

KOPOLIMERIZACIJA

UGRADNJA VIŠE RAZLIČITIH MONOMERA
u istu makromolekulu

Je li stupnjevita polimerizacija tipa A_2+B_2 kopolimerizacija?

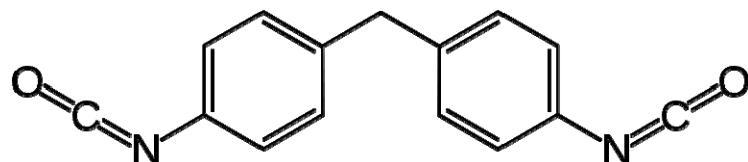
– A – B – A – B – A – B – A – B –

Alternirajući (izmjenični) kopolimer

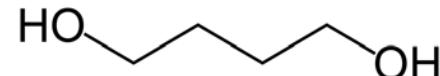
KOPOLIMERIZACIJA

POLIURETANI

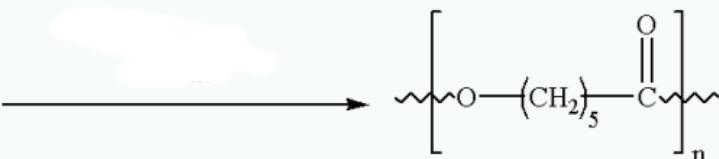
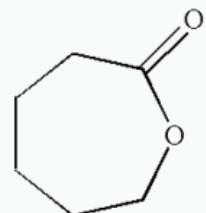
Stupnjevita kopolimerizacija:
ugradnja više različitih monomera iste funkcionalnosti



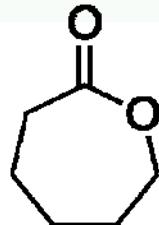
difenilmetan-diizocijanat



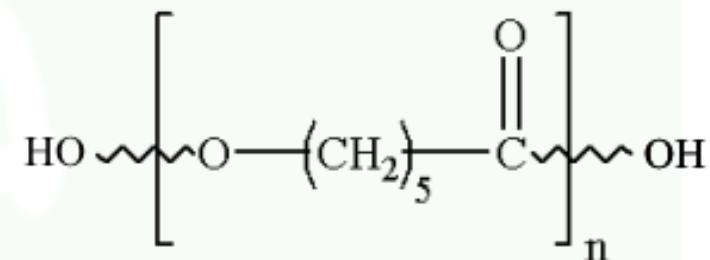
1,4-butandiol



polimerizacijom kaprolaktona
otvaranjem prstena nastaje
biorazgradivi ester polikaprolakton



