

"Oporaba plastičnih materijala i ekstrudiranje"



Program stručnog osposobljavanja



Prof. dr. sc. Mladen Šercer

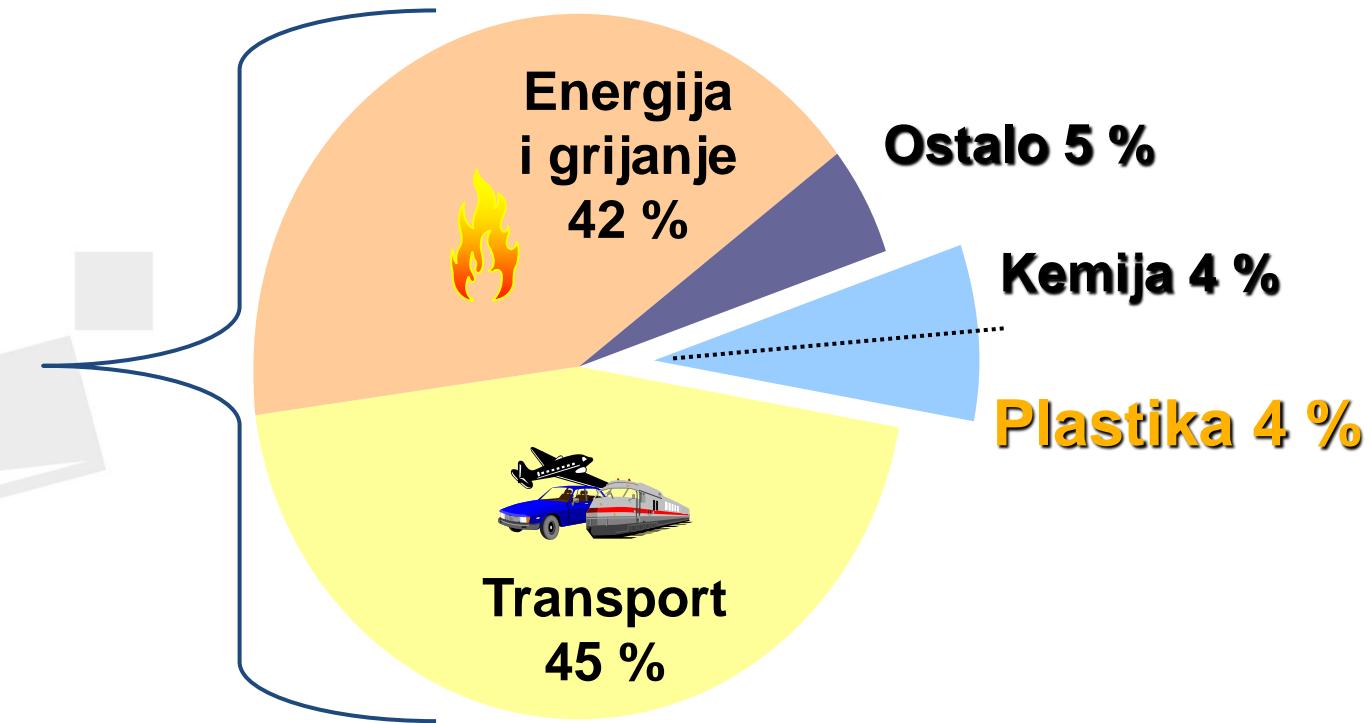


Projekt je sufinancirala Europska unija iz Europskog socijalnog fonda.
Sadržaj ovog materijala isključiva je odgovornost Udruge VISOKI JABLANI.

Sadržaj

- Uvod u postupke proizvodnje polimernih tvorevina
- Terijske osnove o polimernim materijalima
 - Mehanička svojstva
 - Kemijkska svojstva

