicionais dos equilíbrios aquosos;
- 11) Eletroquímica

PRÁTICO

- 1) Apresentação de Materiais de Laboratório, Manuseio de Vidrarias e Medidas
- 2) Preparação de Soluções A
- 3) Preparação de Soluções B
- 4) Reações entre íons em solução aquosa
- 5) Forças Intermoleculares
- 6) Deslocamento de Equilíbrio Químico
- 7) Obtenção e Purificação do Sulfato Ferroso (Opcional)

CRITÉRIOS DE AVALIAÇÃO

AVALIAÇÕES

$$NF = [(NT) + (NP) + (LE) + (S)] / 10$$

onde:

NF: NOTA FINAL

NT: NOTA TEÓRICA [SOMA DA NOTA DAS PROVAS TEÓRICAS (P1+P2+P3+P4+n)] = 65%

n = O número de provas será alterado de acordo com o planejamento e as necessidades pedagógicas identificadas pelo(a) professor(a), sendo que o mesmo será pelo menos 2.

NP: NOTA PRÁTICA (MÉDIA DA NOTA DOS RELATÓRIOS COMPLETOS E PARCIAIS) = 20%

LE: SOMA DAS NOTAS DAS LISTAS DE EXERCÍCIOS = 5%

S: SEMINÁRIO = 10%

O aluno que obtiver média final $\geq 6,0$ estará aprovado.

Prova substitutiva: será aplicada mediante apresentação do atestado médico creditado pelo posto médico do *Campus*, em data prevista para a penúltima semana de aula, com o conteúdo trabalho em todo o semestre.

BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- 1) RUSSEL, J. B. **Química Geral**. 2 ed. v. 1 e 2. São Paulo: Makron Books, 2006.
- 2) BROWN, L.; BURSTEN. **Química: Ciência Central**. 9 ed. São Paulo: Pearson, 2005.
- 3) KOTZ; TREICHEL. **Química Geral e Reações Químicas**. Rio de Janeiro: LTC, 6 ed. v.1 e v.2, 2010.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- 1) BRADY, J; HUMISTON, G.E. **Química Geral**. Rio de Janeiro: Livros Técnicos Científicos, 2 ed. v.1 e 2, 2007.
- 2) ATKINS, P.; JONES, L. **Princípios de Química**. 3 ed. Bookman, São Paulo, 2006.
- 3) MASTERTON, Willian L; SLOWINSKI, Emil J; STANITSKI, Conrad L. **Princípios de química**. 6 ed. Rio de Janeiro: Guanabara, 1990. 681 p.
- 4) HALL, Nina; et al. **Neoquímica: a química moderna e suas aplicações**. Porto Alegre: Bookman, 2004. 392 p.
- 5) BRAATHEN, Per Christian. **Química geral**. 2.ed. Viçosa: Conselho Regional de Química, 2010. 629 p.



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO
UNIVERSIDADE FEDERAL DE SÃO JOÃO DEL-REI
SISTEMA INTEGRADO DE PATRIMÔNIO,
ADMINISTRAÇÃO E CONTRATOS

FOLHA DE ASSINATURAS

Emitido em 2023

PLANO DE ENSINO Nº 3188/2023 - COBIQ (12.38)

(Nº do Protocolo: 23122.034851/2023-70)

(Assinado digitalmente em 05/09/2023 09:53)

TELMA PORCINA VILAS BOAS DIAS

COORDENADOR DE CURSO

COBIQ (12.38)

Matrícula: ###450#3

Visualize o documento original em <https://sipac.ufsj.edu.br/public/documentos/> informando seu número: **3188**, ano: **2023**, tipo: **PLANO DE ENSINO**, data de emissão: **05/09/2023** e o código de verificação: **251e6ce0ae**