



UNIVERSIDADE FEDERAL DE SANTA CATARINA
CAMPUS ARARANGUÁ
CENTRO DE CIÊNCIAS, TECNOLOGIAS E SAÚDE
DEPARTAMENTO DE ENERGIA E SUSTENTABILIDADE
PLANO DE ENSINO

SEMESTRE 2018.1

I. IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS		TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
		TEÓRICAS	PRÁTICAS	
EES7327	BIORREADORES	04	00	72

HORÁRIO

TURMAS TEÓRICAS	TURMAS PRÁTICAS	MODALIDADE
06653 - 4.1620-2 - 6.1420-2	-	Presencial

II. PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)

Elaine Virmond (elaine.virmond@ufsc.br)

III. PRÉ-REQUISITO(S)

CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
EES7330	Fundamentos de Biotecnologia
FQM7334	Laboratório de Química
EES7351	Termodinâmica II

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

Graduação em Engenharia de Energia

V. JUSTIFICATIVA

A Biotecnologia tem por base vários ramos do conhecimento, dentre os quais a Bioquímica, a Fisiologia, a Genética, a Microbiologia, a Virologia, a Botânica, a Zoologia, a Ecologia e as Engenharias, principalmente a Engenharia Química. Consiste, portanto, em um campo de trabalho multidisciplinar que passou a ser considerado altamente prioritário há relativamente pouco tempo, embora processos biotecnológicos sejam utilizados na produção de vários bens desde a mais remota antiguidade. Mais recentemente, esses processos têm sido aplicados industrialmente para a produção de energia na forma de biocombustíveis e derivados. Biorreatores consistem em reatores nos quais esses processos ocorrem e seu conhecimento e capacidade de análise e operação devem fazer parte das atribuições do Engenheiro de Energia.

VI. EMENTA

Conceitos fundamentais em cinética química. Fundamentos das reações enzimáticas em fase homogênea e heterogênea. Biotatalise orgânica. Cinética de enzimas alostéricas. Termodinâmica das reações químicas. Mecanismo de biorreação. Teoria das taxas de reação. Projeto de biorreatores, scale up, reatores em batelada, reatores contínuos com e sem reciclo, reatores semicontínuos e reatores sequenciais. Reatores industriais.

VII. OBJETIVOS

Objetivo Geral: Fornecer subsídios para análise de processos biotecnológicos aplicáveis à produção de produtos energéticos, tais como biocombustíveis e coprodutos.

Objetivos Específicos:

- Apresentar conceitos fundamentais em cinética química e em engenharia de reações químicas;
- Descrever reatores químicos ideais, suas potencialidades e aplicações;
- Definir parâmetros e desenvolver balanços materiais para obter as equações de projeto/desempenho dos reatores químicos ideais;
- Descrever um processo biotecnológico genérico e os tipos de biorreatores;
- Conhecer as potencialidades de aplicação industrial de processos biotecnológicos na área de energia.

VIII. CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

Conteúdo Teórico:

- 1) Introdução
 - Processos químicos e engenharia de reações químicas;
 - Processos biotecnológicos (bioprocessos).
- 2) Cinética química:
 - Introdução;
 - Fatores que afetam a velocidade de reações químicas;
 - Classificação das reações químicas;
 - Definição de velocidade ou taxa de reação química;
 - Lei de velocidade ou equação de taxa e seus parâmetros;
 - Mecanismos de reações químicas elementares, não elementares e múltiplas;
 - Modelos teóricos para cinética química;
 - Cinética de reações homogêneas:
 - Tipos de reatores simples;
 - Obtenção e interpretação de dados obtidos de reatores batelada - Método integral de análise.
 - Dependência da taxa de reação com relação à temperatura (Lei de Arrhenius).
- 3) Introdução ao projeto de reatores:
 - Balanços molares, leis de velocidade e estequiometria;
 - Conversão e dimensionamento de reatores;
 - Definição de conversão;
 - Equações de projeto de reatores em termos de conversão;
 - Aplicações das equações de projeto para reatores com escoamento contínuo;
 - Arranjos de reatores (série, paralelo).
- 4) Bioprocessos:
 - Processos fermentativos.
 - Processos enzimáticos.
- 5) Biorreatores:
 - Tipos e classificação: reações em fases homogênea e heterogênea;
 - Formas de conduzir um processo fermentativo: processos descontínuo, descontínuo alimentado e contínuo;
 - Parâmetros de operação;
 - Projeto e variação de escala;
 - Processos à jusante do biorreator: recuperação e purificação de produtos.
- 6) Biorreatores industriais
 - Aplicações na área de energia.

Conteúdo Prático: Não se aplica.