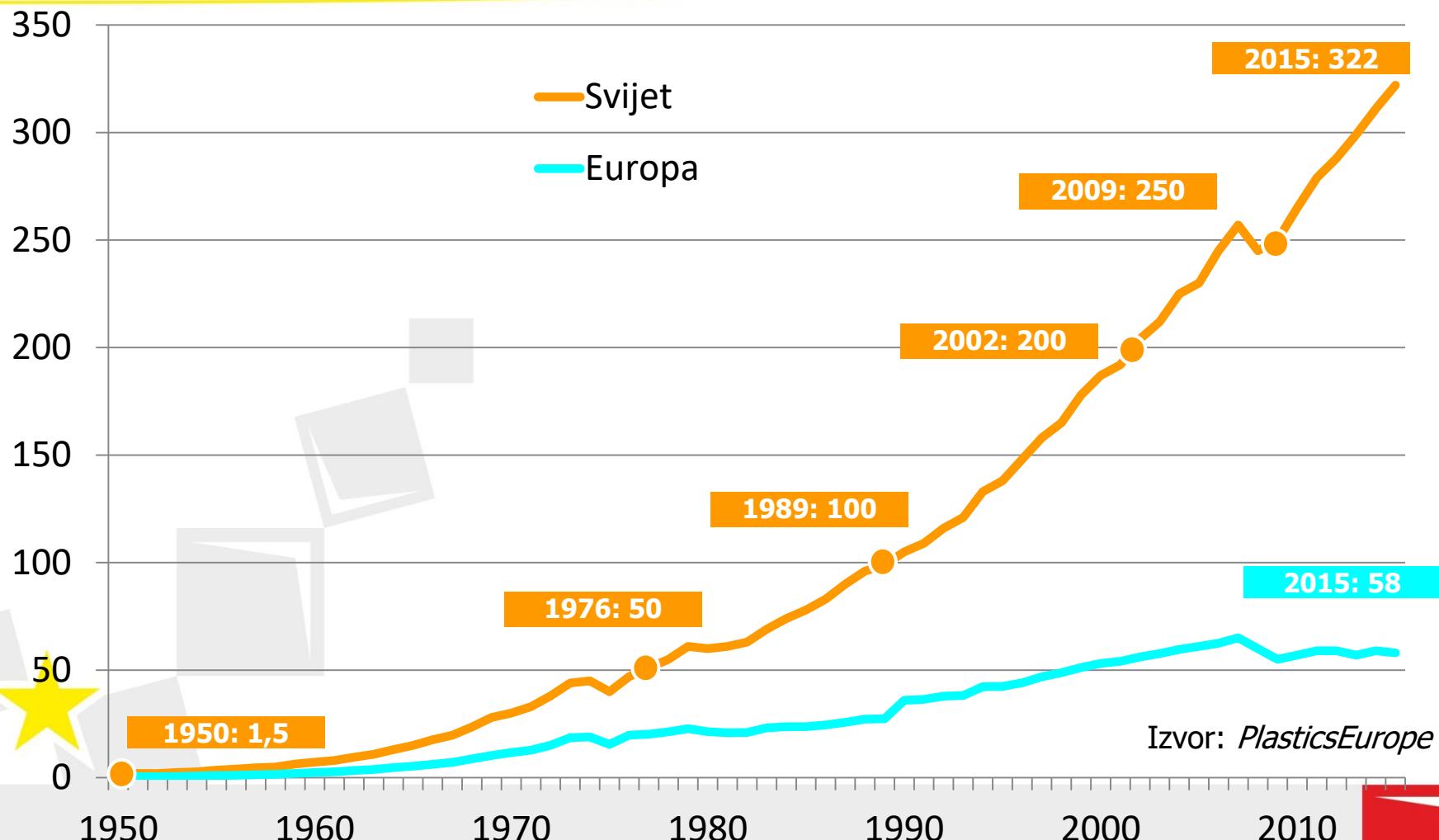
Potrošnja nafte po područjima



Izvor: *PlasticsEurope*

Svjetska proizvodnja pol. materijala 1950. – 2015.

Uključuje plastomere, poliuretane, duromere, elastomere, ljepila, prevlake, brtvila i PP vlakna. Nisu uključena PET, PA i poliakrilna vlakna.

