



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE CIÊNCIAS, TECNOLOGIAS E SAÚDE
COORDENADORIA ESPECIAL DE FÍSICA, QUÍMICA E MATEMÁTICAS
PLANO DE ENSINO

SEMESTRE 2019.1

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS		TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
		TEÓRICAS	PRÁTICAS	
FQM 7334	Laboratório de Química	-	4	72

HORÁRIO

TURMAS TEÓRICAS	TURMAS PRÁTICAS	MODALIDADE
-	03653 – 6 14:20 (4)	Presencial

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

REGINA VASCONCELLOS ANTONIO

III. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA

IV. CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA

Engenharia de Energia

V. JUSTIFICATIVA

A aprendizagem das normas de segurança, reconhecimento e uso de material de laboratório, bem como da purificação de substâncias, preparação de compostos, equilíbrio químico, análises química qualitativa e quantitativa e da termoquímica é de grande relevância para a formação profissional dos egressos em Engenharia de Energia.

VI. EMENTA

Normas de segurança, reconhecimento e uso de material de laboratório, solubilidade e purificação de substâncias, preparação de compostos, equilíbrio químico, análises química qualitativa e quantitativa, termoquímica, cinética química e enzimática, eletroquímica.

VII. OBJETIVOS

Objetivo Geral:

Compreender e executar práticas laboratoriais em Química, com vistas a contribuir para o processo de formação acadêmica e profissional dos egressos do curso de graduação em Engenharia de Energia.

Objetivos Específicos:

. Conhecer as normas de segurança e materiais necessárias para o trabalho em laboratório

. Compreender e executar práticas de purificação de substâncias, preparação de compostos, equilíbrio químico, análises químicas qualitativa e quantitativa e termoquímica.
. Salientar a importância do conhecimento e execução de práticas laboratoriais na formação do egresso em Engenharia de Energia.

VIII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Módulo I - Ambientação

Normas de Segurança e materiais de laboratório
Medidas e tratamento de dados

Módulo II – Solubilidade e Equilíbrio

Solubilidade e Determinação do teor de álcool na gasolina
Cromatografia Equilíbrio e Volumetria Ácido-Base
Equilíbrio químico

Módulo III – Eletroquímica

Oxidação-redução
Construção de uma célula galvânica (pilha)
Corrosão de metais

Módulo IV – Síntese de combustíveis

Produção biodiesel
Produção de Hidrogênio

Módulo V – Físico-química

Cinética Química
Cinética Enzimática
Calorimetria

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

A disciplina será ministrada por meio de aulas práticas de laboratórios executadas em equipes e com uso de roteiro. Também serão usadas como instrumento de aprendizagem as atividades dirigidas pré-laboratório, com questões referentes a corresponde prática laboratorial e elaboração de relatórios das aulas práticas. A metodologia de ensino buscará sistematicamente a contextualização dos conceitos com exemplos concretos e práticos do cotidiano de um engenheiro. Todo material didático de apoio será postado no Moodle ou enviado via email.

Observação: O professor estará disponível para atendimento em sua sala nos seguintes horários: terça-feira das quinta-feira das 14:00 às 16:00.

X. METODOLOGIA E INSTRUMENTOS DE AVALIAÇÃO

- A verificação do rendimento escolar compreenderá **frequência e aproveitamento** nos estudos, os quais deverão ser atingidos conjuntamente. Será obrigatória a frequência às atividades correspondentes a cada disciplina, ficando nela reprovado o aluno que não comparecer, no mínimo a 75% das mesmas.
- A nota mínima para aprovação na disciplina será 6,0 (seis). (Art. 69 e 72 da Res. nº 17/CUn/1997).
- Ao aluno que não comparecer às avaliações ou não apresentar trabalhos no prazo estabelecido será atribuída nota 0 (zero). (Art. 70, § 4º da Res. nº 17/CUn/1997).
- Não há avaliação de recuperação nas disciplinas de caráter prático que envolve atividades de laboratório (Res.17/CUn/97).

- **Avaliações**

A avaliação do desempenho de cada aluno dar-se-á através dos seguintes instrumentos:

Uma avaliação **escrita** envolvendo os conceitos abordados nas aulas práticas, com peso igual a 3. As avaliações poderão conter questões objetivas, objetivas mistas e dissertativas.

Relatório das aulas práticas elaborados em equipes, com peso de 3,5 pontos.

Atividades dirigidas pré-laboratório individuais, **com consulta** e referente a todo o conteúdo programático, com peso de 3,5 pontos.

