



Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije
Sveučilište u Zagrebu

Daljnji razvoj organskih sintetskih polimera

Ante Jukić

Zavod za tehnologiju nafte i petrokemiju
HR-10000 Zagreb, Savska cesta 16, p.p. 177 / Tel. +385-1-4597125 / E-adresa: ajukic@fkit.hr



PROSLAVA 40. OBLJETNICE DRUŠTVA ZA PLASTIKU HRVATSKE I 30. OBLJETNICA ČASOPISA POLIMERI
SAVJETOVANJE PLASTIKA I GUMA – DANAS I SUTRA

U Zagrebu, 23. rujna 2010.

POLIMERNI MATERIJALI

Proizvodnja:

200×10^6 t, udvostručena zadnjih 10 godina
→ 2030. godine, $\sim 400 \times 10^6$ t

- a) unaprjeđenje postojećih proizvodnih procesa
(katalitički sustavi, optimalizacija reakcijsko-procesnih uvjeta...) i razvitak novih proizvodnih procesa
- b) poboljšanje svojstava
(strukturne pravilnosti, homogenost sastava i strukture, toplinske, oksidacijske, UV i mehaničke postojanosti, preradljivosti i uporabe...) postojećih materijala i iznalaženje novih

Pregled pojavljivanja riječi **polimer** u naslovu, sažetku i ključnim riječima znanstvenih radova sadržanih u podatkovnoj i javno dostupnoj bazi Scopus, po vremenskim dekadama.

(1960: 366 / 1970: 3 490 / 1980: 5 362 / 1990: 10 056 / 2000: 21 838 / 2009: 45 373)

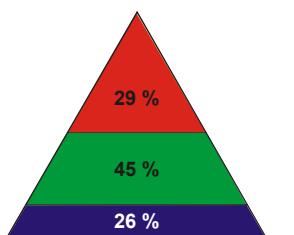
Razdoblje		1960.-1969.	1970.-1979.	1980.-1989.	1990.-1999.	2000.-2010.
Bilješki ukupno		10 051	45 356	83 448	151 026	324 997
P O D R U Č J E	KEMIJA	2 764	5 669	12 252	34 266	98 711
	TEHNIKA ili proizvodnja	2 003	17 577	31 035	29 134	72 217
	MEDICINA	1 854	4 169	-	-	-
	MATERIJALI	1 382	13 946	31 769	72 013	149 259
	FIZIKA	1 166	-	6 919	22 907	59 964
	KEMIJSKO INŽENJERSTVO	-	3 650	8 582	21 070	50 572
Najzastupljenije ustanove		Russian Academy of Sciences, Kyoto University, University of Manchester, Moskovskij Gosudarstvennyj Universitet, Alcatel-Lucent Bell Labs	Russian Academy of Sciences, Kyoto University, University of Massachusetts Amherst, CNRS Centre National de la Recherche Scientifique, Case Western Reserve University	Russian Academy of Sciences, Kyoto University, Tokyo Institute of Technology, Massachusetts Institute of Technology, Osaka University	Russian Academy of Sciences, Kyoto University, Tokyo Institute of Technology, Zhejiang University, University of Tokyo	

Plastomerni materijali

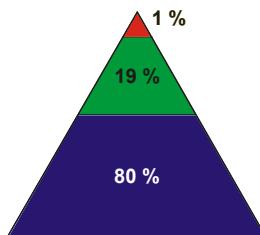
Temeljni: PE (PE-LD, PE-HD, PE-LLD,...), PP, PVC, PET, PS

Konstrukcijski: PC, PBT, PA, PMMA, POM, ABS/SB, TPE,...

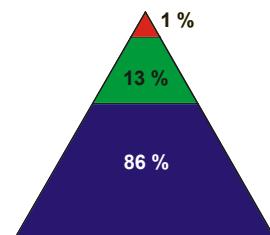
Posebnih svojstava: LCP, PEEK, PPS, PES, PEI.



