



UNIVERSIDADE DO ESTADO DO RIO DE JANEIRO - UERJ
INSTITUTO DE QUÍMICA
PROGRAMA DE PÓS-GRADUAÇÃO EM ENGENHARIA QUÍMICA
EMENTA DE DISCIPLINA



UNIDADE ACADÊMICA Instituto de Química	DEPARTAMENTO Físico-Química		
NOME DA DISCIPLINA Termodinâmica Experimental	<input type="checkbox"/> OBRIGATÓRIA <input checked="" type="checkbox"/> ELETIVA	C. HORÁRIA 45	Nº CRÉDITOS 3
NOME DO PROJETO / CURSO Programa de Pós-graduação em Engenharia Química	DISTRIBUIÇÃO DE CARGA HORÁRIA		
ÁREA DE CONCENTRAÇÃO Processos Químicos, Petróleo e Meio Ambiente	TIPO DE AULA	C. HORÁRIA	Nº CRÉDITOS
	TEÓRICA	45	3
	PRÁTICA	0	0
	TOTAL	45	3
PRÉ-REQUISITOS	<input checked="" type="checkbox"/> DISCIPLINA DO CURSO DE MESTRADO ACADÊMICO <input type="checkbox"/> DISCIPLINA DO CURSO DE MESTRADO PROFISSIONAL <input checked="" type="checkbox"/> DISCIPLINA DO CURSO DE DOUTORADO		
EMENTA <p>Determinação e modelagem de propriedades físico-químicas de sistemas monofásicos. Determinação e modelagem de equilíbrio de fases como equilíbrio líquido-vapor e/ou equilíbrio líquido-líquido e/ou equilíbrio sólido-líquido, podendo envolver espécies moleculares, iônicas, e polímeros.</p>			
BIBLIOGRAFIA BÁSICA <p>– Daniels, F., Alberty, R.A, Williams, J.W., Cornwell, C.D., Bender, P. e Harriman, J.E., Experimental Physical Chemistry, McGraw-Hill, New York, 7th Ed., 1970. – Bueno, W. A. e Degreve, L., Manual de Laboratório de Físico-Química, McGraw Hill do Brasil, São Paulo, 1980. – Rangel, R. N., Práticas de Físico-Química, 2a Ed., Ed. Edgard Blücher, São Paulo, 1997. – Pombeiro, A. J. L. O., Técnicas e Operações Unitárias em Química Laboratorial, 3a Ed., Fundação Calouste Gulbekian, Lisboa, 1998. – Smith, J. M., Van Ness, H. C. e Abbott, M. M., Introdução à Termodinâmica da Engenharia Química, 7a Ed., LTC – Livros Técnicos e Científicos Editora, Rio de Janeiro, 2007.</p>			
COORDENADOR DO PROJETO / CURSO			
RIO DE JANEIRO, ____ DE _____ DE _____.			