UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA	PROGRAMA ~~ANALÍTICO DE~~ DISCIPLINA	Nº FOLHA: RUBRICA:

IDENTIFICAÇÃO

DISCIPLINA: Termodinâmica para Engenharia Química				CÓDIGO: ENQ 610
DEPARTAMENTO: Química				SIGLA DA UNIDADE: CCE
DURAÇÃO EM SEMANAS	CARGA HORÁRIA SEMANAL			CARGA HORÁRIA TOTAL
15	TEÓRICAS: 4	PRÁTICAS: 0	TOTAL: 4	60

NÚMERO DE CRÉDITOS: 4	PERÍODO: I e II
PRÉ-REQUISITOS	PRÉ OU CO-REQUISITOS

EMENTA

Leis da termodinâmica. Efeitos térmicos. Equações de estado. Propriedades termodinâmicas dos gases: ideal e real. Equilíbrio de fases: ELV e ELL. Propriedades termodinâmicas dos líquidos: ideal e real. Sistemas a alta pressão. Solubilidade de gases. Propriedades termodinâmicas de eletrólitos. Equilíbrio químico.

CURSOS PARA OS QUAIS É MINISTRADA

1. Mestrado em Engenharia Química	(OB)	7.	( )
2.	( )	8.	( )
3.	( )	9.	( )
4.	( )	10.	( )
5.	( )	11.	( )
6.	( )	12.	( )

(OB)= OBRIGATÓRIA (OP)= OPTATIVA

Nº DA ATA DA REUNIÃO: _____/_____ DATA DE APROVAÇÃO: _____/_____/_____

_____
CHEFE DO DEPARTAMENTO

ALTERAÇÃO APROVADA PELO	☐ CTP	CTG	APROVAÇÃO	DA COORDENAÇÃO DE ENSINO, PESQUISA E EXTENSÃO - CEPE
Nº DA ATA DA REUNIÃO _____/_____		DATA DE APROVAÇÃO: _____/_____/_____	Nº DA ATA DA REUNIÃO _____/_____	DATA DE APROVAÇÃO _____/_____/_____
PRESIDENTE DO CONSELHO			SECRETÁRIO DE ÓRGÃOS COLEGIADOS	

UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA	PROGRAMA ~~ANALÍTICO DE~~ DISCIPLINA (continuação)	Nº FOLHA: RUBRICA:

DISCIPLINA:	CÓDIGO:
Termodinâmica para Engenharia Química	ENQ 610

UNIDADES E ASSUNTOS	■ AULAS TEÓRICAS	□ AULAS PRÁTICAS	Nº DE HORAS-AULA
1. Leis da Termodinâmica			6
2. Efeitos térmicos			6
3. Equações de estado			6
4. Propriedades termodinâmicas dos gases: ideal e real			6
5. Equilíbrio de fases: ELV e ELL			6
6. Propriedades termodinâmicas dos líquidos: ideal e real			6
7. Sistemas a alta pressão			6
8. Solubilidade de gases			6
9. Propriedades termodinâmicas de eletrólitos			6
10. Equilíbrio químico			6

CHEFE DO DEPARTAMENTO

UNIVERSIDADE FEDERAL DE VIÇOSA	REFERÊNCIAS BIBLIOGRÁFICAS	Nº FOLHA: RUBRICA:

DISCIPLINA:	CÓDIGO:
Termodinâmica para Engenharia Química	ENQ 610

1. ÇENGEL, Y. A.; BOLES, M. A. Termodinâmica. 5. ed. McGraw-Hill, 2007.
2. KORETSKI, M. D. Termodinâmica para engenharia química. Rio de Janeiro: LTC, 2007.
3. SANDLER, S. I. The chemical and engineering thermodynamics. 3. ed. New York: John Wiley & Sons, 1999.
4. LEVENSPIEL, O. Termodinâmica amistosa para engenheiros. São Paulo: Edgard Blucher, 2002.
5. MORAN, M J.; SHAPIRO, H. N. Princípios de termodinâmica para a engenharia. 4. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2002.
6. POLING, B. E. PRAUSNIT, J. M.; OCONNELL, J. P. The properties of gases and and liquids. 4. ed. McGraw-Hill, 1998.
7. SMITH, J. M.; VAN NESS, H. C.; ABBOTT, M. M. Introdução à termodinâmica da engenharia química. 7. ed. Rio de Janeiro: LTC, 2007.
8. SONNTAG, R. E.; BORGNAKKE; VAN WYLEN, G. J. Fundamentos da termodinâmica. 6. ed. São Paulo: Edgard Blucher, 2003.
9. SANDLER, S. I. The chemical and engineering thermodynamics. 2. ed. New York: John Wiley & Sons, 1989.

_____/_____/_____

_____
CHEFE DO DEPARTAMENTO