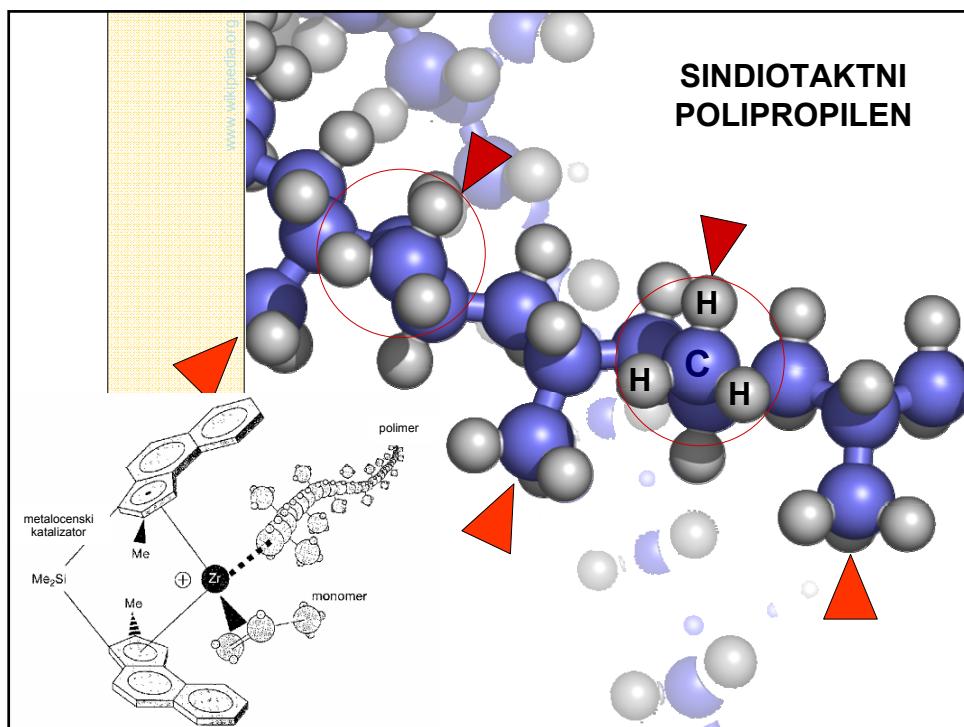
Predviđanje za 1994. g.



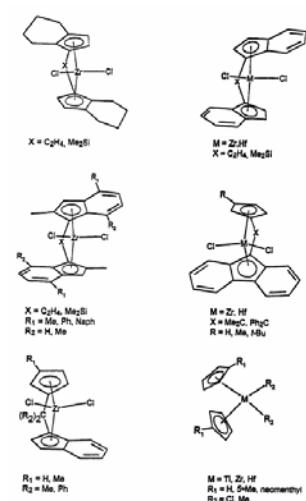
Ostvareno 1996. g.



Ostvareno 2002. g.



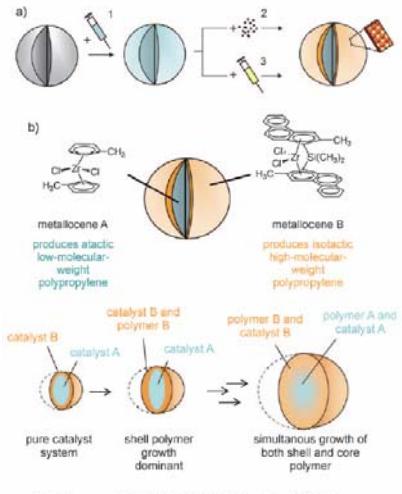
Novi metalocenski katalizatori



a) sinteza jezgra-ovojnica katalizatora:

- 1) Impregnacija nosača katalizatora jezgre metalocenom A
- 2) dodavanje nanočestica polistirena kao nosača za katalizator ovojnici
- 3) dodatak otopenje metalocena B za ugradnju B u ovojnicu

b) shema jezgra-ovojnica metalocenskog katalizatora



RADIKALSKA POLIMERIZACIJA

Najzastupljenije reakcije i procesi polimerizacije, $> 100 \times 10^6$ t/god.
(> 50 % svih polimera)

Prednosti

- veliki broj monomera → homopolimeri + kopolimeri
- vodenji medij → izotermni uvjeti
- postupci: u masi, otopini, suspenziji i emulziji ($T \rightarrow 100^\circ\text{C}$)

Nedostatci

- mala brzina inicijacije, velika propagacija ($k_i \ll k_p$)
- otežan molekulni inženjering – upravljanje strukturnim svojstvima
- strukturne nepravilnosti (polidisperznost, heterogenost)
- nije moguće istovremeno postići veliku brzinu i doseg reakcije te zahtijevanu veliku molnu masu nastalog polimera

Razvitak → kontrolirane / živuće radikalne polimerizacije

- polimeri zahtijevane građe i strukturne pravilnosti → željena svojstva uz jednostavniji proces prema anionskim i kationskim polimerizacijama