kaprolakton



hidroksi-terminiran polikaprolakton

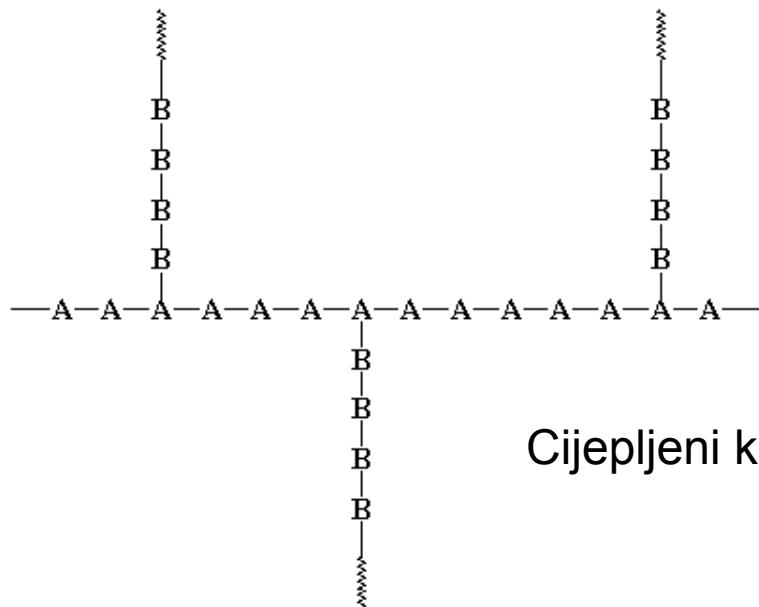
KOPOLIMERIZACIJA

— A — B — B — B — A — A — A — B — B — A — B — A — A — B — A —

Statistički kopolimer

— A — A — A — A — A — A — A — A — B — B — B — B — B — B —

Bločni kopolimer



Cijepljeni kopolimeri

KOPOLIMERIZACIJA

Radikalska kopolimerizacija

$$-\frac{dM_1}{dt} = k_{11}M_1R_{(1)} + k_{21}M_1R_{(2)}$$

$$-\frac{dM_2}{dt} = k_{12}M_2R_{(1)} + k_{22}M_2R_{(2)}$$

$$\frac{dM_1}{dM_2} = \frac{k_{11}M_1R_{(1)} + k_{21}M_1R_{(2)}}{k_{12}M_2R_{(1)} + k_{22}M_2R_{(2)}}$$

$$k_{21}M_1R_{(2)} = k_{12}M_2R_{(1)}$$

$$\frac{dM_1}{dM_2} = \frac{(r_1M_1 + M_2)M_1}{(M_1 + r_2M_2)M_2}$$

Nakon uvođenja

$$r_1 = \frac{k_{11}}{k_{12}} \quad r_2 = \frac{k_{22}}{k_{21}}$$

Terminalni model (Mayo i Lewis)

Nestajanje monomera

Trenutačni sastav kopolimera

Prepostavka o stacionarnom stanju
Brzine pretvorbe jednog tipa radikala u
drugi međusobno su jednake

OMJERI KOPOLIMERIZACIJSKE REAKTIVNOSTI

KOPOLIMERIZACIJA

Radikalska kopolimerizacija

$$\frac{dM_1}{dM_2} = \frac{(r_1 M_1 + M_2) M_1}{(M_1 + r_2 M_2) M_2}$$

Kopolimerizacijska jednadžba

$$F_1 = \frac{r_1 f_1^2 + f_1 f_2}{r_1 f_1^2 + 2f_1 f_2 + r_2 f_2^2}$$

$F_1 = dM_1/(dM_1 + dM_2)$ (trenutačni sastav kopolimera)

$f_1 = M_1/(M_1 + M_2)$ (trenutačni sastav smjese monomera)

KOPOLIMERIZACIJA

Radikalska kopolimerizacija

$$F_1 = \frac{\bar{r}_1 f_1^2 + f_1 f_2}{\bar{r}_1 f_1^2 + 2f_1 f_2 + \bar{r}_2 f_2^2}$$

