LOQ4003

LOQ4003 - Cinética Química Aplicada

Kinetic of Chemistry

Créditos-aula: 4

Créditos-trabalho: 0

Carga horária: 60 h

Departamento: Engenharia Química

Objetivos

Introduzir o aluno na engenharia das reações químicas, através dos conceitos fundamentais da cinética química aplicada a reatores químicos.

Docente(s) Responsável(eis)

6310316 - Liana Alvares Rodrigues

Programa resumido

Introdução a cinética. Estequiometria cinética. Reações a volume constante. Reações a volume variável. Coleta e análise de dados cinéticos. Métodos de

análise e ajuste dos dados cinéticos. Cinética das reações complexas.

Programa

INTRODUÇÃO A CINÉTICA Tipos de Reações Químicas. Lei de velocidade. Ordem e molecularidade. Constante da velocidade. Tempo de meia-vida e

tempo infinito. Influência da temperatura sobre a taxa da reação. Ativação das reações químicas Equação de Arrhenius. Energia de ativação. (4 horas)

ESTEQUIOMETRIA CINÉTICA - Conversão. Concentração e sua variação numa transformação química. (4 horas) REAÇÕES A VOLUME

CONSTANTE: Reações irreversíveis de ordem um. Reações irreversíveis de ordem dois. Reações irreversíveis de ordem três. Reações irreversíveis de

ordem qualquer. Reações reversíveis de primeira e segunda ordem. A dependência da constante de equilíbrio com a temperatura. (12 horas) REAÇÕES A

VOLUME VARIÁVEL: Conceitos. Fração de conversão volumétrica. Reações a volume variável de ordem um e dois. (4 horas) COLETA E ANÁLISE

DE DADOS CINÉTICOS: Introdução. Balanço de massa e coleta de dados em reatores ideais isotérmicos: batelada (BSTR), reator tanque de mistura

contínuo (CSTR) e Reator tubular (PFR) (8 horas) MÉTODOS DE ANÁLISE E AJUSTE DOS DADOS CINÉTICOS: Métodos diferencial e integral

para o BSTR. Método para o CSTR. Métodos para PFR diferencial e integral. Método das taxas iniciais. Método da meia vida. Método da pressão total (12

horas) CINÉTICA DAS REAÇÕES COMPLEXAS : Introdução. Mecanismos de reação. A aproximação do estado estacionário (princípio de

Bodenstein). A etapa determinante da velocidade da reação. Reações em cadeia em fase gasosa (Radicais, Pirólise de compostos orgânicos (mecanismo de

Rice-Herzfeld), Inibidores e iniciadores, Reações em cadeia ramificada) (8 horas) CATÁLISE: Introdução. Catálise homogênea. Catálise heterogênea.

Cinética das reações catalíticas heterogêneas. (8 horas)

Avaliação

Método: Duas provas escritas (P1 e P2) e trabalhos relacionados à disciplina (TRAB).

Critério: Média da Primeira Avaliação = (I) Prova P1=50%; (II) Prova P2=50% e (III) Obs: Fica a critério de cada docente a inserção de trabalhos

no decorrer do curso, bem como a alteração do peso de cada prova em decorrência dos mesmos.

Norma de recuperação: Será a média aritmética da nota do aluno na primeira avaliação e da nota do aluno numa prova escrita na recuperação

Bibliografia

FOGLER, H. S. Elementos de engenharia das reações químicas. 3.ed. Rio de Janeiro: LTC Editora, 2002. LEVENSPIEL, O. Chemical Reaction

Engineering. 3rd. ed. New York: John Wiley & Sons, 1998. HILL, C.G. An Introduction to chemical engineering kinetics and reactor design. New York:

John Wiley&Sons, 1977. SMITH, J.M. Chemical engineering kinetics. 3rd. ed New York: McGraw-Hill,1981. DENBIGH, K. ; TURNER, R.

Introduction to chemical Reaction Design. Cambridge: Cambridge University Press, 1970. FROMENT, G.F. ; BISCHOFF, K.B. Chemical reactor

analysis and design. 2nd. Ed. New York: John Wiley & Sons, 1990.

Requisitos

LOQ4088: Termodinâmica Química Aplicada II (Requisito fraco)

Ver no Jupiter Salvar em pdf Salvar em docx

© 2020 . Contact: luizeleno@usp.br. Powered by Jekyll and Github pages. Original theme under Creative Commons Attribution