IX. METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

O processo de ensino/aprendizagem será composto por:

- 1) Aulas teóricas com utilização de quadro e recursos áudio visuais;
- 2) Atividades dirigidas em sala de aula ou extraclasse (seminários individuais ou em grupo, elaboração de trabalhos escritos, resolução de listas de exercícios, estudo de tópico para apresentação ou arguição oral em sala de aula, palestras, entre outras). As atividades dirigidas serão realizadas em data/prazo devidamente acordado. Visita(s) técnica(s) de estudos a empresas do setor de energia prevista(s) em outra(s) disciplina(s) poderá(ão) ser incorporada(s) ao cronograma desta disciplina por apresentar(em) interesses comuns no âmbito de seus conteúdos.

A plataforma Moodle-UFSC será canal auxiliar de comunicação entre professora e estudantes. Todo o material didático e de apoio será postado no ambiente da disciplina no Moodle ou, alternativamente, enviado por e-mail ou disponibilizado na forma impressa quando necessário.

Observação: A professora estará disponível para atendimento aos estudantes em sua sala no seguinte dia da semana e horário: sexta-feira, 16h20min às 18h00min.

X. METODOLOGIA E INSTRUMENTOS DE AVALIAÇÃO

- A verificação do rendimento compreenderá **frequência e aproveitamento** nos estudos, os quais deverão ser atingidos conjuntamente. Será obrigatória a frequência às atividades correspondentes à 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).
- Avaliações: Serão realizadas atividades individuais ou em grupo (pelo menos 3 (três) atividades com nota) e 3 (três) avaliações individuais escritas (AE1, AE2 e AE3) ao longo do semestre.
- Cada avaliação receberá nota entre zero (0) e dez (10).
- A média aritmética simples das notas obtidas nas atividades individuais ou em grupo (MA) e a média

aritmética simples das notas obtidas nas avaliações individuais escritas (AE) terão ambas peso 3 (três) no cálculo da média final (MF) da disciplina:

$$MF = \frac{(MA) * 3 + (AE) * 3}{6}$$

- O aluno com frequência suficiente (FS) e com média das notas das avaliações do semestre (MF) entre 3,0 e 5,5 terá direito a uma nova avaliação no final do semestre (REC), exceto as atividades constantes no art.70,§ 2º. A nota final (NF) será calculada por meio da média aritmética entre a média das notas das avaliações parciais (MF) e a nota obtida na nova avaliação (REC). (Art. 70 e 71 da Res. nº 17/CUn/1997).

$$NF = \frac{MF + REC}{2}$$

- As avaliações poderão conter questões objetivas, objetivas mistas e dissertativas.
- 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).

Pedido de Nova Avaliação - Art. 74 da Res. nº 17/CUn/97

- “O aluno, que por motivo de força maior e plenamente justificado, deixar de realizar atividades avaliativas previstas no plano de ensino, deverá formalizar pedido à Chefia do Departamento de Ensino ao qual a disciplina pertence, dentro do prazo de 3 (três) dias úteis, apresentando documentação comprobatória.”
- O pedido de nova avaliação deverá ser formalizado na Secretaria Integrada de Departamento.
- A nova avaliação ocorrerá na última semana do semestre letivo, conforme calendário acadêmico e cronograma a seguir.

Avaliação de Recuperação

- A avaliação de recuperação (REC) abrangerá todo o conteúdo da disciplina e será realizada na última semana do semestre letivo, conforme calendário acadêmico e cronograma a seguir.

XI. CRONOGRAMA PREVISTO

SEMANA	DATA	ASSUNTO
1ª	26/02/18 a 03/03/18	Apresentação do plano de ensino. 1) Introdução. Processos químicos e engenharia de reações químicas. Processos biotecnológicos (bioprocessos).
2ª	05/03/18 a 10/03/18	2) Cinética química: Introdução. Fatores que afetam a velocidade de reações químicas. Classificação das reações químicas; Definição de velocidade ou taxa de reação química; Lei de velocidade ou equação de taxa e seus parâmetros; Mecanismos de reações químicas elementares.
3ª	12/03/18 a 17/03/18	2) Cinética química: Mecanismos de reações químicas não elementares e múltiplas; Modelos teóricos para cinética química; Cinética reações homogêneas: Tipos de reatores simples. Obtenção de dados de reatores batelada.
4ª	19/03/18 a 24/03/18	2) Cinética química: Interpretação de dados de reatores batelada - Método integral. Dependência da taxa de reação com relação à temperatura (Lei de Arrhenius). ATIVIDADE.
5ª	26/03/18 a 31/03/18	AVALIAÇÃO ESCRITA 1 (AE1). 30/03/2018 (sex): Feriado.
6ª	02/04/18 a 07/04/18	3) Introdução ao projeto de reatores: Balanços molares, leis de velocidade e estequiometria.
7ª	09/04/18 a 14/04/18	3) Introdução ao projeto de reatores: Conversão e dimensionamento de reatores – Equações de projeto de reatores em termos de conversão. Aplicação das equações de projeto para reatores com escoamento contínuo.
8ª	16/04/18 a 21/04/18	3) Introdução ao projeto de reatores: Conversão e dimensionamento de reatores – Arranjos de reatores (série, paralelo).
9ª	23/04/18 a 28/04/18	ATIVIDADE.
10ª	30/04/18 a 05/05/18	AVALIAÇÃO ESCRITA 2 (AE2). 04/05/2018 (sex): Feriado.
11ª	07/05/18 a 12/05/18	4) Bioprocessos: Processos fermentativos - Introdução; Produção de