$$\bar{r}_1 = r_{21} \frac{r_{11} f_1 + f_2}{r_{21} f_1 + f_2}$$

$$\bar{r}_2 = r_{12} \frac{f_1 + r_{22} f_2}{f_1 + r_{22} f_{12}}$$

Model predzadnje jedinice
penultimate model

Četiri različite vrste radikala
Osam različitih propagacijskih reakcija

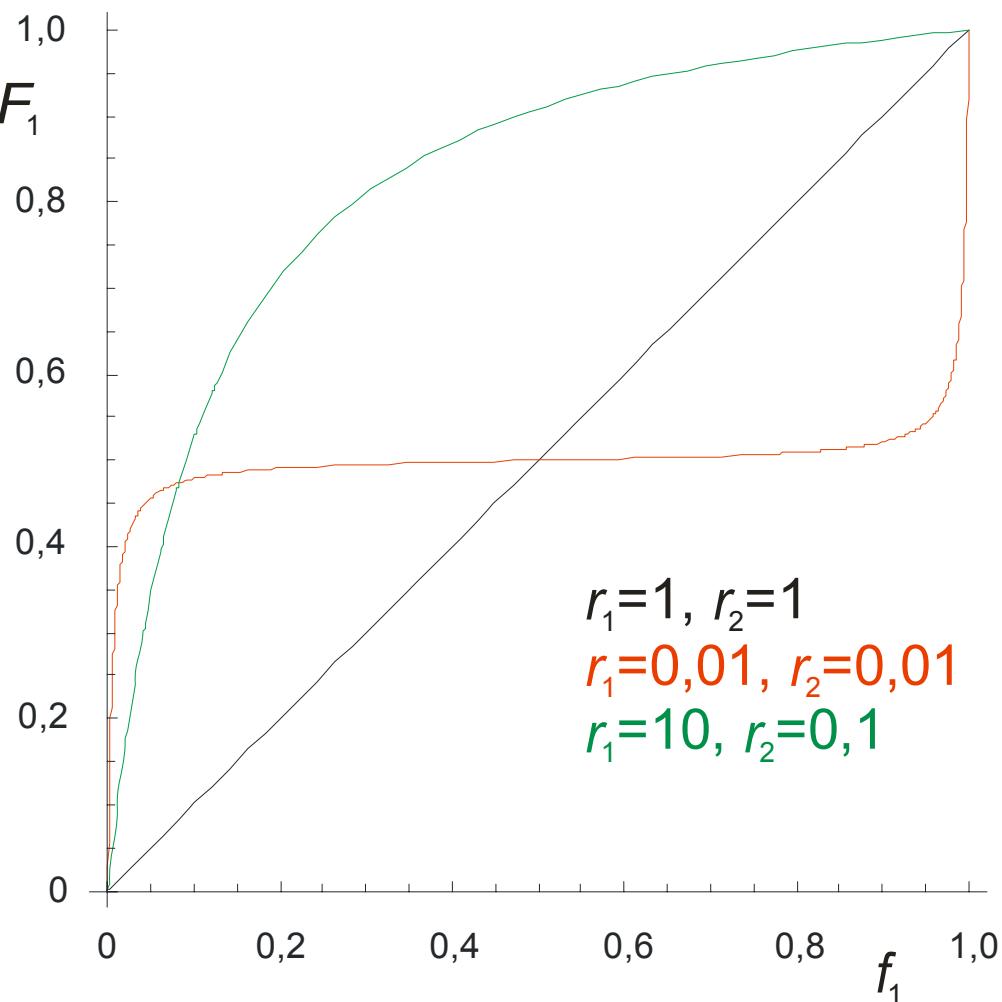
$$r_{11} = \frac{k_{111}}{k_{111}} \quad r_{12} = \frac{k_{122}}{k_{121}} \quad r_{21} = \frac{k_{211}}{k_{212}} \quad r_{22} = \frac{k_{222}}{k_{221}}$$

Drugi modeli:
Model pretpredzadnje jedinice
Model sudjelovanja kompleksa...

KOPOLIMERIZACIJA

Modeliranje sastava kopolimera

$$F_1 = \frac{r_1 f_1^2 + f_1 f_2}{r_1 f_1^2 + 2f_1 f_2 + r_2 f_2^2}$$



KOPOLIMERIZACIJA

Pomak sastava – tijekom šaržne kopolimerizacije mijenja se sastav reakcijske smjese te, posljedično, sastav kopolimera

