



PLANO DE ENSINO – 2022/1

IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:				
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	TURMA	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS	TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
EQA5318	Introdução aos Processos Químicos	05003	04	72

PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)	CONTATO
Cristiano José de Andrade	eng.crisja@gmail.com; cristiano.andrade@ufsc.br

PRÉ-REQUISITO(S)	
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA
- FSC5002 eh QMC5152 ou FSC5112 eh QMC5152 FSC5002 ou FSC5112 QMC5402	Física II eh Química Geral e Inorgânica I (Engenharia Química) Física II eh Química Geral e Inorgânica I (Engenharia Química) Física II ou Física II (Engenharia de Alimentos) Termodinâmica Química (Química - Bacharelado)

EQUIVALENTES
ENQ1321 ou ENQ5318 (Engenharia Química) ENQ1318 ou ENQ5318 (Engenharia de Alimentos)

CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA
QUÍMICA (BACHARELADO), ENGENHARIA QUÍMICA E ENGENHARIA DE ALIMENTOS

EMENTA
Sistemas de unidade e análise dimensional. Balanços materiais. Balanços energéticos. Balanços material e energético combinados. Balanços em processos no estado não estacionário.

OBJETIVOS
<p>GERAL:</p> <p>O estudante ao final do semestre deverá saber:</p> <ul style="list-style-type: none">● Analisar os processos químicos e identificar as variáveis do processo.● Efetuar balanços materiais e energéticos em processos de indústrias químicas. <p>ESPECÍFICOS:</p> <p>O estudante ao final do semestre deverá ser capaz de:</p> <ul style="list-style-type: none">● Conhecer os sistemas de unidades e saber fazer conversões de unidades.● Analisar os processos químicos e desenhar fluxogramas que representem estes processos.● Identificar as variáveis de um processo químico.● Efetuar balanços materiais em processos sem reação química.● Efetuar balanços materiais em processos envolvendo reações químicas.● Efetuar balanços materiais em processos com reciclo e by-pass.● Desenvolver balanços materiais em processos em regime transiente.● Fazer cálculos referentes ao equilíbrio em sistemas de mais de uma fase e multicomponente.● Identificar as formas de energia de um processo.● Efetuar balanços energéticos em processos sem reação química.● Efetuar balanços energéticos em processos envolvendo reações químicas (Rx).● Desenvolver balanços energéticos em processos em regime transiente.



- Encontrar propriedades às condições desejadas e fazer uso de tabelas termodinâmicas e correlações

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO

1 - Sistemas de Unidades e Análise Dimensional. Unidades e dimensões. Conversão de Unidades. Sistemas de Unidades. Homogeneidade dimensional e quantidades adimensionais. Notação científica, algarismos significativos e precisão, interpolação e regressão. 2 - Balanços Materiais: a) Balanço material em processos em batelada e contínuos; b) Balanço materiais que não envolvem reações químicas; c) Balanço materiais envolvendo reações químicas; e d) Balanço materiais com recirculação e purga. 3 - Sistemas multicomponente e multifásicos: a) Sistemas ideais; b) Sistemas reais - equações de estado; e d) equilíbrio. 4 - Balanços de Energia: a) Definições e conceitos. Formas de energia, calor, entalpia, valores de entalpia e capacidade calorífica; b) Balanço de energia que não envolvem reações química; c) Balanço de energia envolvendo reações químicas. Provas Seminários.

Aula	Conteúdo
01 19/04 2h-aula	Apresentação da disciplina/Introdução aos Balanços. Variáveis de processo em balanços Unidades requeridas para Variáveis de Processo Conversão de Unidades Consistência Dimensional.
02 21/04 2h-aula	Tiradentes
03 26/04 2h-aula	Unidades da composição/ Bases de Cálculo / Temperatura e Pressão. Equações gerais e simplificações/ Balanços de massa e tipos de processos. balanço material em processos em batelada (<i>batch</i>).
04 28/04 2h-aula	Unidades da composição/ Bases de Cálculo / Temperatura e Pressão. Equações gerais e simplificações/ Balanços de massa e tipos de processos. balanço material em processos em batelada (<i>batch</i>).
05 03/05 2h-aula	Atividades assíncronas. Exercício balanço material em processos em batelada (<i>batch</i>).
06 05/05 2h-aula	Exercícios sobre balanço material em processos contínuos. Balanço material em processos com múltiplas unidades.
07 10/05 2h-aula	Balanço material em processos com múltiplas unidades.
08 12/05 2h-aula	Prova 1.
09 17/05 2h-aula	Correção da Prova 1. Balanço material em processos com múltiplas unidades. Conceitos sobre reação química. Diferenças entre processos com Rx e sem Rx / Graus de liberdade. Balanço de espécies moleculares.
10 19/05 2h-aula	Exercícios sobre balanço material em processos com múltiplas unidades. Conceitos sobre reação química. Diferenças entre processos com Rx e sem Rx / Graus de liberdade. Balanço de espécies moleculares.
11 24/05 2h-aula	Balanço material em processos com múltiplas unidades. Balanço material em processos com reciclo e desvio.
12 26/05 2h-aula	Atividades assíncronas. Exercícios sobre balanço material em processos com múltiplas unidades. Balanço material em processos com reciclo e desvio.
13 31/05	Balanço de espécies atômicas. Balanço de espécies atômicas. Reações múltiplas/Avanço da reação.



