

FÍSICO-QUÍMICA II	Carga Horária: 80 horas
Conteúdo	
<p>A disciplina aborda os seguintes conteúdos:</p> <ul style="list-style-type: none"> - A Primeira Lei da Termodinâmica: processos adiabáticos e isotérmicos; entalpia e energia interna; energia livre; Termoquímica. - A Segunda Lei da Termodinâmica: entropia. - A Terceira Lei da Termodinâmica: entropias da terceira lei. - Termodinâmica de fases condensadas: aplicações da primeira e segunda leis da Termodinâmica a fases condensadas. - Termodinâmica de reações de interesse industrial; - Cinética Química: reações de primeira e segunda ordem; fatores que afetam a velocidade de uma reação química; catálise homogênea e heterogênea. - Reações homogêneas simples. - Reações homogêneas complexas. - Reações heterogêneas. - Teoria da velocidade das reações. 	
Bibliografia Básica	
<ol style="list-style-type: none"> 1. CASTELLAN, Gilbert W. Físico-Química 2V. 2ª ed. Rio de Janeiro, Ao Livro Técnico, 1971. 2. ATKINS, P; PAULA, J. Físico-química, Vol.2, 8ª ed., Editora LTC, 2008. 3. MOORE, W. J. Físico-Química; 2V. 1ª ed. São Paulo, Edgar Blucher, 1976. 4. GLASSTONE, Termodinâmica para Químicos; 1 V. 1ª ed. Madrid, Aguilar, 1969. 	
Bibliografia Complementar	
<ol style="list-style-type: none"> 1. PILLA, Luiz, Físico-Química; 2V. 1ª ed. Rio de Janeiro, Livros Técnicos e Científicos, 1980. 2. MACEDO, Horacio, Físico-Química I; 1V. 1ª ed. Rio de Janeiro, Guanabara Dois. 1981. 3. FIGUEIREDO, D.G. Problemas Resolvidos de Físico-Química; IV, 1ª ed. Minas Gerais, Livros Técnicos e Científicos, 1982. 4. LAIDLER, K. J. e MEIES, J. H. Physical Chemistry, IV, Califórnia, 1982. 5. ALBERTY, R. Physical Chemistry; IV, 7ª ed. New York, John Wiley & Sons, 1987. 	