$$\frac{df_1}{dp} = \frac{d}{dp} \left(\frac{M_1}{M_1 + M_2} \right)$$

$$\ln(1-p) = \int_{f_{10}}^{f_1} \frac{df_1}{F_1 - f_1}$$

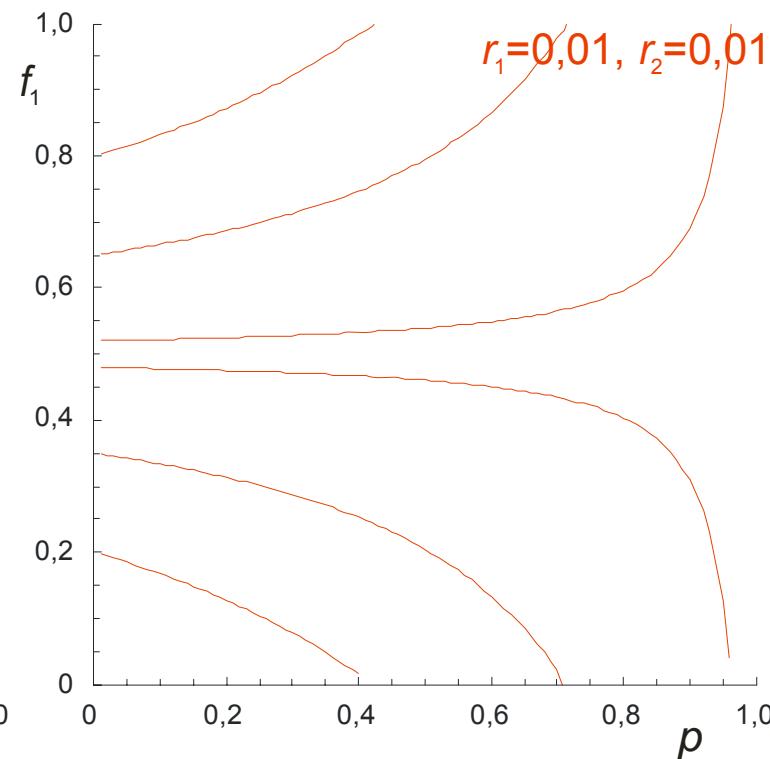
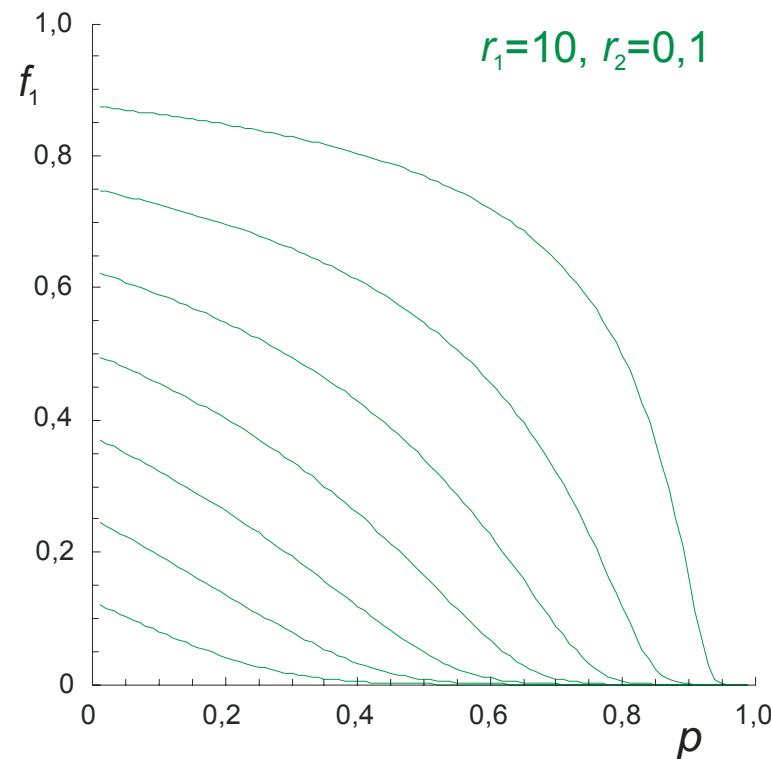
$$1-p = \left(\frac{f_1}{f_{10}} \right)^\alpha \left(\frac{1-f_1}{1-f_{10}} \right)^\beta \left(\frac{f_{10}-\delta}{f_1-\delta} \right)^\gamma \quad \text{Rješenje za terminalni model}$$

$$\alpha = \frac{r_2}{1-r_2} \quad \beta = \frac{r_1}{1-r_1} \quad \gamma = \frac{1-r_1r_2}{(1-r_1)(1-r_2)} \quad \delta = \frac{1-r_2}{2-r_1-r_2}$$

KOPOLIMERIZACIJA

Pomak sastava – tijekom šaržne kopolimerizacije mijenja se sastav reakcijske smjese te, posljedično, sastav kopolimera

$$1-p = \left(\frac{f_1}{f_{10}} \right)^\alpha \left(\frac{1-f_1}{1-f_{10}} \right)^\beta \left(\frac{f_{10}-\delta}{f_1-\delta} \right)^\gamma$$