		biomassa; Processos enzimáticos. ATIVIDADE.
12 ^a	14/05/18 a 19/05/18	5) Biorreatores: Parâmetros de operação e projeto.
13 ^a	21/05/18 a 26/05/18	5) Biorreatores: Tipos; Classificação: Reações em fases homogênea e heterogênea. Formas de conduzir um processo fermentativo - descontínuo, descontínuo alimentado, contínuo.
14 ^a	28/05/18 a 02/06/18	ATIVIDADE. 01/06/2018 (sex): Feriado.
15 ^a	04/06/18 a 09/06/18	5) Biorreatores: Projeto e variação de escala. Processos à jusante do biorreator: recuperação e purificação de produtos.
16 ^a	11/06/18 a 16/06/18	AVALIAÇÃO ESCRITA 3 (AE3).
17 ^a	18/06/18 a 23/06/18	6) Reatores industriais: aplicações na área de energia. ATIVIDADE.
18 ^a	25/06/18 a 30/06/18	6) Reatores industriais: aplicações na área de energia. ATIVIDADE.
19 ^a	02/07/18 a 04/07/18	NOVA AVALIAÇÃO E AVALIAÇÃO DE RECUPERAÇÃO.

XII. Feriados e dias não letivos previstos para o semestre 2018.1

DATA	
30/03/18 (sex)	Sexta-feira Santa
31/03/18 (sab)	Dia não letivo
03/04/18 (ter)	Aniversário da Cidade
21/04/18 (sab)	Tiradentes
30/04/18 (seg)	Dia não letivo
01/05/18 (ter)	Dia do Trabalhador
04/05/18 (sex)	Dia da Padroeira da Cidade de Araranguá
31/05/18 (qui)	<i>Corpus Christi</i>
01/06/18 (sex)	Dia não letivo
02/06/18 (sab)	Dia não letivo

XIII. BIBLIOGRAFIA BÁSICA

- 1 FOGLER, H.S. **Elementos de Engenharia das Reações Químicas**. 4. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2009. 853p.
- 2 SCHMIDELL, W.; LIMA, U.A.; AQUARONE, E.; BORZANI, W. (Coords.). **Biotecnologia industrial: Engenharia Bioquímica**, Vol. 2, Sao Paulo: Edgard Blucher, 2001.
- 3 LIMA, U.A.; AQUARONE, E.; BORZANI, W.; SCHMIDELL, W.; (Coords.). **Biotecnologia industrial: Processos Fermentativos e Enzimáticos**, Vol. 3, Sao Paulo: Edgard Blucher, 2002.

XIV. BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

- 1 BNDES e CGEE (Org.). **Bioetanol de cana-de-açúcar: energia para o desenvolvimento sustentável**, Rio de Janeiro: BNDES, 2008. Disponível em: <<http://www.bioetanoldecana.org/pt/download/bioetanol.pdf>>. Acesso em: 3 mar 2015.
- 2 BORZANI, W.; SCHMIDELL, W.; LIMA, U.A.; AQUARONE, E.; (Coords.). **Biotecnologia industrial: Fundamentos**, Vol. 1, Sao Paulo: Edgard Blucher, 2001.
- 3 CORTEZ, L.A.B. **Bioetanol de cana-de-açúcar: P&D para produtividade e sustentabilidade**. 1. ed. São Paulo: Blucher, 2010. xxxviii, 954 p. ISBN 9788521205319.
- 4 HIMMELBLAU, D.M.; RIGGS, J.B. **Engenharia química: princípios e cálculos**. 7. ed. Rio de Janeiro: Livros Técnicos e Científicos, 2006. 846p.
- 5 LEVENSPIEL, O. **Engenharia das reações químicas**. 3^a ed. Blücher, 2000, 563p.
- 6 SHULER, M.L.; KARGI, F. **Bioprocess engineering: basic concepts**. 2nd. ed. Upper Saddle River: Prentice Hall PTR, c2002.553p. (Chemical engineering series).

Professor(a): Elaine Virmond

Elaine

Virmond:03516675985

Assinado de forma digital por Elaine
Virmond:03516675985
Dados: 2018.05.21 14:16:00 -03'00'

Aprovado pelo Colegiado do Curso em

7/6/2018

Presidente do Colegiado

Rogério Gomes de Oliveira, Dr.
Prof. Adjunto
UFSC/Campus Araranguá