

29.0.
1981

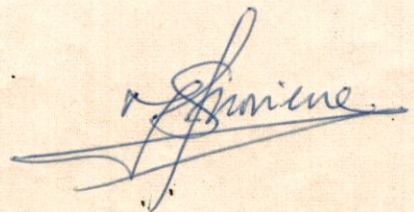
UNIVERSIDAD DE BUENOS AIRES
FACULTAD DE CIENCIAS EXACTAS Y NATURALES
DEPARTAMENTO DE QUÍMICA ORGÁNICA.

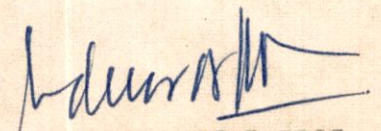
ASIGNATURA: QUÍMICA ORGÁNICA A (Polímeros)
CARRERA: LICENCIATURA EN CIENCIAS PLAN: .vigente
 QUÍMICAS
CARACTER: .Obligatoria (Indicar si es obligatoria u optativa)
DURACION DE LA MATERIA: 1 cuatrím. (Indicar si es semestral o anual)
HORAS DE CLASE: a) Teóricas . 56 hs. b) Prácticas 130 . hs. c) Totales 186 .hs.
ASIGNATURAS CORRELATIVAS: Química Orgánica III y Química Física I.
.

PROGRAMA

1 - Introducción

Definiciones: unidad estructural, homopolímero, copolímero, polímeros lineales, polímeros ramificados. Concepto de funcionalidad. Ejemplos. Clasificaciones de los polímeros. Clasificación por comparación de la estructura del monómero y la unidad repetitiva. Definición de Carothers y su ampliación. Polímeros de condensación y polímeros de adición. Clasificación por mecanismo de crecimiento de la cadena molecular. Polimerización por crecimiento por pasos. Polimerización por crecimiento en cadena. Ejemplos. Relación entre ambos tipos de clasificaciones. El peso molecular en las macromoléculas. Polímeros polidispersos. Tipos de pesos moleculares promedio. Fraccionamiento. El estado físico de los polímeros. Comportamiento amorfo y comportamiento cristalino. Factores que afectan la cristalinidad. Transiciones térmicas: temperatura de fusión cristalina y temperatura de transición vítrea. Influencia de la estructura en el Tg. Temperatura de transición vítrea en copolímeros y sistemas plastificados. Propiedades mecánicas. Elastómeros. Plásticos. Fibras. Curvas de tensión-estiramiento. Clasificación de Carswell Nason.




Dr. EDUARDO G. GROS
Director Dto. Química Orgánica

2 - Polimerización por pasos.

Reactividad intrínseca de los grupos funcionales. Ejemplos. Cinética de la polimerización por pasos. Polimerización autocatalizada. Cinética con catálisis externa. Competencia entre ciclación y polimerización lineal. Control del peso molecular en la polimerización lineal. Polimerización, AA-BB con exceso de BB y en presencia de B. Distribución de pesos moleculares en la polimerización lineal. Polimerización no lineal: ramificación, entrecruzamiento, punto de gelificación.

3 - Tipos de polimerizaciones por pasos.

Reacciones de adición-eliminación del carbonilo. Ácidos carboxílicos y derivados. Poliésteres lineales. Poli-tereftalato de etileno. Policarbonatos. Catalizadores de poliesterificación. Relación entre estructura y propiedades en poliésteres lineales. Poliésteres entrecruzados saturados y no saturados: resinas alquídicas, poliésteres de anhídrido maleico, poliéster reforzado. Poliamidas. Nylon 66, Nylon 7, Nylon 11. Polímeros derivados de las poliamidas: poli-imidas, polibezoimidazoles, politriazoles, etc. Aldehídos. Condensación de dialdehídos con diaminas. Reacciones de adición-sustitución del carbonilo. Poliacetales. Polímeros de fenol-formol. Resoles y novolacs. Polímeros de urea-formol. Polímeros de melanina-formol. Reacciones de sustitución nucleófila. Poli(alquilenpolisulfuros). Resinas epoxi. Poliéteres. Reacciones de adición a enlaces múltiples. Poliuretanos. Poli(alquilen-sulfuros). Polímeros organometálicos. Siliconas. Polímeros de Diels-Alder. Reacciones de acoplamiento de radicales. Unidades ariléneter. Unidades acetilénicas. Unidades arilenalquilidénicas.

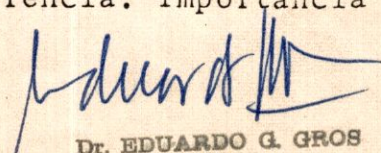
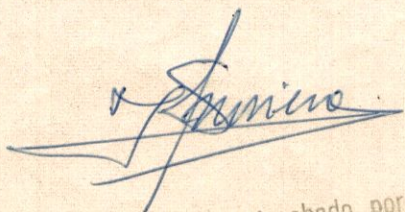
4 - Polimerización vinílica.

Introducción. Características de una reacción en cadena. Polimerización por crecimiento en cadena. Propiedades generales de las reacciones de polimerización. Consideraciones sobre polimerizabilidad de un monómero. Efecto de los sustituyentes. Ordenamiento de las unidades estructurales en los polímeros de adición. Evidencia experimental.

Esquema cinético de la polimerización en cadena en presencia de un iniciador. Ecuaciones. Dependencia de las velocidades iniciales de polimerización con respecto de la concentración del iniciador y del monómero.

