

FORMULÁRIO Nº 13 – ESPECIFICAÇÃO DA DISCIPLINA/ATIVIDADE		
CONTEÚDO DE ESTUDOS		
FÍSICO-QUÍMICA		
NOME DA DISCIPLINA/ATIVIDADE	CÓDIGO	CRIAÇÃO (X)
FÍSICO-QUÍMICA V	GFQ 00019	ALTERAÇÃO: NOME () CH ()
DEPARTAMENTO/COORDENAÇÃO DE EXECUÇÃO: DEPARTAMENTO DE FÍSICO- QUÍMICA		
CARGA HORÁRIA TOTAL: 60H	TEÓRICA: 60H	PRÁTICA: ESTÁGIO:
DISCIPLINA/ATIVIDADE: OBRIGATÓRIA (X)	OPTATIVA ()	AC ()
OBJETIVOS DA DISCIPLINA/ATIVIDADE:		
<p>Proporcionar conhecimentos básicos e compreensão da aplicação da Termodinâmica aos fenômenos de superfície e eletroquímicos, bem como fornecer as bases para estudo cinético, tanto empírico como teórico das reações químicas, incluindo reações catalíticas.</p>		
DESCRIÇÃO DA EMENTA:		
<p>Fenômenos de superfície: tensão superficial e fenômenos decorrentes, adsorção física e química. Eletroquímica: teorias das soluções eletrolíticas, termodinâmica de pilhas. Cinética química: leis empíricas e mecanismos, teoria das colisões de velocidade de reações, teoria do estado de transição, catálise.</p>		
BIBLIOGRAFIA BÁSICA:		
<ol style="list-style-type: none"> 1. ATKINS, Peter W. Físico-Química. Rio de Janeiro: L.T.C., 1999. v. 3. 2. MOORE, W. J. Físico-Química. São Paulo: EDUSP, 1976. 3. PILLA, L. Físico-Química. Rio de Janeiro: L.T.C., 1979. v. 2. 		
BIBLIOGRAFIA COMPLEMENTAR:		
<ol style="list-style-type: none"> 1. CASTELLAN, G.W. Físico-Química. Ao Livro Técnico S.A., 1973. v. 2 2. ADAMIAN, Rupen; ALMANDRE, Erickson. Físico-Química – Uma Aplicação aos Materiais. Rio de Janeiro: COPPE/UFRJ, 2002. 3. GENTIL, Vicente. Corrosão. Rio de Janeiro: L.T.C., 2003. 4. CHANG, Raymond. Físico-Química. Mc Grall-Hill, 2009. v. 1. 		

COORDENADOR

CHEFE DE DEPTO/COORDENADOR

DATA ____/____/____

DATA ____/____/____