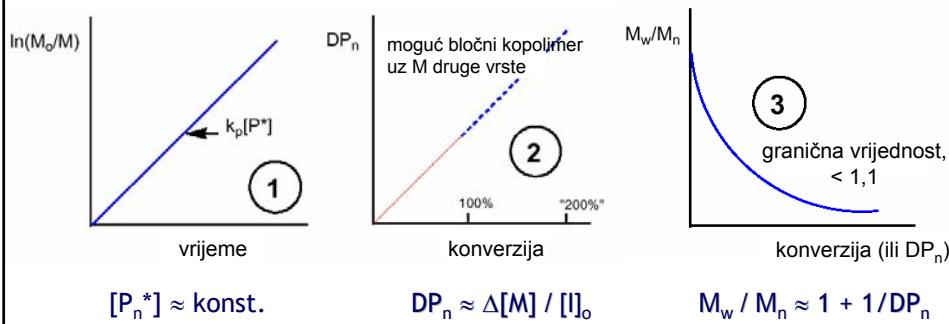
Kontrolirane / živuće radikalne polimerizacije

- postojani (živući) radikali

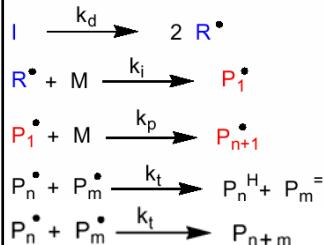
Upravljanje rastom lanca:

“dinamička” ravnoteža između aktivne (makro-radikalne) i neaktivne (polimerne) vrste; reakcije terminacije ili prijenosa isključene ili zanemarive (niska koncentracija radikalnih vrsta);

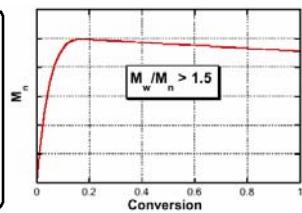
$$k_t \text{ i } k_{tr} \ll k_p, R_i \approx R_p$$



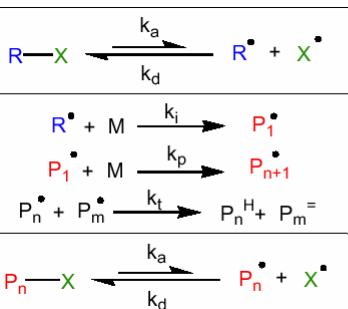
Klasična slobodno - radikalska polimerizacija



$$\begin{aligned} l: & \text{ RO-OR, RN=NR} \\ T & \sim 80 \pm 20 \text{ }^{\circ}\text{C} \\ k_{\text{dec}} & \sim 10^{-5} \text{ s}^{-1} \\ k_p & \sim 10^{3 \pm 1} \text{ M}^{-1} \text{s}^{-1} \\ k_t & \sim 10^{7 \pm 1} \text{ M}^{-1} \text{s}^{-1} \end{aligned}$$

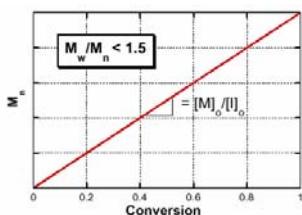


Kontrolirane radikalne polimerizacije

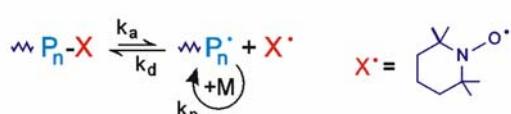


NMP, ATRP, RAFT

$$\begin{aligned} T &\sim 120 \pm 20 \text{ } ^\circ\text{C} \\ k_a &\sim 10^{0 \pm 2} \text{ s}^{-1} \\ k_d &\sim 10^{8 \pm 1} \text{ s}^{-1} \\ k_p &\sim 10^{4 \pm 1} \text{ M}^{-1}\text{s}^{-1} \\ k_t &\sim 10^{7 \pm 1} \text{ M}^{-1}\text{s}^{-1} \end{aligned} \quad K \sim 10^{-8 \pm 1}$$



Radikalna polimerizacija posredstvom nitroksida (NMP)



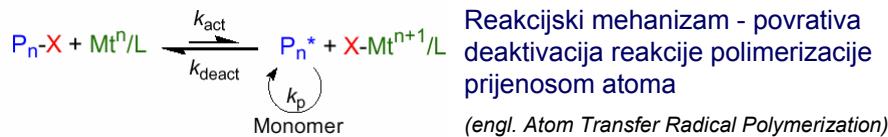
P_n° = propagirajući makroradikal
 X° = stabilni radikal
 (najčešće nitroksil, razgradnjom tetrametilpiperidinoksila -TEMPO)

Reakcijski mehanizam - povrativa deaktivacija reakcije polimerizacije posredstvom nitroksida - stabilne slobodno radikalne polimerizacije (engl. Nitroxide-Mediated Polymerization, NMP)

Nastale slabo-aktivne vrste (P_n-X) mogu raspadom ponovno proizvesti slobodne radikalske čestice, pri čemu makroradikali P_n° reagiraju s monomerom, M , i nastavljaju reakciju propagacije