Iniciación. Tipos de reacciones de los radicales. Reacciones de formación de los radicales libres. Disociación térmica de uniones covalentes. Disociación fotoquímica. Disociación fotolítica de los iniciadores. Fotosensibilizadores. Iniciación por radiaciones ionizantes. Iniciación térmica pura. Iniciación por procesos de óxido-reducción, sistemas orgánicos e inorgánicos.

Determinación de la eficiencia del iniciador. La transferencia de cadena, aplicaciones. Agentes de transferencia. Importancia práctica.



Dr. EDUARDO G. GROS
Director Dto. Química Orgánica

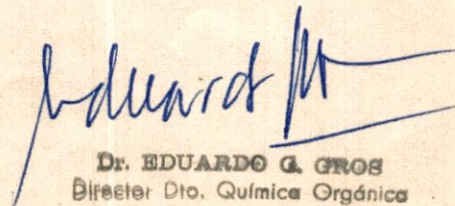

Aprobado por Resolución ca 429/81

5 - Copolimerización.

Introducción. Ecuación de Wall. Esquemas de propagación. Ecuación general de la copolimerización. Relaciones de reactividad del monómero. Significado de los valores de r . Alcances y limitaciones de la ecuación general de la copolimerización con distintos sistemas de iniciación y en distintos medios. Variación de los valores de r con el mecanismo de la reacción. La relación carga-composición del copolímero. Copolimerización ideal. El producto de las relaciones de reactividad en un par monomérico. Copolímeros alternantes. Copolimerización azeotrópica. Variación de la composición del polímero. Método de Skeist. Determinación de las relaciones de reactividad de monómeros, distintos métodos. Copolimerización en sistemas más complejos. Relación entre la estructura y la reactividad del monómero. Reactividades relativas. Efectos de resonancia. Orden de reactividades de monómeros. Constantes de la velocidad, para reacciones radical-monómero. Efectos de estabilización por resonancia de monómeros y radicales. Diagramas de energía potencial. Aplicación a distintos pares de monómeros, pares de monómeros con sustituyentes estabilizantes. Sistemas mixtos, estireno-acetato de vinilo. Efectos estéricos, monómeros 1,1- y 1,2-disustituídos, significado de los valores de H . Ejemplos con monómeros vinílicos cis-trans Alternancia, El fenómeno polar en las reacciones por radicales. Tablas de Mayo y Walling, ejemplos e interpretaciones, complejos polares. El esquema Q-e. Analogías con la ecuación de Hammett. Los parámetros de Alfrey y Price, significado y cálculo de e . Limitaciones de este sistema, críticas. Aplicaciones prácticas. Variación de los valores de Q y de e .

6 - Polimerización iónica

Comparación de las polimerizaciones radical e iónica. Polimerización catiónica de alquenos. Iniciación: ácidos protónicos, ácidos de Lewis y otros catalizadores. Propagación y Terminación. Análisis cinético. Efecto del medio de reacción (solvente, contra ión). Polimerización aniónica de alquenos. Iniciación por Amidas metálicas. Polimerización sin terminación. Polimerización iónica de compuestos carbonílicos. Polimerización iónica de monómeros diversos.



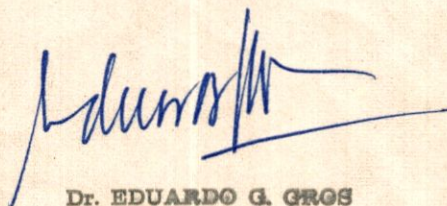
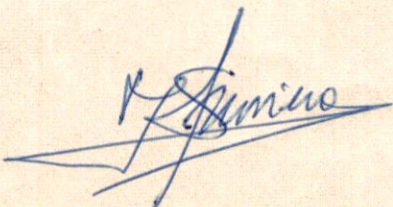
Dr. EDUARDO G. GROS
Director Dto. Química Orgánica

7 - Polimerización estereoregular

La isomería en las macromoléculas. Isomería estructural de secuencia, configuracional. Análisis de monómeros vinílicos mono y disustituído, diolefinas conjugadas. Polímeros isotácticos y sindiotácticos. Polimerizaciones estereoregulares. La estereoregularidad y las propiedades de los polímeros. La conformación de las macromoléculas. La espiral estadística. Las restricciones por ángulos de valencia y rotación restringida. Parámetros conformacionales en polímeros ramificados. Polimerización mediante compuestos organo-metálicos. Polimerización mediante catalizadores tipo Ziegler-Natta. Generalidades. Compuestos organo-metálicos. Haluros de los metales de transición. Reacciones entre los componentes del catalizador. Mecanismo cinético de la polimerización. Efecto del compuesto del metal de transición. El mecanismo de iniciación y propagación. El metal de transición y la estereoregularidad. Origen de la estereoregularidad: modelos de Natta y de Cossee.

BIBLIOGRAFIA

- F.W. Billmeyer, "Textbook of polymer science" (1962)
P.J. Flory, "Principles of polymer chemistry" (1969)
G. Odian, "Principles of polymerization" (1970)
R.W. Lenz, "Organic chemistry of synthetic high polymers" (1967)
Ed. A.D. Jenkins y A. Ledwith, "Reactivity, mechanism and structure in polymer chemistry" (19



Dr. EDUARDO G. GROS
Director Dto. Química Orgánica