



Ministerio de Cultura y Educación  
 Universidad Nacional de San Luis  
 Facultad de Ingeniería y Ciencias Agropecuarias  
 Departamento: Ingeniería de Procesos  
 Área: Procesos Químicos

(Programa del año 2011)  
 (Programa en trámite de aprobación)  
 (Presentado el 07/07/2011 09:35:37)

### I - Oferta Académica

Materia	Carrera	Plan	Año	Período
Ingeniería de las Reacciones Químicas I	Ing. Química		2011	1° cuatrimestre

### II - Equipo Docente

Docente	Función	Cargo	Dedicación
BACHILLER, ALICIA	Prof. Responsable	P.Adj Exc	40 Hs
ARDISSONE, DANIEL	Prof. Colaborador	P.Asoc Exc	40 Hs
HERRERO, ALFREDO RICARDO	Responsable de Práctico	JTP Exc	40 Hs

### III - Características del Curso

Credito Horario Semanal				
Teórico/Práctico	Teóricas	Prácticas de Aula	Práct. de lab/ camp/ Resid/ PIP, etc.	Total
Hs	2 Hs	2 Hs	2 Hs	6 Hs

Tipificación	Periodo
B - Teoría con prácticas de aula y laboratorio	1° Cuatrimestre

Duración			
Desde	Hasta	Cantidad de Semanas	Cantidad de Horas
16/03/2011	24/06/2011	15	90

### IV - Fundamentación

Este curso se orienta al estudio de la cinética de reacciones homogéneas y al estudio, análisis y diseño de reactores químicos en fase homogénea. Tiene sus pilares fundamentales en materias tales como Termodinámica, Fisicoquímica y Fenómenos de transporte. La Ingeniería de las Reacciones químicas y el Diseño de Reactores constituyen un núcleo de conocimientos muy particular y marcan una de las diferencias más notables entre la formación del Ingeniero Químico y la de profesionales de otras ramas de la ingeniería. De allí la importancia que reviste su inclusión en el Plan de Estudios.

### V - Objetivos / Resultados de Aprendizaje

La actividad curricular tiene como objetivos que el alumno:

1. Adquiera y comprenda conocimientos específicos en Cinética y Diseño de Reactores
2. Aplique los conocimientos para diseñar reactores, en fase homogénea, para reacciones simples y múltiples.
3. Desarrolle habilidades para analizar e interpretar resultados.

### VI - Contenidos

#### TEMA I.

Balances molares. La velocidad de reacción. Ecuación general de balance molar. Reactores intermitentes. Reactores de flujo continuo: reactor tanque agitado continuo, reactor tubular.

Conversión y tamaño del reactor. Definición de conversión. Ecuaciones de diseño para reactores intermitentes. Ecuaciones de diseño para reactores de flujo: Reactor tanque agitado continuo; Reactor tubular con flujo pistón. Reactores en serie: Reactores tanques agitados continuos en serie; Reactores tubulares con flujo pistón en serie. Combinaciones de tanques

agitados continuos y reactores tubulares en serie. Comparación de volúmenes de tanques agitados continuos y tubulares y sus combinaciones.

Definiciones adicionales. Tiempo espacial. Velocidad espacial.

## **TEMA II. LEYES DE VELOCIDAD Y ESTEQUIOMETRÍA**

Leyes de velocidad.

Definiciones básicas. Velocidad de reacción relativa.

El orden de reacción y la ley de velocidad. Modelos de ley de la potencia y leyes de velocidad elementales. Leyes de velocidad no elementales. Reacciones reversibles.

La constante de velocidad de reacción.

Estequiometría

Sistemas intermitentes. Ecuaciones para concentraciones en reactores intermitentes. Sistemas de reacción intermitente a volumen constante.

Sistemas de flujo. Ecuaciones para concentraciones en sistemas de flujo. Concentraciones en fase líquida. Cambio en el número de moles totales de una reacción en fase gas. Reactores intermitentes de volumen variable. Reactores de flujo con velocidad de flujo volumétrico variable.

## **TEMA III. RECOLECCIÓN Y ANÁLISIS DE DATOS DE VELOCIDAD**

Datos del reactor intermitente. Método diferencial de análisis. Técnicas de diferenciación de datos: Método Gráfico; Método Numérico; Ajuste de Polinomios. Método integral. Regresión lineal y no lineal.

Método de las velocidades iniciales.

Método de las vidas medias.

## **TEMA IV. DISEÑO DE REACTORES ISOTÉRMICOS**

Balances molares en términos de conversión.

Estructura de diseño para reactores isotérmicos. Diseño de un reactor intermitente. Diseño de reactores tanques agitados continuos: Un Tanque; Tanques en serie; Tanques en Paralelo. Diseño de reactores tubulares con flujo pistón.

