



UNIVERSIDAD DE LAS PALMAS  
DE GRAN CANARIA

GUÍA DOCENTE

CURSO: 2006/07

15693 - CINÉTICA QUÍMICA APLICADA

**ASIGNATURA:** 15693 - CINÉTICA QUÍMICA APLICADA

**CENTRO:** Escuela de Ingenierías Industriales y Civiles

**TITULACIÓN:** Ingeniero Químico

**DEPARTAMENTO:** QUÍMICA

**ÁREA:** Química Física

**PLAN:** 10 - Año 200 **ESPECIALIDAD:**

**CURSO:** Tercer curso **IMPARTIDA:** Primer semestre **TIPO:** Troncal

**CRÉDITOS:** 6 **TEÓRICOS:** 4,5 **PRÁCTICOS:** 1,5

## Descriptorios B.O.E.

Cinética de las reacciones homogéneas y heterogéneas. Catálisis.

## Temario

Tema 1. Elementos de Cinética Química: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. La reacción Química
2. Velocidad de Reacción
3. Aspectos termodinámicos
  - 3.1. El Equilibrio Químico
  - 3.2. La conversión de equilibrio
4. La ecuación cinética
  - 4.1. El orden de reacción
  - 4.2. Reacciones elementales y no elementales
  - 4.3. Influencia de la temperatura. Teoría de Arrhenius de la velocidad de reacción
5. La velocidad de reacción a partir de otras teorías
  - 5.1. Teoría de los choques
  - 5.2. Teoría del complejo activado

Tema 2. Ecuaciones cinéticas elementales: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. El mecanismo de la reacción
  - 1.1. Diagramas de Energía
  - 1.2. Concepto de etapa controlante
  - 1.3. Molecularidad y orden de reacción
2. Cinética de las reacciones elementales
  - 2.1. Reacciones bimoleculares
  - 2.2. Reacciones termoleculares
  - 2.3. Reacciones unimoleculares
3. Evolución de la concentración en las reacciones elementales
  - 3.1. Reacciones de primer orden
  - 3.2. reacciones de orden n
  - 3.3. Reacciones con más de un reactivo

### 3.4. Orden de reacción aparente

## Tema 3. Reacciones no elementales: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

### 1. Introducción

#### 1.1. Reacciones no elementales

#### 1.2. Selectividad

### 2. Tipos de mecanismos de reacción

#### 2.1. Mecanismo con varias etapas en serie

#### 2.2. Mecanismo con reacciones en paralelo

#### 2.3. Reacciones autocatalíticas

### 3. Métodos simplificados para la integración de ecuaciones cinéticas

#### 3.1. Hipótesis de estado estacionario

#### 3.2. Hipótesis de etapas en equilibrio

### 4. Mecanismos de reacción en cadena

#### 4.1. Mecanismos de reacciones de polimerización

#### 4.2. Otras etapas de los mecanismos en cadena

### 5. Determinación del mecanismo de reacción

## Tema 4. Métodos diferenciales para el análisis de datos: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

### 1. Obtención de datos experimentales

### 2. Los métodos diferenciales

### 3. Reacciones en las que interviene un único reactivo

#### 3.1. Método del tanteo

#### 3.2. Método de regresión lineal

#### 3.3. Método de regresión no lineal

### 4. Reacciones en las que interviene más de un reactivo

#### 4.1. Método del exceso

#### 4.2. Método de las cantidades estequiométricas

### 5. Reacciones reversibles

### 6. Sistemas de reacciones

#### 6.1. Reacciones en serie

#### 6.2. reacciones en paralelo

#### 6.3. Sistemas complejos

### 7. Estimación conjunta de todos los parámetros

### 8. Reactores para la obtención de datos cinéticos

#### 8.1. Reactor discontinuo

#### 8.2. Reactor de continuo de mezcla perfecta

#### 8.3. Reactor continuo de flujo pistón

## Tema 5. Métodos integrales para el análisis de datos: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

### 1. Introducción

### 2. Reacciones en las que interviene un único reactivo

#### 2.1. Método de regresión lineal

#### 2.2. Método del tiempo de vida medio y otros fraccionales

#### 2.3. Método de regresión no lineal

### 3. Reacciones en las que interviene más de un reactivo

#### 3.1. Integración de las ecuaciones

#### 3.2. Método del exceso

#### 3.3. Método de las cantidades estequiométricas

### 4. Reacciones reversibles

5. Sistemas de reacciones
  - 5.1. Reacciones en serie
  - 5.2. Reacciones en paralelo
  - 5.3. Sistemas complejos
6. Reacciones con cambio de volumen
  - 6.1. Reactor discontinuo
  - 6.2. Reactor de continuo de mezcla perfecta
  - 6.3. Reactor continuo de flujo pistón