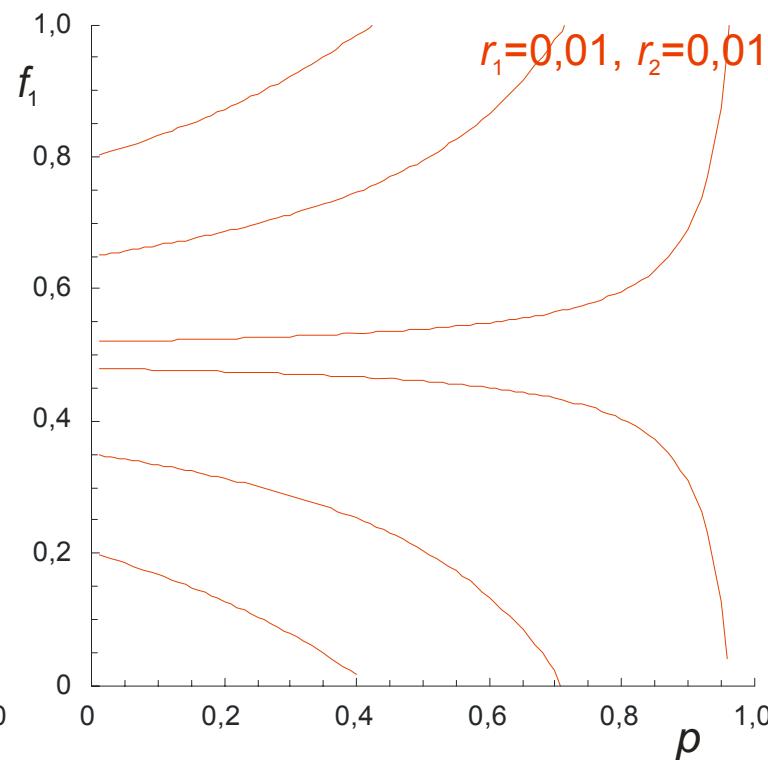
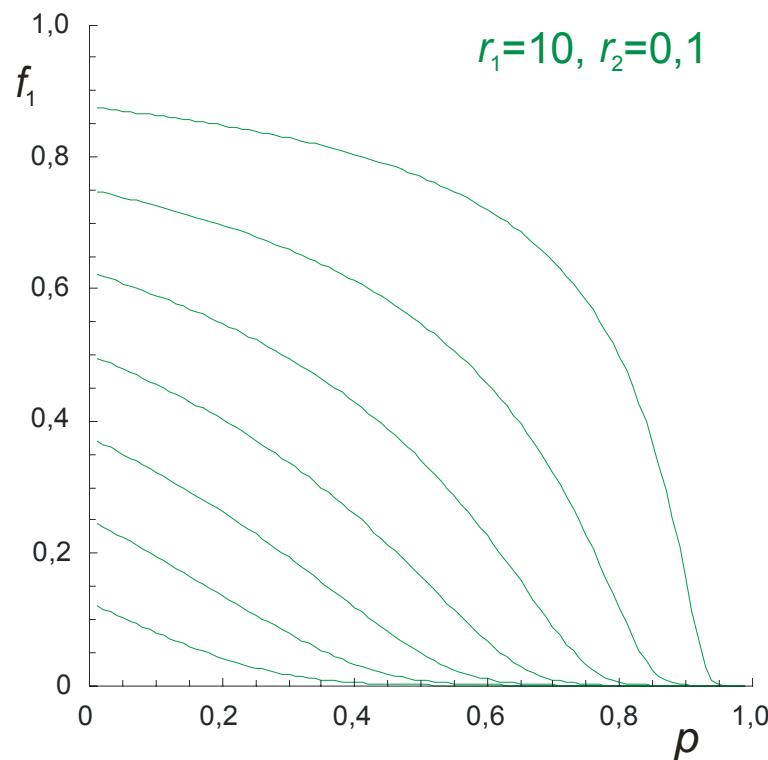
KOPOLIMERIZACIJA

Pomak sastava – tijekom šaržne kopolimerizacije mijenja se sastav reakcijske smjese te, posljedično, sastav kopolimera

$$1-p = \left(\frac{f_1}{f_{10}} \right)^\alpha \left(\frac{1-f_1}{1-f_{10}} \right)^\beta \left(\frac{f_{10}-\delta}{f_1-\delta} \right)^\gamma$$

$$F_1^{kum} = \frac{\int_0^p F_1^{inst} dp}{p}$$

Kumulativni
sastav
kopolimera



KOPOLIMERIZACIJA

Raspodjela sljedova (sekvencija)