Balances molares en términos de Concentración y Flujos Molares.

Balances molares para Reactores Tanque Agitados Continuos, Reactores Tubulares con Flujo Pistón y Reactores Intermitentes. Fase líquida. Fase gaseosa.

## **TEMA V. REACCIONES MÚLTIPLES**

Definiciones. Tipos de reacciones. Selectividad. Rendimiento.

Reacciones en paralelo. Maximización del producto deseado para un reactivo. Elección de reactores y condiciones de operación.

Reacciones en serie. Maximización del producto deseado.

Reacciones en serie-paralelo. Balances molares. Velocidades netas de reacción.

## **TEMA VI. DISEÑO DE REACTORES NO ISOTÉRMICOS EN ESTADO ESTACIONARIO**

El balance de energía. Primera ley de la Termodinámica. Evaluación del término de Trabajo. Diseción de los flujos molares en estado estacionario para obtener el calor de reacción. Diseción de las entalpías. Relación entre  $\Delta H_R(T)$ ,  $\Delta H_R(T_R)$  y  $C_p$ .

Operación adiabática. Balance de energía adiabático. Reactor tubular con flujo pistón adiabático.

Reactor tubular con flujo pistón con intercambio de calor. Balance de energía para el reactor. Balance de energía para el fluido enfriador en la transferencia de calor.

Conversión en el equilibrio. Temperatura adiabática y conversión en el equilibrio. Reacciones exotérmicas. Reacciones endotérmicas. Temperatura óptima de alimentación.

## **TEMA VII. DISEÑO DE REACTORES NO ISOTÉRMICOS EN ESTADO ESTACIONARIO Y NO ESTACIONARIO**

Reactor tanque agitado continuo con efectos caloríficos en estado estacionario. Calor agregado al reactor. Múltiples estados estacionarios. Término de calor removido,  $R(T)$ . Término de calor generado,  $G(T)$ . Curva de ignición-extinción.

Balance de energía en estado no estacionario. Balance de energía para reactores intermitentes. Operación adiabática de un reactor intermitente.

## VII - Plan de Trabajos Prácticos

### TRABAJOS PRÁCTICOS DE AULA

Práctico 1. Balances molares. Conversión y tamaño del reactor

Práctico 2. Leyes de velocidad. Estequiometría. Sistemas intermitentes y de flujo.

Práctico 3. Análisis de datos de velocidad.

Práctico 4. Diseño de reactores isotérmicos. Balances molares en términos de conversión. Balances molares en términos de concentración y flujos molares.

Práctico 5. Diseño para reacciones múltiples.

Práctico 6. Diseño de reactores no isotérmicos en estado estacionario.

Práctico 7. Diseño de reactores no isotérmicos en estado estacionario y no estacionario.

### TRABAJOS PRÁCTICOS DE LABORATORIO

Práctico 0. Seguridad en el laboratorio.

Práctico 1. Reactor tanque agitado discontinuo.

Práctico 2. Reactor tanque agitado continuo.

Práctico 3. Reactor tubular.

## VIII - Regimen de Aprobación

### REGIMEN DE ALUMNOS REGULARES

Para regularizar el curso, es requisito que los alumnos:

- Asistan al 80% de las clases de trabajos prácticos de aula.
  - Aprueben un cuestionario sobre el tema de cada Trabajo Práctico de Aula, previo a la realización del mismo. Cada cuestionario tiene una sola instancia de recuperación.
  - Asistan a todos los trabajos prácticos de laboratorio y los aprueben a través de la elaboración de los informes respectivos.
  - Aprueben dos evaluaciones parciales o sus correspondientes recuperaciones.
- La aprobación de un examen oral individual completa la evaluación de la actividad curricular.

### REGIMEN DE ALUMNOS LIBRES

Para aprobar la asignatura, se requiere a los alumnos:

- Aprobar el Práctico 0, Seguridad en el Laboratorio.
- Realizar y aprobar, como mínimo, un trabajo práctico de laboratorio (Prácticos 1 a 3).
- Aprobar un examen escrito que consistirá en la resolución de problemas basado en los trabajos prácticos de aula.
- Aprobar un examen oral de los temas teóricos del curso.