Tema 6. Reacciones en fase líquida y en disolución: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. Los sistemas líquidos
2. Los mecanismos de las reacciones en disolución
3. La velocidad de las reacciones en fase líquida
  - 3.1. La constantes de equilibrio en fase gaseosa y en fase líquida
  - 3.2. Efecto de la presencia del disolvente sobre la velocidad de reacción
  - 3.3. Desviaciones del comportamiento ideal de la disolución
  - 3.4. Efecto de la polaridad del disolvente
  - 3.5. Efectos salinos de la disolución
  - 3.6. Efecto de los sustituyentes
  - 3.7. Efecto de la presión

Tema 7. Catálisis homogénea: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. El fenómeno de la catalisis
2. Funciones del catalizador
3. Mecanismos y ecuaciones cinéticas en reacciones catalizadas
4. Catálisis por ácidos y bases
  - 4.1. Catálisis específica
  - 4.2. Catálisis general
5. Otras reacciones catalíticas homogéneas

Tema 8 Catalizadores sólidos: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. Introducción
2. Estructura del catalizador sólido
3. Los materiales catalíticos
4. Las propiedades del catalizador sólido
  - 4.1. Propiedades físicas
  - 4.2. Propiedades químicas
  - 4.3. Propiedades catalíticas
5. Preparación de catalizadores sólidos
  - 5.1. Preparación de óxidos
  - 5.2. Catalizadores soportados
  - 5.3. Perfiles del componente activo en el soporte
  - 5.4. Activación
  - 5.5. Extracción de un componente
  - 5.6. Otros métodos de preparación
6. Catalizadores monolíticos
7. Técnicas de caracterización de los catalizadores sólidos
  - 7.1. Estructura física
  - 7.2. Estructura superficial
  - 7.3. Otras técnicas de caracterización

Tema 9. Mecanismos de reacción sobre catalizadores sólidos: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. Reacciones químicas sobre catalizadores sólidos
  - 1.1. Etapas en el mecanismo de reacciones catalizadas por sólidos
  - 1.2. La ecuación cinética en reacciones catalizadas por sólidos
2. Las etapas Químicas
  - 2.1. Leyes cinéticas y de equilibrio en las etapas químicas
  - 2.2. Ecuación cinética cuando la etapa controlante es una reacción química
  - 2.3. Ecuación cinética cuando la etapa controlante es la adsorción de reactivos
  - 2.4. Ecuación cinética cuando la etapa controlante es la desorción de productos
  - 2.5. Efecto de la presencia de especies inertes
  - 2.6. Efecto del número de centros activos considerados
  - 2.7. Estructura de las ecuaciones cinéticas en catálisis heterogénea
3. Las Etapas físicas
4. Gradientes externos de concentración
  - 4.1. Gradientes externos de temperatura
  - 4.2. Comprobación experimental del control de la difusión externa
5. Gradientes internos de concentración
  - 5.1. Factor de eficacia
  - 5.2. Gradientes internos de temperatura
  - 5.3. Determinación experimental del factor de eficacia
  - 5.4. Análisis de datos cinéticos en presencia de gradientes

Tema 10. Reacciones enzimáticas: (4 horas de teoría + 1 hora de problemas)

1. Introducción
2. Cinética homogénea enzimática
  - 2.1. Cinética de Michaelis –Menten
  - 2.2. Determinación de las constantes cinéticas
  - 2.3. Cinética de la desactivación enzimática
3. Cinética en cultivos de células
  - 3.1. Cinética del crecimiento de células
  - 3.2. Cinética de la muerte de células
4. Cinética de reacciones enzimáticas heterogéneas
  - 4.1. Gradientes de concentración en biocatalizadores

Tema 11. Cinética de las reacciones electroquímicas (4 horas teoría + 1 hora problemas):

1. Introducción
2. Fundamentos de las reacciones electroquímicas
3. Cinética de electrodo y efectos de la difusión
4. Reactores electrolíticos

Demostraciones Experimentales (5 horas):

- 1- Estudio de la cinética de adsorción de paranitrofenol sobre carbón activado.
- 2- Estudio de la cinética de descomposición fotocatalítica de paranitrofenol, en laboratorio.
- 3- Estudio de la cinética de descomposición fotocatalítica de paranitrofenol, en reactor continuo.
- 4- Determinación del área BET de un catalizador sólido.