A-A-A-B-B-B-A-A-A-B-B-B-A-A-A-B-B-B-A-A-A-B-B-B-A-A-A-B-B-B

A-B-B-B-B-A-A-A-A-A-B-B-A-A-A-B-B-B-B-B-A-A-B-A-A-A-A-B-B-B

$f_A = 0,5$ Po 15 monomernih jedinica

$$15/1=15; 15/5=3; 15/5=3; 15/15=1$$

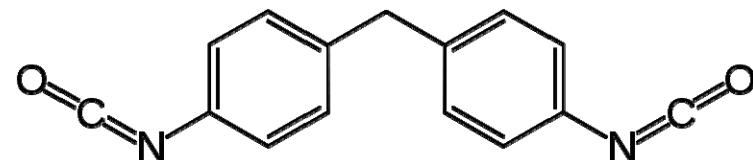
Prosječna duljina slijeda: omjer ukupnoga broja jedinica i broja sljedova

Ista prosječna duljina slijeda – različita raspodjela sljedova

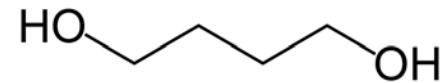
KOPOLIMERIZACIJA

Raspodjela sljedova kod stupnjevite kopolimerizacije $A_2+B_2+C_2$

difenilmelan-izocijanat

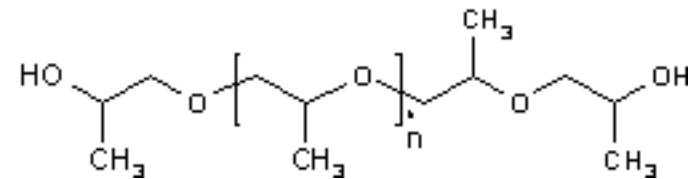


1,4-butandiol



Tvrdi segment

polipropilen-glikol



Meki segment

KOPOLIMERIZACIJA

Raspodjela sljedova kod stupnjevite kopolimerizacije A₂+B₂+C₂

$$q = \frac{A_0}{B_0 + C_0} = \frac{p}{p_B + p_C} \quad \text{Asimetrija}$$

$$q_B = \frac{B_0}{B_0 + C_0} = \frac{p_B}{p_B + p_C} = 1 - q_C \quad \text{Udio tvrdih segmenata}$$

Nešto matematike, pretpostavka jednake reaktivnosti OH-skupina

$$(N_B)_n = \frac{1}{1 - p_B q_B^2 / p} \quad (N_C)_n = \frac{1}{1 - p_C q_C^2 / p} \quad \text{Brojčani i maseni prosjek raspodjele sljedova}$$

$$(N_B)_w = \frac{1 + p_B q_B^2 / p}{1 - p_B q_B^2 / p} \quad (N_C)_w = \frac{1 + p_C q_C^2 / p}{1 - p_C q_C^2 / p} \quad \text{Veza sa svojstvima}$$

