

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, Propriedades periódicas, Ligações químicas, Forças químicas, Termoquímica, Funções inorgânicas, Reações químicas, Soluções, Estequiometria, Cinética química, Equilíbrio químico.

OBJETIVOS

A inserção de conteúdos teóricos de Química, visando estabelecer a relação da mesma 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

TEÓRICO-PRÁTICO (Atividades laboratoriais ou atividades teórico-práticas)

- 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

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 TEÓRICO-PRÁTICA (MÉDIA DAS NOTAS DAS ATIVIDADES) = 20%

LE: MÉDIA DAS NOTAS DAS LISTAS DE EXERCÍCIOS DE FIXAÇÃO = 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.

Cronograma de Avaliação (2015/2)

Avaliação	Valor	Previsão de Datas
Primeira Prova (P1)	1,5	08/09
Segunda Prova (P2)	1,5	29/09
Terceira Prova (P3)	1,5	19/10
Quarta Prova (P4)	2,0	07/12
Apresentação de Seminário (S)	1,0	De acordo com o andamento da disciplina
Entrega de Listas de Exercícios de Fixação (LE)	0,5	17/08 à 01/12 (de acordo com o andamento da disciplina)
Entrega de Atividades Teórico-Práticas (NP)	2,0	17/08 à 07/12 (de acordo com o andamento da disciplina)

Obs.1: As datas apresentadas no cronograma podem sofrer alterações no decorrer do semestre por questões de ordem administrativa ou por negociação pedagógica com os discentes.

Obs.2: É proibido o uso de celulares em sala de aula. Durante as aulas os celulares deverão permanecer desligados.

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.