## Requisitos Previos

Conocimientos aptos de las asignaturas básicas de química de los cursos precedentes.

## Objetivos

Con esta asignatura se pretende que el alumno adquiera los fundamentos y principios de la Cinética Química y que comprenda que la obtención de la ecuación de velocidad de una reacción química dada es un paso previo imprescindible para diseñar el reactor y el proceso industrial dónde llevar a cabo dicha reacción.

## Metodología

La materia teórica del curso se impartirá en cuatro horas de teoría propiamente dicha más una hora de resolución de cuestiones numéricas, teórico-prácticas por cada tema. Además, se realizarán cuatro demostraciones prácticas. Con el objeto de facilitar el proceso de aprendizaje por parte del alumno. Se tratará de suministrar un material escrito de todos los temas incluidos en el programa de la asignatura así como una relación de problemas resueltos y los enunciados de los problemas que los alumnos deberán resolver.

Así mismo y al objeto de que el alumno pueda constatar la aplicación práctica de los conocimiento que va adquiriendo se procederá a la proyección de videos.

Finalmente se llevarán a cabo Seminarios donde se plantearán dudas sobre los conceptos que se vayan estudiando, así como aquellos aspectos de la resolución de problemas que presenten mayores dificultades para el alumno.

## Criterios de Evaluación

Teniendo en cuenta el carácter cuatrimestral de esta asignatura se realizará una evaluación continua mediante la resolución de problemas de temas o grupos de temas relacionados que se propondrán a los alumnos de forma que podrán suponer hasta 1 punto de incremento en la nota del examen final, siempre y cuando esta alcance una calificación igual o superior a 4 en el examen final de la asignatura.

El examen final constará de un ejercicio escrito de 3 horas duración en el que el alumno deberá resolver 5 preguntas teórico-prácticas. El valor de la puntuación se indicará en la redacción de cada pregunta.

## Descripción de las Prácticas

La asignatura comprende 1,5 créditos prácticos, principalmente orientados a la realización de problemas y seminarios. No obstante, teniendo en cuenta que, previsiblemente tendrá un número reducido de alumnos, se han diseñado cuatro demostraciones experimentales:

- 1- Estudio de la cinética de adsorción de paranitrofenol sobre carbón activado.
- 2- Estudio de la cinética de descomposición fotocatalítica de paranitrofenol, en laboratorio.
- 3- Estudio de la cinética de descomposición fotocatalítica de paranitrofenol, en reactor continuo.
- 4- Determinación del área BET de un catalizador sólido.

## Bibliografía

---

### [1 Básico] Cinética química aplicada /

*Juan Ramón González Velasco... [et al.].*

*Síntesis, Madrid : (1999)*

8477386668

---

**[2 Básico] Fundamentos de cinética química.**

*Logan, S. R.*

*Addison Wesley Iberoamericana,, Madrid [etc.] : (2000)*

8478290303

---

**[3 Recomendado] Cinética química /Síntesis,**

*Ángel González Ureña.*

..T260:

*(2001)*

8477389071

---

**[4 Recomendado] Ingeniería de las reacciones químicas /**

*Octave Levenspiel ; [versión*

*española por Gabriel Toja Barreiro].*

*Reverté,, Barcelona : (1979)*

8429173250

---

**[5 Recomendado] Ingeniería de la cinética química /**

*por J. M. Smith.*

*Compañía Editorial Continental,, México : (1967) - ([2ª impresión].)*

---

**[6 Recomendado] Ingeniería de las reacciones químicas.**

*Sebastián O. Pérez Báez, Antonio Gómez Gotor.*

*Gobierno de Canarias, Consejería de Educación,*

*Cultura y Deportes,, Santa Cruz de Tenerife : (1997)*

8483090252

---

**[7 Recomendado] Problemas y cuestiones de ingeniería de las reacciones químicas /**

*Sebastián Ovidio Pérez Báez, Antonio Gómez Gotor.*

*Bellisco,, Madrid : (1998)*

849300023X

---

**Equipo Docente**

**JOSÉ MIGUEL DOÑA RODRÍGUEZ**

(COORDINADOR)

**Categoría:** CATEDRÁTICO DE UNIVERSIDAD

**Departamento:** QUÍMICA

**Teléfono:** 928454437 **Correo Electrónico:** jose.dona@ulpgc.es