



PLANO DE ENSINO – 2022/1

IDENTIFICAÇÃO DA DISCIPLINA:				
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA	TURMA	Nº DE HORAS-AULA SEMANAIS	TOTAL DE HORAS-AULA SEMESTRAIS
EQA5116	Química Tecnológica B	01203B	04	72

PROFESSOR(ES) MINISTRANTE(S)	CONTATO
Cintia Marangoni	cintia.marangoni@ufsc.br
Ricardo Antonio Francisco Machado	ricardo.machado@ufsc.br

PRÉ-REQUISITO(S)	
CÓDIGO	NOME DA DISCIPLINA

EQUIVALENTES
ENGENHARIA MECÂNICA e ENGENHARIA DE PRODUÇÃO MECÂNICA

CURSO(S) PARA O(S) QUAL(IS) A DISCIPLINA É OFERECIDA
ENGENHARIA MECÂNICA e ENGENHARIA DE PRODUÇÃO MECÂNICA

EMENTA
Estequiometria. Combustão. Combustíveis sólidos, líquidos e gasosos. Estrutura química de polímeros. Cristalinidade. Propriedades químicas. Propriedades mecânicas. Principais polímeros de uso geral. Siderurgia: obtenção do ferro gusa e do aço. Aços especiais. Oxidação-redução. Equação de Nernst. Corrosão metálica. Tratamento de águas para caldeiras.

OBJETIVOS
<ol style="list-style-type: none">1. Definir e classificar os polímeros;2. Avaliar as principais propriedades e técnicas de caracterização;3. Apresentar os polímeros industriais e aplicações na engenharia;4. Explicar os principais processos de tratamento de águas industriais;5. Caracterizar as etapas de tratamento e características físico-químicas das águas;6. Apresentar os aspectos gerais do processo de combustão;7. Explicar os principais cálculos envolvidos na combustão – ar teórico e real, volume e composição dos gases de combustão e excesso de ar;8. Explicar o fenômeno da corrosão e as reações químicas envolvidas;9. Especificar os métodos e técnicas de prevenção da corrosão metálica;10. Introduzir dos conceitos sobre siderurgia, apresentando as reações químicas e os processos envolvidos na produção de ferro gusa, de ferro esponja e do aço;11. Explanar sobre os diferentes tipos de aços.

CONTEÚDO PROGRAMÁTICO
<p><i>Tópico 1 – Estequiometria e Combustão</i> Reações de oxirredução. Combustível e comburente. Combustão completa. Cinzas e fumos. Ponto de fulgor, de combustão e de ignição. Poder calorífico. Cálculos relativos à combustão.</p> <p><i>Tópico 2 – Combustíveis</i> Classificação dos combustíveis. Principais combustíveis sólidos líquidos e gasosos</p>



Tópico 3 – Polímeros

Estrutura química de polímeros
Classificação dos polímeros.
Principais polímeros de uso geral, industriais e aplicações na engenharia.
Principais propriedades dos materiais poliméricos: químicas, mecânicas e cristalinidade.

Tópico 4 – Tratamento de água para caldeiras

Padrões de qualidade de água para uso industrial
Métodos de tratamento para uso em caldeiras

Tópico 5 – Siderurgia

Introdução e Conceitos fundamentais
Processos Siderúrgicos
Obtenção do Ferro Gusa e Obtenção do Aço
Classificação dos aços

Tópico 6 – Corrosão metálica

Oxidação-Redução
Equação de Nernst
Corrosão química, eletroquímica e eletrolítica
Formas e tipos de corrosão
Controle da corrosão: métodos diversos de proteção

