

MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA DE MINAS GERAIS DIRETORIA DE GRADUAÇÃO

Plano de Ensino

CAMPUS ARAXÁ

DISCIPLINA: Físico-Química CÓDIGO: G04FQUI1.01

Início: 03/2023

Carga Horária: Total: 60 horas/aula Semanal: 04 aulas/aula Créditos: 04

Natureza: Teórica

Área de Formação - DCN: Básica

Competências/habilidades a serem desenvolvidas: C01, C02, C03, C05

Departamento que oferta a disciplina: DFGAX

Ementa:

Gases ideais e reais; termodinâmica e sua aplicação às reações químicas, ao equilíbrio químico e ao equilíbrio de fases em sistemas simples; prática: tratamento de dados experimentais; leis e propriedades dos gases.

Curso(s)	Período	Eixo	Obrigatória	Optativa
Engenharia de Minas	4 ⁰	Física e Química	X	

INTERDISCIPLINARIDADES

Prerrequisitos
- Química
- Cálculo com Funções de uma Variável Real
Correquisitos
Não há.

Objetivos: A disciplina deverá possibilitar ao estudante		
1	Competências:	
	- Compreender os fundamentos da termodinâmica no equilíbrio;	
	- Aplicar os princípios termodinâmicos a diferentes tipos de transformações macroscópicas da natureza;	
	- Entender e aplicar os fundamentos termodinâmicos do equilíbrio químico e do equilíbrio de fases;	
	- Definir e aplicar critérios de espontaneidade em transformações físico-químicas;	
	- Adquirir base científica para compreensão e aplicação dos conhecimentos de termodinâmica no equilíbrio em	
	atribuições de Engenharia de Minas.	
2	Habilidades:	
	- Elaborar textos científicos;	
	- Organizar esquemas de estudo.	
3	Atitudes:	
	- Ser pontual, disciplinado e ético;	
	- Ser organizado;	
	- Ser atencioso, observador e interessado;	
	- Ser persistente;	
	- Ser responsável.	



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA DE MINAS GERAIS DIRETORIA DE GRADUAÇÃO

Plano de Ensino

Uni	dades de ensino	Carga-horária Horas/aula
1	Gases Ideais, Reiais e Teoria Cinética da Matéria: Leis Fenomenológicas dos gases; Definições de Gás ideal e Real; Fator de Compressibilidade; Teoria Cinética dos Gases.	8
2	Conceitos Fundamentais da Termodinâmica: Propriedades termodinâmicas; Processo e Estado Termodinâmico; Definição do Equilíbrio Termodinâmico; Propriedades intensivas e extensivas; Sistemas termodinâmicos; Definição de Energia, Calor e Trabalho; Equilíbrio Térmico e Lei Zero da Termodinâmica; Definição de Temperatura.	8
3	Primeira Lei da Termodinâmica: Trabalho de Expansão e compressão; Função de estado; Processos reversíveis e irreversíveis; Primeira Lei da Termodinâmica; Definição de Energia Interna e Entalpia; Relações entre Cp e Cv.	10
4	Segunda Lei da Termodinâmica: Assimetria na direção dos processos naturais; Máquinas térmicas; Definição da Segunda Lei da Termodinâmica; Definição de Entropia; Cálculos da Entropia em casos padrões; Interpretação estatística da Entropia.	8
5	Equilíbrio Material: Equilíbrio material; As Energias de Gibbs e de Helmholtz; Potenciais Químicos; Relações termodinâmicas para um sistema em equilíbrio.	10
6	Equilíbrio Químico e Equilíbrio de Fases: Estados-Padrão; Entropias convencionais e Terceira Lei da Termodinâmica; Potenciais químicos em uma mistura de gases ideais; Equilíbrio de reação entre gases ideais e definição rigorosa da constante de equilíbrio; Fatores que afetam o equilíbrio químico; Equilíbrio de fases; A regra das fases; Transições de Fases.	10
7	Termodinâmica de Soluções: Propriedades Molares Parciais; Propriedades de Misturas e Soluções Ideais; Soluções não ideais; Atividades e Coeficientes de Atividade.	6
	Total	60



MINISTÉRIO DA EDUCAÇÃO CENTRO FEDERAL DE EDUCAÇÃO TECNOLÓGICA DE MINAS GERAIS DIRETORIA DE GRADUAÇÃO

Plano de Ensino

Bibliografia Básica	
1	MOORE, W. J. Físico-Química. São Paulo: Edgard Blucher, 1976. v.1.
2	ATKINS, P.W.; PAULA, J. de. Físico-química. 9. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2012. v.1.
3	CASTELLAN, G. W. Fundamentos de físico-química. Rio de Janeiro: LTC, 1986.

Bibliografia Complementar		
1	CEMIC, L. Thermodynamics in mineral sciences: an introduction. Berlin: Springer, 2005.	
2	NOVAIS, V.L.D. Físico-química. São Paulo: Atual, 1982.	
3	USBERCO, J.; SALVADOR, E. Química. 10 ed. São Paulo: Saraiva, 2006.	
4	LUIZ, A. M. Termodinâmica: teorias e problemas. Rio de Janeiro: LTC, 2007.	
5	LEVENSPIEL, O. Termodinâmica amistosa para engenheiros. São Paulo: Edgard Blucher, 2002.	

FOLHA DE ASSINATURAS

PLANO DE ENSINO Nº 962/2023 - DMCAX (11.57.04)

(Nº do Protocolo: NÃO PROTOCOLADO)

(Assinado digitalmente em 14/07/2023 06:36) GUILHERME ALZAMORA MENDONCA COORDENADOR - TITULAR CEMIAX (11.51.17) Matrícula: ###620#6 (Assinado digitalmente em 14/07/2023 20:08)

LEANDRO HENRIQUE SANTOS

PROFESSOR ENS BASICO TECN TECNOLOGICO

DMCAX (11.57.04)

Matrícula: ###560#3

Visualize o documento original em https://sig.cefetmg.br/documentos/ informando seu número: 962, ano: 2023, tipo: PLANO DE ENSINO, data de emissão: 13/07/2023 e o código de verificação: 7997f8122a