## IX - Bibliografía Básica

- [1] "Elementos de Ingeniería de las Reacciones Químicas". H. Scout Fogler. Cuarta edición. Prentice Hall. (2008)
- [2] "Elements of Chemical Reaction Engineering". H. Scott Fogler. 3rd. Edition. Prentice Hall (1999)
- [3] "An introduction to Chemical Engineering Kinetics & Reactor Design". Charles G Hill. J Wiley & Sons. NY (1977)
- [4] "Ingeniería de las Reacciones Químicas". Octave Levenspiel. 2ª. Edición. Editorial Reverté. (1990)

## X - Bibliografía Complementaria

- [1] "Chemical Reactor Analysis and Design". Froment & Bischoff. 2nd. Edition. J Wiley & Sons. NY. (1968)
- [2] "Modeling of Chemical Kinetics and Reactor Design". A. Kayode Coker. 2nd. edition. Gulf Professional Publishing. (2001)
- [3] "Chemical Reactor Design, Optimization and Scaleup". E. Bruce Naumann. Mc Graw Hill. (2001).

## XI - Resumen de Objetivos

La actividad curricular tiene como objetivos que el alumno:

1. Adquiera y comprenda conocimientos específicos en Cinética y Diseño de Reactores
2. Aplique los conocimientos para diseñar reactores, en fase homogénea, para reacciones simples y múltiples.
3. Desarrolle habilidades para analizar e interpretar resultados.

## **XII - Resumen del Programa**

### **TEMA I.**

Balances molares. La velocidad de reacción. Ecuación general de balance molar. Reactores intermitentes. Reactores de flujo continuo: reactor tanque agitado continuo, reactor tubular.

Conversión y tamaño del reactor. Definición de conversión. Ecuaciones de diseño para reactores intermitentes. Ecuaciones de diseño para reactores de flujo: Reactor tanque agitado continuo; Reactor tubular con flujo pistón. Reactores en serie.

Combinaciones de reactores. Comparación de volúmenes.

Definiciones adicionales. Tiempo espacial. Velocidad espacial.

### **TEMA II. LEYES DE VELOCIDAD Y ESTEQUIOMETRÍA**

Leyes de velocidad.

Definiciones básicas. Velocidad de reacción relativa.

El orden de reacción y la ley de velocidad. La constante de velocidad de reacción.

Estequiometría

Sistemas intermitentes. Ecuaciones para concentraciones en reactores intermitentes. Sistemas de reacción intermitente a volumen constante.

Sistemas de flujo. Ecuaciones para concentraciones en sistemas de flujo. Concentraciones en fase líquida. Cambio en el número de moles totales de una reacción en fase gas.

### **TEMA III. COLECCIÓN Y ANÁLISIS DE DATOS DE VELOCIDAD**

Datos del reactor intermitente. Método diferencial de análisis. Método integral. Regresión lineal y no lineal. Método de las velocidades iniciales. Método de las vidas medias.

### **TEMA IV. DISEÑO DE REACTORES ISOTÉRMICOS**

Balances molares en términos de conversión.

Diseño de un reactor intermitente. Diseño de reactores tanques agitados continuos. Diseño de reactores tubulares con flujo pistón.

Balances molares en términos de Concentración y Flujos Molares.

Balances molares para Reactores Tanque Agitados Continuos, Reactores Tubulares con Flujo Pistón y Reactores Intermitentes.

### **TEMA V. REACCIONES MÚLTIPLES**

Definiciones. Tipos de reacciones. Selectividad. Rendimiento.

Reacciones en paralelo. Maximización del producto deseado para un reactivo. Elección de reactores y condiciones de operación.

Reacciones en serie. Maximización del producto deseado.

Reacciones en serie-paralelo. Balances molares. Velocidades netas de reacción.

### **TEMA VI. DISEÑO DE REACTORES NO ISOTÉRMICOS EN ESTADO ESTACIONARIO**

El balance de energía. Operación adiabática. Reactor tubular con flujo pistón adiabático.

Reactor tubular con flujo pistón con intercambio de calor.

Conversión en el equilibrio. Temperatura adiabática y conversión en el equilibrio. Reacciones exotérmicas. Reacciones endotérmicas. Temperatura óptima de alimentación.

### **TEMA VII. DISEÑO DE REACTORES NO ISOTÉRMICOS EN ESTADO ESTACIONARIO Y NO ESTACIONARIO**

Reactor tanque agitado continuo con efectos caloríficos en estado estacionario. Calor agregado al reactor. Múltiples estados estacionarios. Término de calor removido,  $R(T)$ . Término de calor generado,  $G(T)$ . Curva de ignición-extinción.

Balance de energía en estado no estacionario. Balance de energía para reactores intermitentes. Operación adiabática de un reactor intermitente.

**XIII - Imprevistos**

--

**XIV - Otros**

--

<b>ELEVACIÓN y APROBACIÓN DE ESTE PROGRAMA</b>	
	<b>Profesor Responsable</b>
Firma:	
Aclaración:	
Fecha:	