A média final será assim calculada:

Média final = [0,3 x (Nota da prova escrita)] + [0,35 x (Média dos Relatórios)] + [0,35x(Médias das Atividades Dirigidas Pré-laboratório)]

- O Relatório deverá ser entregue conforme cronograma apresentado em aula.
- A Atividade Dirigida pré-laboratório será realizada no início de cada aula prática.
- Não será permitida a entrada do aluno em laboratório após o início da aula e o mesmo deverá permanecer até o final da execução da prática de sua equipe para que sejam consideradas a sua frequência, a entrega da atividade dirigida pré-laboratório e do relatório.

Somente poderá executar a aula prática o aluno que entregar a atividade dirigida pré-laboratório no início da aula, estiver com o roteiro, bem como trajando jaleco, calça comprida e calçado fechado.

XI. CRONOGRAMA PREVISTO

AULA (semana)	DATA	ASSUNTO**
1	11/03 a 15/03	Apresentação e discussão do Plano de Ensino. Normas de segurança no laboratório.
2	18/03 a 22/03	Prática 01 - Apresentação dos principais materiais de laboratório Medidas e tratamento de dados
3	25/03 a 29/03	Prática 02 – Solubilidade e Determinação do teor de álcool na gasolina
4	01/04 a 05/04	Prática 03 – Cromatografia
5	08/04 a 12/04	Prática 04 – Equilíbrio - Ácido-Base
6	15/04 a 19/04	Sexta-feira Santa – Feriado Nacional
7	22/04 a 26/04	Prática 05 – Volumetria – Titulação Ácido Base
8	29/04 a 03/05	Prática 06 – Equilíbrio químico
9	06/05 a 10/05	Prática 07 – Oxidação-redução
10	13/05 a 17/05	Prática 08 – Construção de uma célula galvânica (pilha)
11	20/05 a 24/05	Dia de Nossa Senhora Aparecida – Feriado Nacional
12	20/05 a 31/05	Prática 09 – Produção biodiesel
13	03/06 a 07/06	Prática 10 – Corrosão
14	10/06 a 14/06	Prática 11 – Cinética Química e Enzimática
15	17/06 a 21/06	Dia Não Letivo – (20/06 - <i>Corpus Christi</i>)
16	24/06 a 28/06	Prática 12 – Calorimetria

17	01/07 a 05/07	AVALIAÇÃO ESCRITA
18	08/07 a 12/07	DIVULGAÇÃO DAS NOTAS FINAIS

***Datas prováveis.**

****Obs:** O cronograma está sujeito a ajustes.

XII. Feriados previstos para o semestre 2019.1:

Semana	Dia	Feriado
4	03/04	Aniversário da Cidade
6	19/04	Sexta Feira Santa
6	20/04	Dia não letivos
6	21/04	Tiradentes/Páscoa
8	01/05	Dia do Trabalhador
8	04/05	Dia da Padroeira da Cidade
11	20/05	Corpus Christi
11	21/05 e 22/05	Dia não letivos
Horário de atendimento		quintas-feiras da 14 as 16 horas – Bloco C

XIII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. ATKINS, P.; JONES, L. Princípios de Química, Questionando a Vida Moderna, 5ª Ed. Porto Alegre: Editora Bookman, 2012.
2. RUSSEL, J.B. Química geral, Volume 1. 2 ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994.621p.
3. RUSSEL, J.B. Química geral. Volume 2. 2 ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994. 621p.
4. JORGE, A.O.C. Microbiologia: atividades práticas. 2. ed. São Paulo: Santos, 2008. 299p.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. ATKINS, P.W.; DE PAULA, J. Físico-química. Volume 2. 9. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012.
2. BORZANI, W.; SCHMIDELL, W.; LIMA, U.A.; AQUARONE, E. Biotecnologia industrial. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2001.
3. CALLISTER, W. D. RETHWISCH, D.G. Ciência e Engenharia de Materiais: Uma Introdução. 8. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2012. 817p.
4. HOLLER, F.J.; SKOOG, D.A.; CROUCH, S.R. Princípios de análise instrumental. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009, 1055 p.
5. MOORE, W.J. Físico-química. Volume 1. São Paulo: Edgard Blucher, 1976.

Obs: Os livros acima citados constam na Biblioteca Setorial de Araranguá ou estão em fase de compras pela UFSC. Algumas bibliografias também podem ser encontradas no acervo da disciplina, impressos ou em CD, disponíveis para consultas em sala.

Antonio

Profa. Regina Vasconcellos Antonio

Aprovado na Reunião da Coordenadoria Especial FQM

_____/_____/_____

Chefe da Coordenadoria Especial FQM

Aprovado na Reunião do Colegiado do Curso

25/3/2019

Regina Vasconcellos Antonio
 Coordenadora do Curso
 Prof. Reg. Vasconcellos Antonio
 SIAPE: 1724307
 UFSC/Campus Araranguá