KOPOLIMERIZACIJA

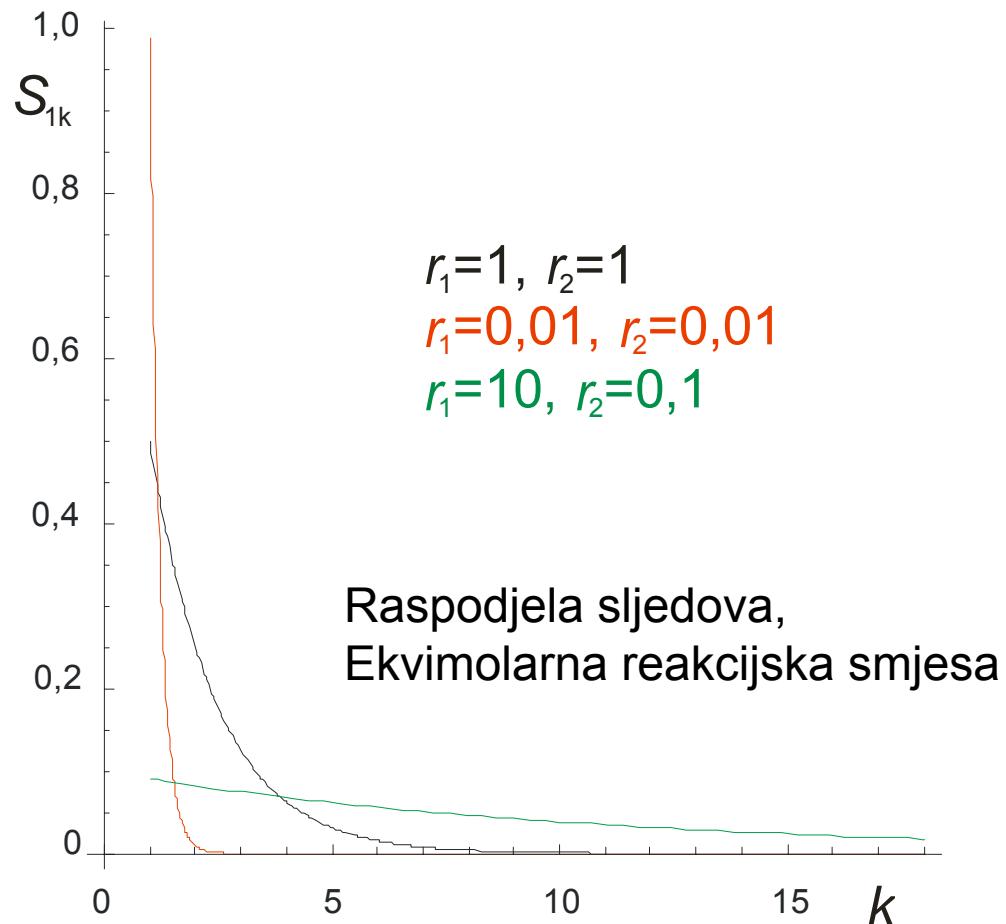
Raspodjela sljedova kod radikalske kopolimerizacije

$$S_{ik}^{inst} = (1 - P_{ii}) P_{ii}^{k-1} \quad \text{Vjerojatnost nalaženja slijeda}$$

$$(N_i)_n^{inst} = \frac{1}{1 - P_{ii}}$$

$$(N_i)_w^{inst} = \frac{1 + P_{ii}}{1 - P_{ii}}$$

Prosječne duljine sljedova



KOPOLIMERIZACIJA

Raspodjela sljedova kod radikalske kopolimerizacije

Raspodjela dijada [11], [12] ([21]) i [22]