- **prednosti:** jednostavan mehanizam
 - **nedostatci:** (1) veliki broj vinilnih monomera vrlo slabo ili uopće ne polimerizira uslijed velike stabilnosti kompleksa propagirajućeg i stabilnog radikala,
(2) zbog male brzine reakcije često su potrebne visoke temperature reakcije ($> 100^\circ\text{C}$)
(3) velike koncentracije iniciatora i monomera, što ograničava polimerizaciju na proces u masi

Radikalska polimerizacija prijenosom atoma (ATRP)



Inicijacija = redoks-reakcija uz nastajanje radikala i metal-halogenidnog kompleksa

- X = halogeni (Cl, Br, I) ili pseudo-halogeni (-SCN, -N₃)
- Mt = prijelazni metal (Cu, Co, Ru, Ni, Fe, Pd)
- L = ligand (bipiridin, amini, fosfini, fosfiti, karboksilati, fenoskidi,...)

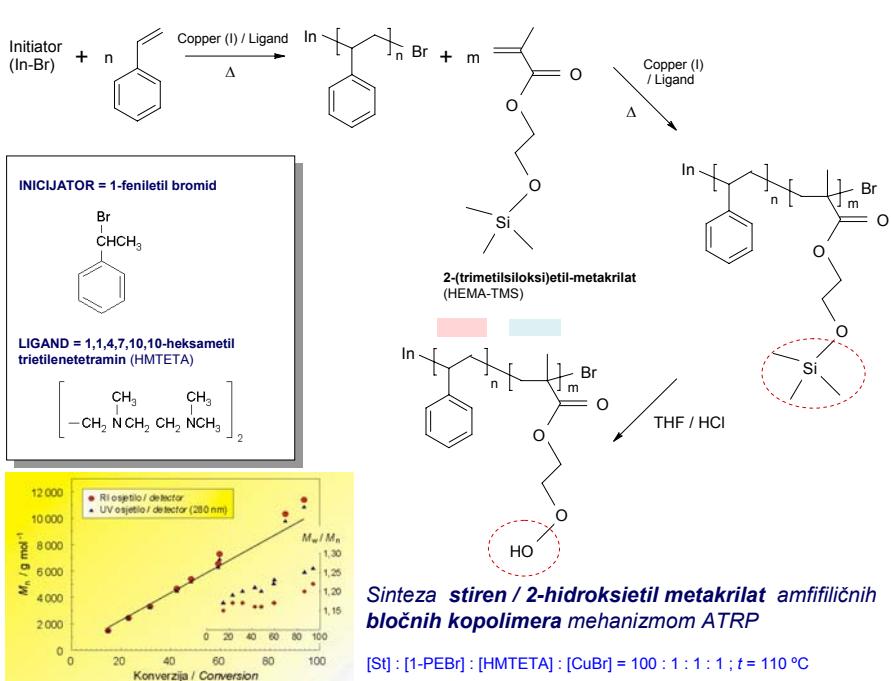
- prednosti:

$$DP_n = D[M] / [I]_0$$

$$M_w / M_n < 1,3$$

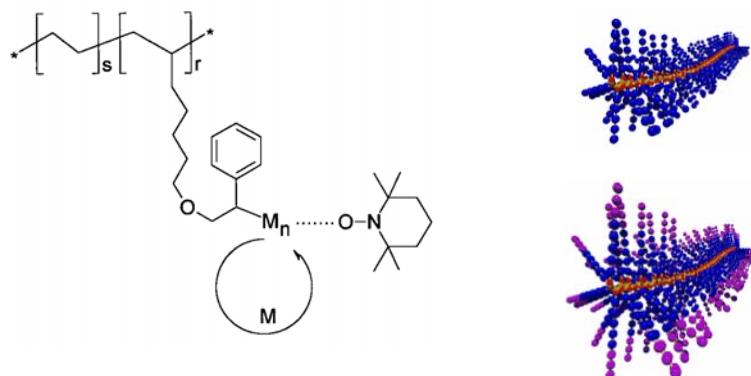
veliki broj monomera, blagi uvjeti - sobna temperatura, kisik ne inhibira reakciju, krajnja skupina - aktivni halogen

- nedostaci: obojenost, uklanjanje i uporaba katalitičkog sustava



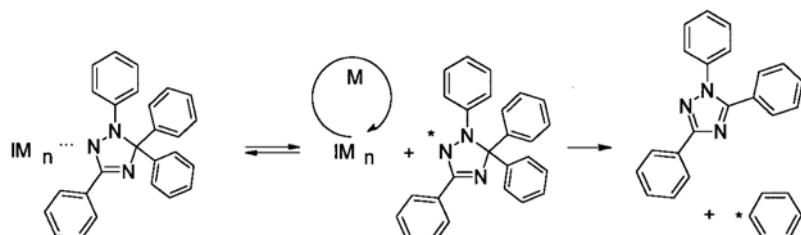
- polimerizacije monomera s funkcionalnim skupinama
- primjena raznih tehnika (npr. emulzijske polimerizacije)
- kombinacije s ionskim i metalocenima kataliziranim polimerizacijama