2h-aula	
14 02/06 2h-aula	Atividades assíncronas. Exercícios sobre Balanço de espécies atômicas e reações múltiplas/avanço da reação.
15 07/06 2h-aula	Balanço de espécies atômicas. Combustão. Sistemas ideais: Sólidos, Líquidos, Gases, Mistura de Gases.
16 09/06 2h-aula	Atividades assíncronas. Exercícios sobre balanço de espécies atômicas. Combustão. Sistemas ideais: Sólidos, Líquidos, Gases, Mistura de Gases.
17 14/06 2h-aula	Equações de Estado: Van der Waals e outras Equações de Estado Compressibilidade e Estados correspondentes. Sistemas de uma fase/ fronteira líquido vapor: Clausius-Clapeyron, Antoine.
18 16/06 2h-aula	Corpus Christi
19 21/06 2h-aula	Prova 2.
20 23/06 2h-aula	Correção da Prova 2. Prévia dos seminários. Conceitos sobre termodinâmica.
21 28/06 2h-aula	Introdução à termodinâmica, energia, trabalho, tipos de sistemas, primeira lei. Balanço de energia em sistemas fechados - Energia Interna (U).
22 30/06 2h-aula	Atividades assíncronas. Balanço de energia em sistemas fechados - Energia Interna (U). Balanço de energia em sistemas abertos – $U + Trabalho do Fluido = Entalpia$.
23 05/07 2h-aula	Exercícios sobre balanço de energia em sistemas fechados - Energia Interna (U). Balanço de energia em sistemas abertos – $U + Trabalho do Fluido = Entalpia$.
24 07/07 2h-aula	Exercícios sobre balanço de energia em sistemas fechados - Energia Interna (U). Balanço de energia em sistemas abertos – $U + Trabalho do Fluido = Entalpia$.
25 12/07 2h-aula	Exercícios sobre balanço de energia em sistemas fechados - Energia Interna (U). Balanço de energia em sistemas abertos – $U + Trabalho do Fluido = Entalpia$.
26 14/07 2h-aula	Capacidades caloríficas e outras propriedades, Balanços usando tabelas e relações de propriedades termodinâmicas. Balanços de Energia com Rx - Calor de formação/ Calor de Combustão / Calor de reação.
27 19/07 2h-aula	Atividades assíncronas. Exercícios sobre capacidades caloríficas e outras propriedades, Balanços usando tabelas e relações de propriedades termodinâmicas. Balanços de Energia com Rx - Calor de formação/ Calor de Combustão / Calor de reação.
28 21/07 2h-aula	Prova 3.
29 26/07 2h-aula	Correção da Prova 3. Seminários.
30 28/07 2h-aula	Seminários.
31	Seminários.



02/08 2h-aula	Prova de recuperação escrita e individual sobre todo o conteúdo da disciplina (REC).
------------------	--

METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA
As aulas serão expositivas com a utilização de recursos audiovisuais. Serão resolvidos exercícios em sala de aula no quadro (professor), bem como pelos alunos.

METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO
Seminários 20%, exercícios (20%) e provas (60%).

BIBLIOGRAFIA BÁSICA
<ul style="list-style-type: none">● FELDER, Richard M.; ROUSSEAU, Ronald W. Princípios elementares dos processos químicos. 3ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005.● HIMMELBLAU, David Mautner; RIGGS, James B. Engenharia química: princípios e cálculos. 7ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2006. <p>* Obs: Os conteúdos fundamentais serão elaborados (slides e outros) e disponibilizados no Moodle.</p>

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR
<ul style="list-style-type: none">● SMITH, J. M.; VAN NESS, H. C. (Hendrick C.); ABBOTT, Michael M. Introdução à termodinâmica da engenharia química. 7ª ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007.● WEB: ● http://accessengineeringlibrary.com/● http://webbook.nist.gov/chemistry/ (propriedades termodinâmicas de substâncias)● Material complementar em formato digital a ser disponibilizado no Moodle.

OBSERVAÇÕES

Assinatura do Professor

Assinatura do Chefe do Departamento