Aula	Conteúdo
19/04/2022	Apresentação da Disciplina. Combustão
21/04/2022	FERIADO: Combustão
26/04/2022	Combustão
28/04/2022	Combustão
03/05/2022	Combustão
05/05/2022	Combustão
10/05/2022	N1: Prova - Combustão
12/05/2022	Combustíveis
17/05/2022	Combustíveis
19/05/2022	Combustíveis. N2: Trabalho - Combustíveis
24/05/2022	Corrosão
26/05/2022	Corrosão
31/05/2022	Corrosão
02/06/2022	Corrosão
07/06/2022	Corrosão
09/06/2022	N3: Prova - Corrosão
14/06/2022	Águas
16/06/2022	FERIADO: Águas
21/06/2022	Águas. N4: Trabalho - Águas
23/06/2022	Siderurgia
28/06/2022	Siderurgia
30/06/2022	Siderurgia
05/07/2022	Siderurgia
07/07/2022	N5: Prova - Siderurgia
12/07/2022	Polímeros
14/07/2022	Polímeros
19/07/2022	Polímeros
21/07/2022	Polímeros
26/07/2022	N6: Prova - Polímeros
28/07/2022	Novos materiais compósitos poliméricos
02/08/2022	Recuperação



METODOLOGIA DE ENSINO / DESENVOLVIMENTO DO PROGRAMA

SISTEMAS DE COMUNICAÇÃO

1. AVEA - Ambiente virtual de ensino e aprendizagem (Moodle) para acesso a disciplina, comunicação, e realização de algumas atividades avaliativas;
2. Skype ou Google Meeting para palestras ou atendimento

METODOLOGIA

Aulas expositivas, em quadro e com a utilização de recursos audiovisuais.
Resolução de exercícios.
Estudo dirigido, leituras complementares, vídeos.
Seminários, palestras
Painéis virtuais, questionários, fórum, etc.

METODOLOGIA DE AVALIAÇÃO

A nota final do semestre (NF) será calculada pela **média aritmética** de avaliações que serão realizadas por meio dos seguintes instrumentos:

N1: Prova

Data: 10/05/2022

Descrição: Prova escrita, individual e sem consulta relacionada ao item *combustão* do conteúdo programático

N2: Trabalho

Data: 19/05/2022

Descrição: Trabalho individual extraclasse relacionado ao item *combustíveis* do conteúdo programático. Prazo: 3 dias.

N3: Prova

Data: 09/06/2022

Descrição: Prova escrita, individual e sem consulta relacionada ao item *corrosão* do conteúdo programático

N4: Trabalho

Data: 21/06/2022

Descrição: Trabalho individual extraclasse relacionado ao item *Tratamento de água para caldeiras* do conteúdo programático. Prazo: 3 dias.

N5: Prova

Data: 07/07/2022

Descrição: Prova escrita, individual e sem consulta relacionada ao item *siderurgia* do conteúdo programático

N3: Prova

Data: 26/07/2022

Descrição: Prova escrita, individual e sem consulta relacionada ao item *polímeros* do conteúdo programático

Rendimento do aluno (de acordo com Res 17/CUn/97)

Se NF e Frequência Suficiente (FS) $\geq 6,0$, o aluno está aprovado

Se $3,0 < \text{NF}$ e $\text{FS} < 5,5$, o aluno poderá fazer avaliação de recuperação (Rec)

Se $\text{NF} < 3,0$ ou frequência insuficiente, aluno está reprovado

A avaliação Rec será composta por todas as temáticas vistas na disciplina.

Se $(\text{NF} + \text{Rec})/2 \geq 6,0$ o aluno está aprovado

Se $(\text{NF} + \text{Rec})/2 < 6,0$ o aluno está reprovado

Será aprovado o aluno que obtiver nota igual ou superior a seis ($\geq 6,0$) e tiver frequência suficiente (FS), ou seja, presença mínima de setenta e cinco por cento ($\geq 75\%$).



BIBLIOGRAFIA BÁSICA

Todo material necessário para o ensino-aprendizado, como notas das aulas, apostilas e vídeos, e links para livros digitais acessíveis pela BU será disponibilizado no Moodle.

Disponíveis no acervo físico BU UFSC

1. CALLISTER, William D.; RETHWISCH, David G. Ciência e engenharia de materiais: uma introdução. 8. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012.
2. VICENTE GENTIL. Corrosão, LTC, 2007.
3. RICHTER, Carlos A. Água: métodos e tecnologia de tratamento. São Paulo: Edgard Blucher, 2009.
4. CARVALHO JÚNIOR, João Andrade de; MCQUAY, Mardson Queiroz. Princípios de combustão aplicada. Florianópolis: Ed. da UFSC, 2007.
5. HILSDORF, Jorge Wilson et al. Química tecnológica. São Paulo: Cengage Learning, 2004.

BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR

Disponíveis no acervo on-line da BU UFSC (Acesso livre ou pela BU)

1. ASKELAND, D.R. *The science and Engineering of Materials*. Springer-Science + Business Media, B.V. 1996. DOI 10.1007/978-1-4899-2895-5
2. McCAFFERTY, E. *Introduction to Corrosion Science*. Springer. 2010. DOI 10.1007/978-1-4419-0455-3
3. VON SPERLING, Marcos. *Basic Principles of Wastewater Treatment*. London: IWA Publishing, 2007. Volume 2. 1 recurso online (1 p.) ISBN 9781843391623. Disponível em: <https://openresearchlibrary.org/content/14f3756c-2124-4992-8ac6-598345321f44>

Disponíveis no acervo físico BU UFSC

1. LASS, A. Processamento de Polímeros. Florianópolis. EDUFSC, 1988.
2. CANEVAROLO Jr, SEBASTIÃO V. Técnicas de caracterização de polímeros. São Paulo: Artliber, c2004.
3. GLASSMAN, I. Combustion. San Diego Academic Press, 1987.
4. GERMAIN, L. Tratamento de Água. Editora Polígono, 1972.
5. CANEVAROLO Jr; SEBASTIÃO, V. Ciência dos Polímeros. Editora Artliber, 2001.
6. MANO, E. B.; MENDES, L. C. Introdução a polímeros. 2ª ed. rev. e ampl. São Paulo (SP): Edgard Blucher, 1999. XVI, 191p.
7. MANO, Eloisa Biasotto. Polímeros como materiais de engenharia. São Paulo: E. Blucher, c1991.
8. ARAÚJO, L.A. Manual de Siderurgia, São Paulo Discubra, Vol. 1,2,3.
9. CAMPOS FILHO, M.P. Introdução à Metalurgia Extrativa e Siderurgia, Rio de Janeiro: LTC/Campinas FUNCAMP, 1981.
10. ANDRE L. da COSTA e SILVA. Aços e Ligas Especiais, Eletrometal S.A, 1988
11. LIMA, L.R. Elementos Básicos de Engenharia Química, Ed. McGraw-Hill, 1974.
12. LAWRENCE H. VAN VLACK Princípios de Ciência dos Materiais, Editora Edgard, 1970

OBSERVAÇÕES

1. Plano de ensino sujeito a alterações.
2. Atestado médico não abona falta.
3. Para solicitar uma segunda avaliação ou revisão, o aluno deverá formalizar pedido na **Secretaria do Departamento**. Conforme Resolução nº 017/CUn/1997, Art. 74, o aluno, que por motivo de força maior e, plenamente justificado, deixar de realizar avaliações previstas no plano de ensino, deverá pessoalmente ou por terceiros através de procuração pública, formalizar o **pedido de segunda avaliação** por meio de requerimento ao chefe de departamento, junto à Secretaria Integrada de Departamentos (SID) dentro do prazo de 3 dias úteis a contar da data da realização da avaliação. É necessário anexar ao pedido, a comprovação por documentos como, por exemplo: atestados médicos, de óbito, etc. A avaliação de 2ª chamada será realizada em horário extraclasse a combinar com o professor.



4. Plágio. Plagiar é a apresentar ideias, expressões ou trabalhos de outros como se fossem os seus, de forma intencional ou não. Serão caracterizadas como plágio a compra ou apresentação de trabalhos elaborados por terceiros e a reprodução ou paráfrase de material, publicado ou não, de outras pessoas, como se fosse de sua própria autoria, e sem a devida citação da fonte original. Os casos relacionados à compra, reprodução, citação, apresentação etc., de trabalhos, ideias ou expressões serão encaminhados pelo professor da disciplina ao Colegiado do Curso e rigorosamente examinados.
5. O Regulamento dos Cursos de Graduação da UFSC (resolução 17/CUN/1997) encontra-se no seguinte endereço: <https://estrutura.ufsc.br/legislacao/>
6. Não é permitido o uso de celular ou notebook em sala de aula, salvo solicitação do professor.
7. Não é permitido tirar fotos ou gravar aulas.

Assinatura do Professor

Assinatura do Chefe do
Departamento