Kompleksne makromolekulne strukture / cijepljeni olefinski kopolimeri:
funkcionalni kopolimer pripravljen uz kationski metallocenski katalizator - alkoksiamin na bočnom lancu inicira cijepljenje živućim radikalnim mehanizmom



Reakcije terminacije u kontroliranim radikaskim polimerizacijama (SRP) nisu potpuno izbjegnute / potisnute – broj reaktivnih radikala smanjuje se s vremenom i koncentracija stabilnih radikala se povećava uzrokujući smanjenje brzine reakcije.

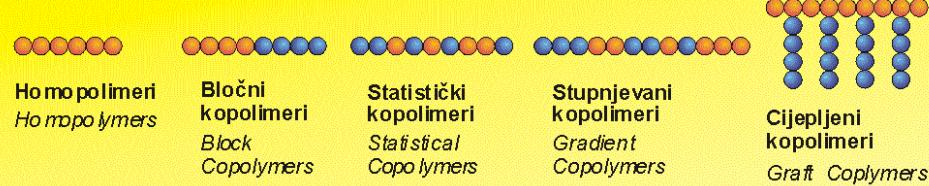
Prijedlog za prevladavanje ovog nedostatka upotreba je [triazolinil radikala](#) umjesto TEMPO (2,2',6,6'-tetrametilpiperidiniloksi):



Postignuća usmjerenih radikalских polimerizacija:

$$DP_n = D[M] / [I]_o; \quad 200 < M_n < 200000; \quad 1,04 < M_w / M_n < 1,5$$

SASTAV / COMPOSITIONS



STRUKTURA / ARCHITECTURE



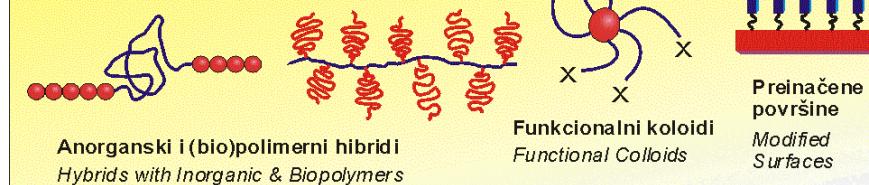
Postignuća usmjerenih radikalских polimerizacija:

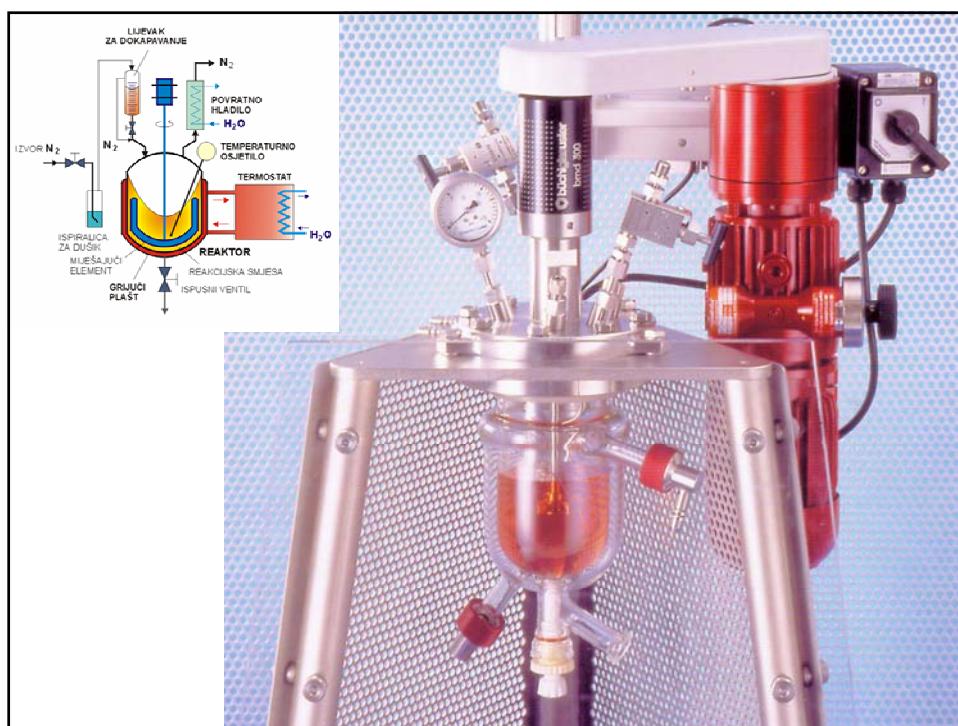
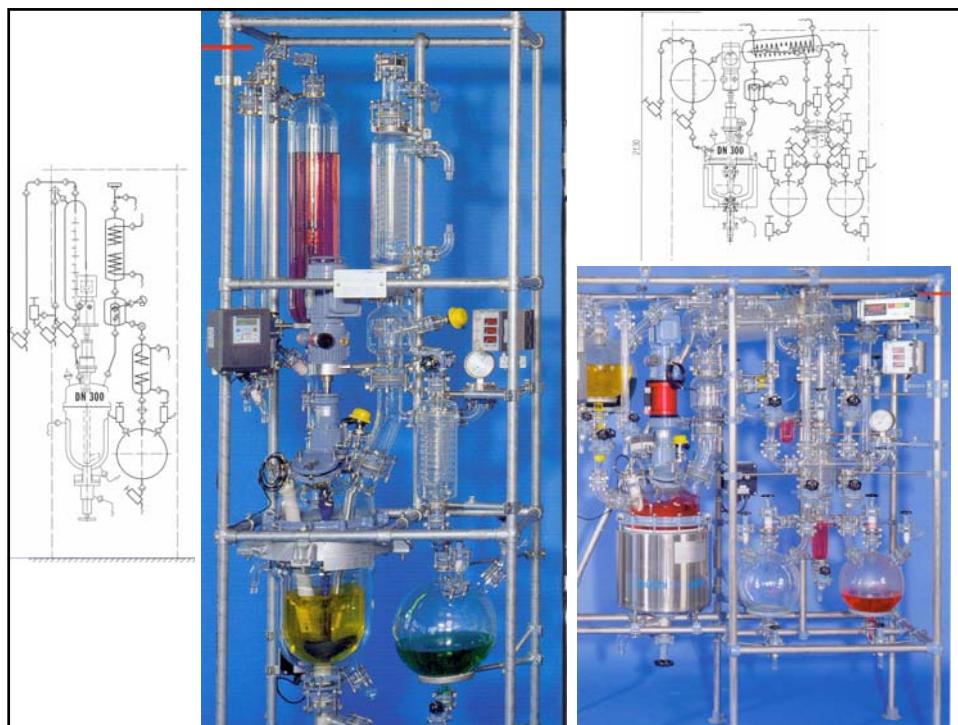
$$DP_n = D[M] / [I]_o; \quad 200 < M_n < 200000; \quad 1,04 < M_w / M_n < 1,5$$

