



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CENTRO DE ARARANGUÁ
COORDENADORIA ESPECIAL DE FÍSICA, QUÍMICA E MATEMÁTICA (FQM)
PLANO DE ENSINO

SEMESTRE 2017.2

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:

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

HORÁRIO		
TURMAS TEÓRICAS	TURMAS PRÁTICAS	MODALIDADE
-	03653 - 5.1420(4)	Presencial

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

TIAGO ELIAS ALLIEVI FRIZON (tiago.frizon@ufsc.br)

III. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
ARA7330	Fundamentos de Biotecnologia
ARA7331	Fundamentos de Materiais

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

Graduação em 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, purificação de substâncias, preparação de compostos, equilíbrio químico, análises química qualitativa e quantitativa, termoquímica.

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 química 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.

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:

➤ 01 avaliação escrita envolvendo os conceitos abordados nas aulas práticas, com peso de 3,0 pontos. 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**
1ª	30/07/17 a 05/08/17	Apresentação e discussão do Plano de Ensino. Normas de segurança de laboratório. Apresentação dos principais materiais de laboratório
2ª	06/08/17 a 12/08/17	Prática 01 - Medidas e tratamento de dados
3ª	13/08/17 a 19/08/17	Prática 02 – Solubilidade e Determinação do teor de álcool na gasolina
4ª	20/08/17 a 26/08/17	Prática 03 – Cromatografia
5ª	27/08/17 a 02/09/17	Prática 04 – Equilíbrio e Volumetria Ácido-Base
6ª	03/09/17 a 09/09/17	Prática 05 – Equilíbrio químico
7ª	10/09/17 a 16/09/17	Prática 06 – Oxidação-redução
8ª	17/09/17 a 23/09/17	Prática 07 – Construção de uma célula galvânica (pilha)
9ª	24/09/17 a 30/09/17	Prática 09 – Produção biodiesel – Parte inicial
10ª	01/10/17 a 07/10/17	Viagem Campinas – LNLS – Laboratório Nacional de Luz Síncrotron
11ª	08/10/17 a 14/10/17	Prática 09 – Produção biodiesel – Parte final
12ª	15/10/17 a 21/10/17	Prática 10 – Produção de Hidrogênio
13ª	22/10/17 a 28/10/17	Prática 11 – Cinética Química
14ª	29/10/17 a 04/11/17	Prática 12 – Cinética Enzimática
15ª	05/11/17 a 11/11/17	Prática 13 – Calorimetria
16ª	12/11/17 a 18/11/17	Revisão das Práticas
17ª	19/11/17 a 25/11/17	AVALIAÇÃO ESCRITA
18ª	26/11/17 a 02/12/17	DIVULGAÇÃO DAS NOTAS

*Datas prováveis.

**Obs: O cronograma está sujeito a ajustes.

XII. Feriados previstos para o semestre 2017.2:

DATA	
07/09/2017	Independência do Brasil
08 e 09/09/2017	Dias não letivos
12/10/2017	Nossa Senhora Aparecida
13 e 14/10/2017	Dias não letivos
28/10/2017	Dia do Servidor Público (Lei nº 8.112 – art. 236)
02/11/2017	Finados
15/11/2017	Proclamação da República

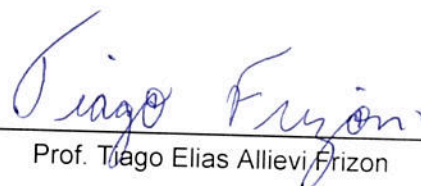
XIII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

1. RUSSELL, John Blair. Química geral. 2. ed. São Paulo: Pearson Makron Books, 1994. 621p. Volume 1.
2. ATKINS, Peter William; JONES, Loretta. Princípios de química: questionando a vida moderna. 3. ed. Porto Alegre: Bookman, 2006. 965p.
3. JORGE, Antonio Olavo Cardoso. Microbiologia: atividades práticas. 2. ed. São Paulo (SP): Santos, 2008.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

1. CALLISTER, William D. Ciência e Engenharia de Materiais: Uma Introdução. 8. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2012. 705p.
2. BORZANI, Walter; SCHMIDELL, Willibaldo; LIMA, Urgel de Almeida; AQUARONE, Eugenio. Biotecnologia industrial. 1. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2001. 544p. Volume 4.
3. ATKINS, P.W. Físico-química. 9. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012.
4. HOLLER, F. James; SKOOG, Douglas A.; CROUCH, Stanley R. Princípios de análise instrumental. 6. ed. Porto Alegre: Bookman, 2009, 1055 p.
5. MOORE, Walter John. Físico-química. 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.


Prof. Tiago Elias Allievi Frizon

Aprovado na Reunião da Coordenadoria Especial FQM

_____/_____/_____

Chefe da Coordenadoria Especial FQM


Carla de Abreu DAquino
Prof. / SIAPE 2764022
Coord. Engenharia de Energi.
Portaria 1606/2017/GR
CTS/UFSC