



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	04216	04	72

PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)	HORÁRIO DE ATENDIMENTO
Sergio Yesid Gómez Gonzalez (sergio.gomez@ufsc.br)	Segunda 13-16 : Sala E-301 - EQA

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

EQUIVALENTES
ENQ1321 <i>ou</i> ENQ5318 (Engenharia Química)
ENQ1318 <i>ou</i> ENQ5318 (Engenharia de Alimentos)

CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA
ENGENHARIA QUÍMICA
ENGENHARIA DE ALIMENTOS
QUÍMICA - Bacharelado

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

OBJETIVOS
GERAL: O estudante ao final do semestre deverá saber: <ul style="list-style-type: none">• Analisar os processos e identificar as variáveis do processo.• Efetuar balanços materiais e energéticos em processos em diferentes contextos ESPECÍFICOS: O estudante ao final do semestre deverá ser capaz de: <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 processo• Efetuar balanços materiais em processos sem reação química.• Efetuar balanços materiais em processos envolvendo reações químicas.• Efetuar balanços materiais em processos com reciclo, purga e desvio.• Desenvolver balanços materiais em processos em regime transiente.• Encontrar propriedades às condições desejadas e fazer uso de tabelas termodinâmicas e correlações

<ul style="list-style-type: none"> • 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. 	
CONTEÚDO PROGRAMÁTICO	H/A
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.	6
2 - Balanços Materiais a) Balanço Material em processos em batelada e contínuos. b) Balanços Materiais que não envolvem reações químicas. c) Balanços Materiais envolvendo reações químicas. d) Balanços Materiais com recirculação, desvio e purga.	26
3 - Sistemas multicomponente e multifásicos. a) Sistemas ideais. b) Sistemas reais: Equações de Estado. c) Estado Correspondentes d) Equilíbrio	14
4 - Balanços de Energia a) Definições e conceitos. Formas de energia, calor, entalpia, valores de entalpia e capacidade calorífica. b) Balanços de energia que não envolvem reações químicas. c) Balanços de energia envolvendo reações químicas. d) Balanços de matéria e energia	20
5- Avaliação - Provas	6

Aula	Conteúdo
1 19/04 2h	Introdução aos Balanços e Metodologia
21/04	Dia não letivo (Tiradentes)
2 26/04 2h	O poder das Unidades e da Consistência Dimensional
3 28/04 2h	Dados às condições desejadas
4 03/05 2h	Unidades da composição, Frações e Bases de Cálculo
5	Balanço de massa e tipos de processos



05/05 2h	
6 10/05 2h	Balanços transientes – Batch e Balanços contínuos – estacionários
7 12/05 2h	Balanço material em processos com múltiplas unidades, processos com reciclo, purga e desvio
8 17/05 2h	Exercícios
9 19/05 2h	Prova 1
10 24/05 2h	Entrega 1- Projeto / Conceitos de Balanços com Reação Química
11 26/05 2h	Balanço de espécies moleculares (componentes)
12 31/05 2h	Balanço de espécies atômicas (elementos)
13 02/06 2h	Reações múltiplas/Avanço da reação
14 07/06 2h	Combustão
15 09/06 2h	Sistemas ideais
16 14/06 2h	Equações de Estado: Correlações, Compressibilidade, Estados correspondentes e Mistura
16/06	Dia não letivo (Corpus Christi)
17 21/06 2h	Equilíbrio de Fases: Sistemas de uma fase/ fronteira líquido vapor: Clausius-Clapeyron, Antoine, Raoult, Figuras Termodinâmicas
18 23/06 2h	Exercícios
19 28/06 2h	Prova 2
20 30/06 2h	Entrega 2- Projeto / Balanços de energia
21 05/07 2h	Balanço de energia em sistemas abertos e fechados
22 07/07 2h	Tabelas e solução de problemas práticos



23 12/07 2h	Calor de reação e balanços a temperatura constante
24 14/07 2h	Balanços com calor de reação com temperaturas de entrada e saída diferentes
25 19/07 2h	Exercícios
26 21/07 2h	Prova 3
27 26/07 2h	Entrega Final do Projeto e Apresentações
28 28/07 2h	Correção das avaliações e projeto e divulgação da nota final
29 02/08 2h	REC
30 04/08	Início Recesso Escolar

METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

As aulas serão expositivas com a utilização de recursos audiovisuais como apresentações utilizando projetor multimídia e resolução de exercícios no quadro. Também será usado material desenvolvido pelo professor e serão resolvidos exercícios em sala de aula. Adicionalmente será desenvolvido um projeto ao longo do semestre, os detalhes do projeto serão fornecidos em aula e o método de avaliação do projeto está descrito detalhadamente no documento sob o nome "método cooperativo" disponibilizado no moodle.

METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

Para avaliação serão aplicadas 3 provas, será desenvolvido um projeto ao longo do semestre e serão realizados exercícios. Os critérios de avaliação são apresentados abaixo:

AVALIAÇÃO	PESO (%)
PROVA 1	20
PROVA 2	20
PROVA 3	20
PROJETO*	20
ATIVIDADES	20

A média final será calculada como segue:

$$\text{Média} = (\sum \text{Provas}) / \# \text{Provas} \times 0,6 + (\text{Projeto}) \times 0,2 + (\sum \text{Quizzes}) / \# \text{Quizzes} \times 0,2$$

A nota de atividades será calculada por média aritmética simples de todas as atividades feitas. Será considerado aprovado o estudante que obtiver média maior ou igual a 6,0.



BIBLIOGRAFIA BÁSICA

As notas de aula, apresentações, slides, vídeos, referências, entre outros, será disponibilizado pelo professor posteriormente, garantindo o acesso do estudante a material adequado.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

FELDER, Richard M.; ROUSSEAU, Ronald W. Princípios elementares dos processos químicos. 3^a ed. Rio de Janeiro: LTC, 2005.

- HIMMELBLAU, David Mautner; RIGGS, James B. Engenharia química: princípios e cálculos. 7^a ed. Rio de Janeiro: LTC, 2006.

Assinatura do Professor

Assinatura do Chefe do
Departamento