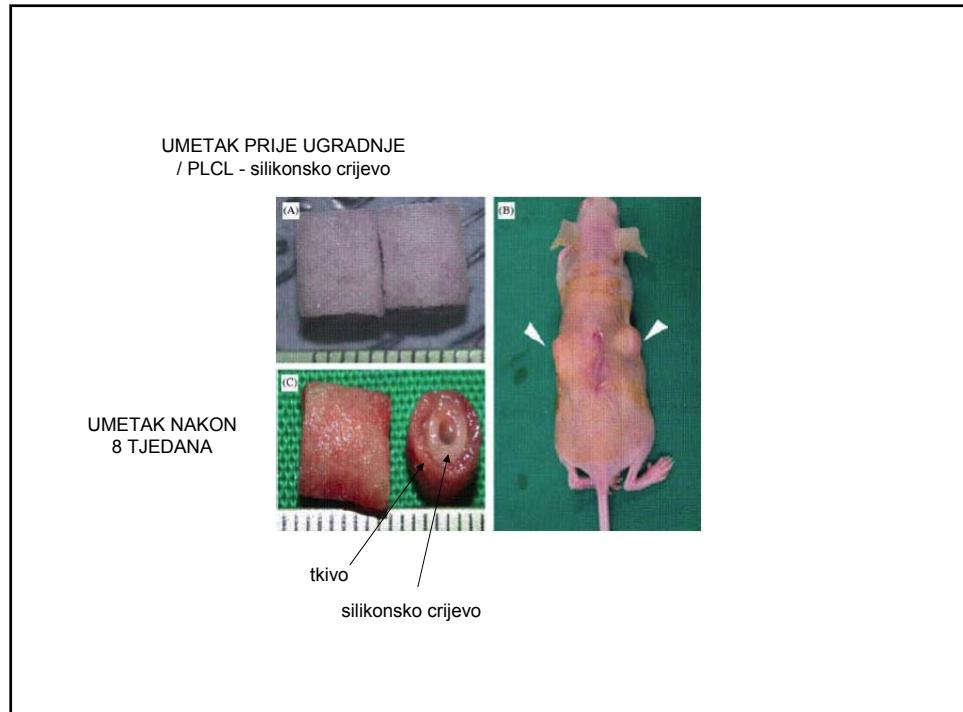
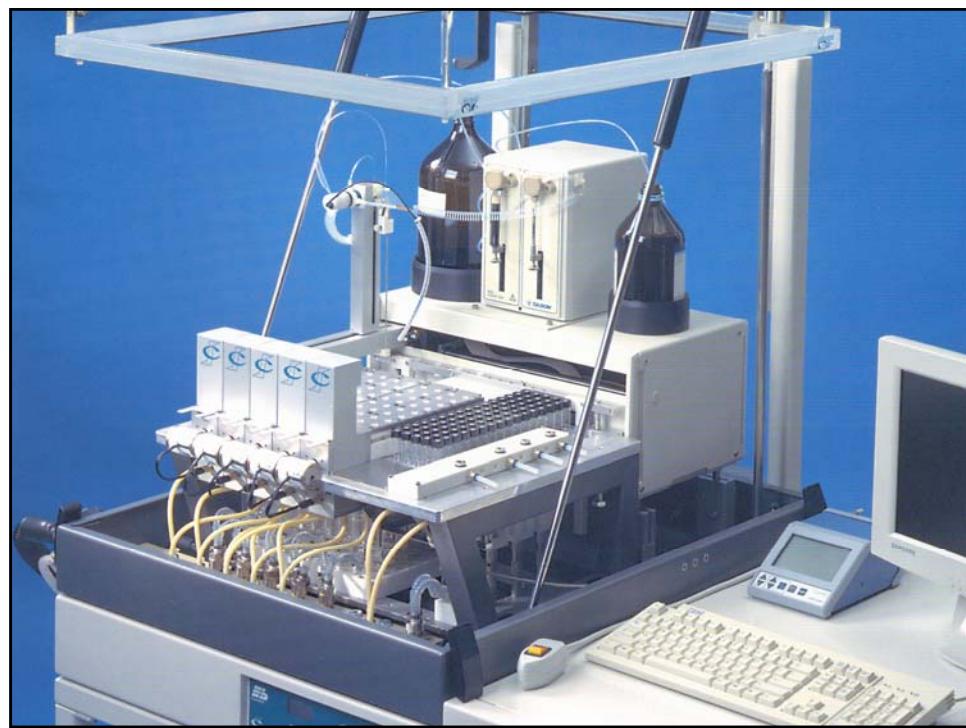
FUNKCIONALNOST / FUNCTIONALITY



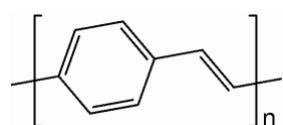
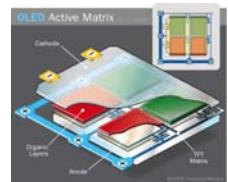
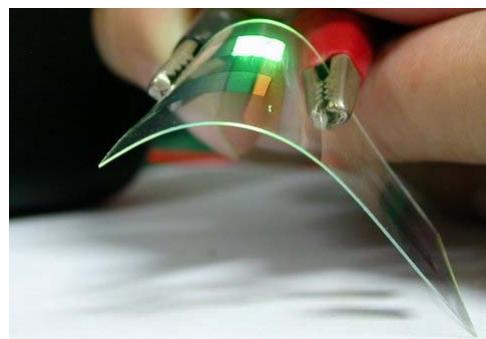
MOLEKULNI KOMPOZITI / MOLECULAR COMPOSITES







OLED (engl. [Organic light emitting diode](#)) polimeri



Poli(fenilen-ko-vinilen)

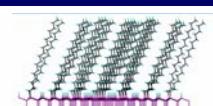
Moguća područja primjene nanostrukturiranih i funkcionalnih polimernih materijala na vjetroagregatima