$$P_{ii} + P_{ij} = 1$$

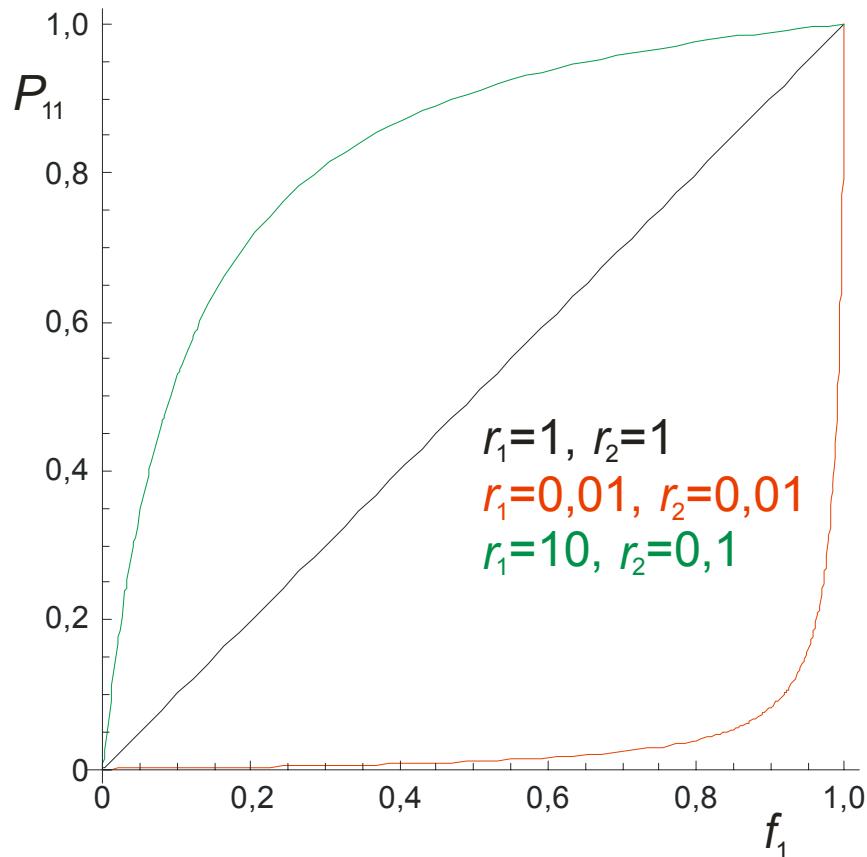
Zbroj vjerojatnosti jednak 1

$$P_{ii} = \frac{k_{ii}M_i}{k_{ii}M_i + k_{ij}M_j}$$

$$P_{ii} = \frac{k_{ii}f_i}{k_{ii}f_i + k_{ij}f_j}$$

$$P_{ii} = \frac{r_i f_i}{r_i f_i + f_j} \quad P_{ij} = \frac{f_j}{r_i f_i + f_j}$$

Terminalni model



KOPOLIMERIZACIJA

Raspodjela sljedova kod radikalske kopolimerizacije

$$P_{iii} = P_{ii}^2$$

$$P_{iij} = 2P_{ii}P_{ij}$$

$$P_{jij} = P_{ij}^2$$

Terminalni model

$$P_{iii} = \left(\frac{r_i f_i}{r_i f_i + f_j} \right)^2$$

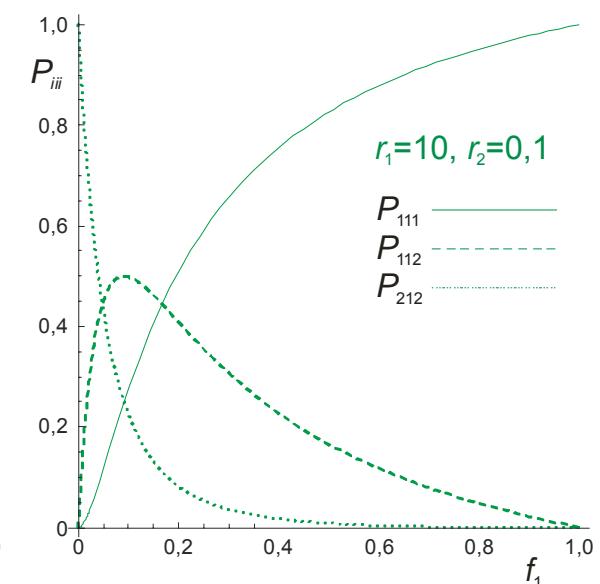
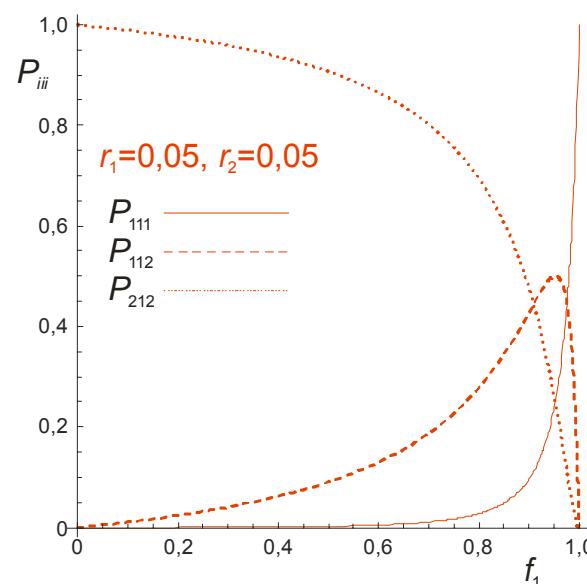
$$P_{iij} = \frac{2r_i f_i f_j}{(r_i f_i + f_j)^2}$$

$$P_{jij} = \left(\frac{f_j}{r_i f_i + f_j} \right)^2$$

Raspodjela trijada

¹³C NMR

[111], [112], [212], [222], [122] i [121]



KOPOLIMERIZACIJA

Ostali aspekti

Istodobna raspodjela molekulske masa i sastava kopolimera kod radikalske kopolimerizacije

Radikalska terpolimerizacija