Izvor: Vestas / Končar



Ležajevi i reduktori

- brtvljenje
- podmazivanje



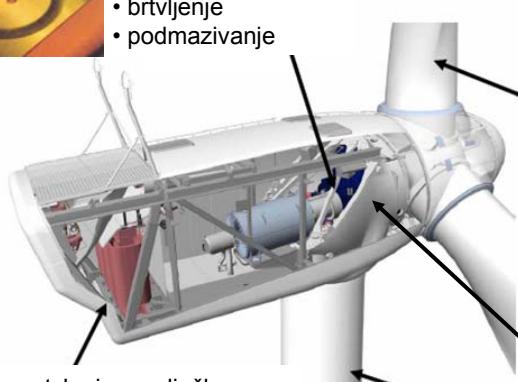
Krila

- odleđivanje
- samočišćenje
- povećanje čvrstoće
- gromobranska zaštita



Energetska i upravljačka elektronika

- kompaktiranje i EMI zaštita
- skladištenje energije / superkondenzatori



Monitoring opreme i dijelova

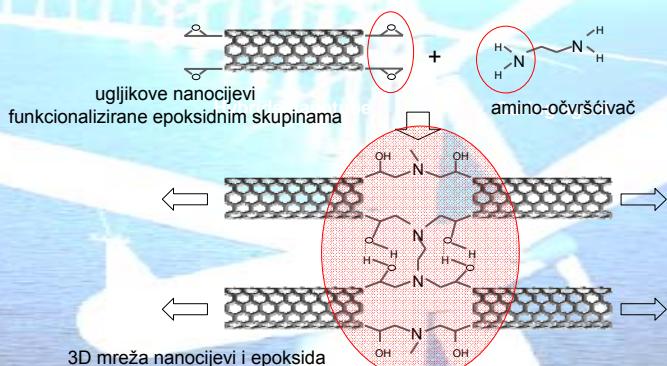
- senzori

Torani

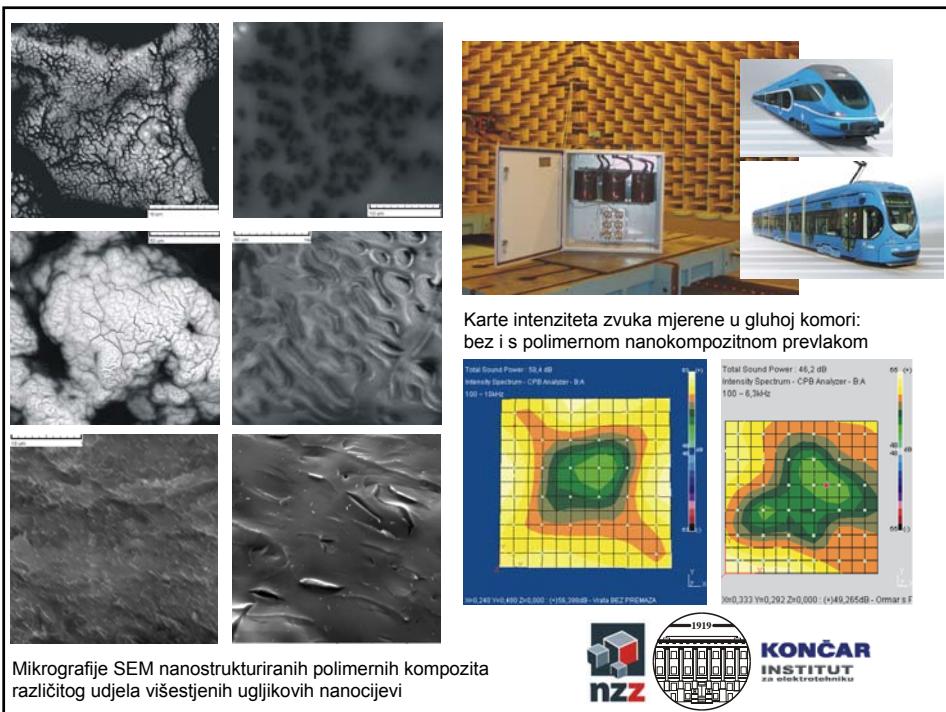
- antikorozivna zaštita

HYBTONITE® Amroy Europe Oy

Nanokompozitni materijal = poliepoksidna matrica ojačana višestjenjenim ugljikovim nanocijevima.



- termodinamička mješljivost i homogenost sustava postignuta kemijskom vezom između sastavnica preko funkcionalnih skupina nanocijevi i polimera



Zaključci

Istraživanja mehanizma i procesa kontroliranih radikalnih polimerizacija nastaviti će se u velikom obimu, zbog prednosti dobivanja polimera željenih molekulnih struktura i izrazite strukturne homogenosti, razmjerno jednostavnim proizvodnim procesima.

Predviđa se da će do kraja desetljeća udjel polimernih materijala proizveden reakcijama CRP iznositi približno 20 mlrd US\$, što je 10 % od ukupno vrijednosti materijala proizvednih uobičajenim slobodno-radikalnim polimerizacijama.

Polimerni materijali pripadaju skupini najvažnijih tehničkih materijala s obilježjem stalnog i velikog porasta proizvodnje.

Poboljšanim i novim procesima, kemijskim mehanizmima i proizvodnim rješenjima postići će se i bolje strukturne polimerne karakteristike, od molekulskih masa, njihove razdiobe do stupnja stereoregularnosti i morfološke građe, a time će se dodatni širiti i područja uporabe polimernih materijala.