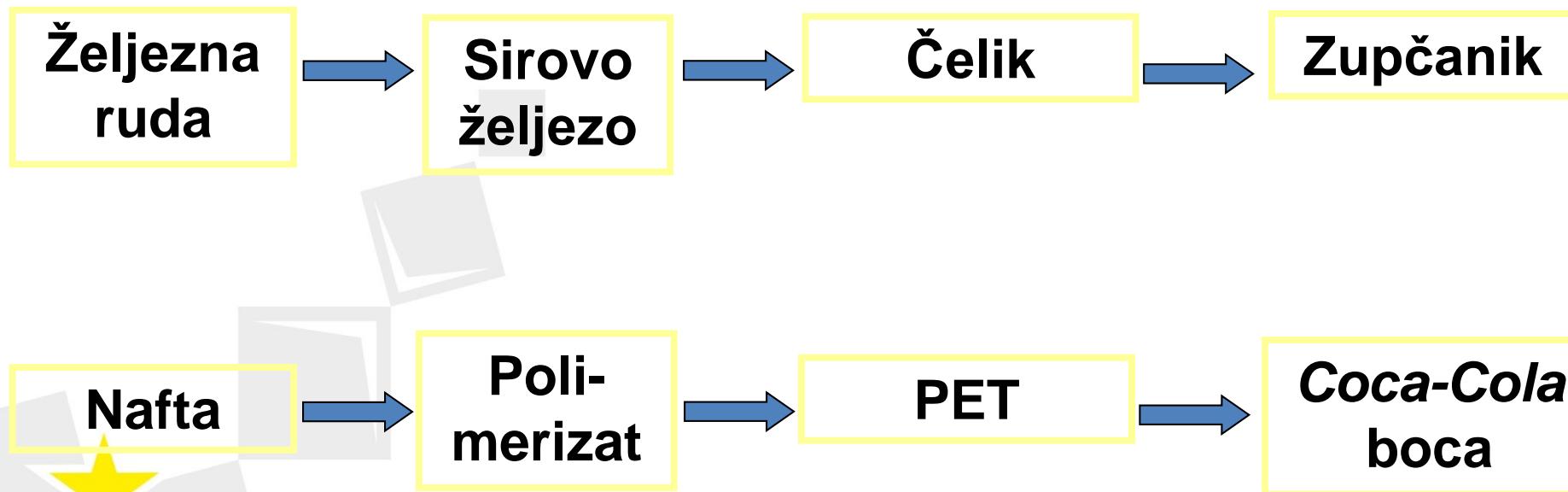


Izvor: *PlasticsEurope*



Proizvodni lanac – od sirovine do gotovog proizvoda

Primjeri proizvodnje



Klasifikacija izradbenih postupaka (DIN 8580)

PROMJENA	STVORITI POVEZANOST	ZADRŽATI POVEZANOST	UMANJITI POVEZANOST	UMNOŽITI POVEZANOST	
	glavna skupina 1	glavna skupina 2	glavna skupina 3	glavna skupina 4	glavna skupina 5
PRA - OBLIKOVANJE	PRE - OBLIKOVANJE	ODVAJANJE	POVEZIVANJE	PREVLAČENJE	(SPAJANJE)
(STVARANJE PRAOBLIKA I PRASTRUKTURE)					(OSLOJAVANJE)
		glavna skupina 6			
		PROMJENA SVOJSTAVA IZRATKA			
		(PRESTRUKTURIRANJE)			
		premještanjem čestica tvari	izlučivanjem čestica tvari	unošenjem čestica tvari	

POSTUPCI
STVARANJA OBLIKA

POSTUPCI PROMJENE OBLIKA i/ili SVOJSTAVA

Polimeri

- Polimeri su skupni naziv za *tvari* i *materijale* kojih je osnovni sastojak *sustav makromolekula*.
 - Polimeri → Makromolekulni spojevi
- Makromolekula je ona specifična razina strukturiranja koja polimere čini posebnom klasom tvari.
- Model i objašnjenje strukture polimera:
 - Hermann STAUDINGER
 - (1923. uveo pojam *makromolekule*, 1953. Nobelova nagrada)

Podjela polimera po postanku

- **PRIRODNI**

- npr. prirodni kaučuk
- drvna pulpa – celulozni nitrat

- **SINTETSKI**

- npr. PVC



Podjela polimera po kemijskom sastavu

- **ORGANSKI**

- npr. polistiren (PS)

- **ANORGANSKI**

- npr. silikonski kaučuk (SI)



Polimerne tvari

- Prirodna polimerna tvar: prirodni kaučuk
- Sintetska polimerna tvar: PVC polimerizat
- Polimerizati se proizvode od monomera načinjenih od sirovina (nafta, prirodni plin itd.) polimeriziranjem.
- Polimerizacija: postupak stvaranja strukture polimera lančanjem uz umreživanje ili bez njega.
- Vrste polimerizacije → polireakcije:
 - lančana i stupnjevita
 - kondenzacijska i adicijska

Polimerne tvari

- Polimerna tvar + dodatci → polimerni materijal
- Dodatci polimerizacijama: različite visokomolekulne i niskomolekulne tvari, **bezoblične tvari** (zajednički naziv za tvari u obliku plina, kapljevina, praška, vlakana, strugotine, granulata, itd.)
- Dodatci za poboljšanje svojstava
- Dodatci za poboljšanje preradljivosti

Dodatci polimerizatima

- Dodatci za poboljšanje svojstava
 - modifikatori mehaničkih svojstava: omekšavala, ojačavala, dodatci za poboljšanje žilavosti
 - modifikatori površinskih svojstava: vanjska maziva, antistatici, dodatci za smanjenje sljublivanja
 - modifikatori optičkih svojstava: bojila, pigmenti
 - dodatci za produljenje trajnosti proizvoda: svjetlosni stabilizatori, antioksidanti, antistatici, biocidi

Dodatci polimerizatima

- Dodatci za poboljšanje svojstava
 - Ostali dodatci
 - Reakcijske tvari: pjenila, dodatci za smanjenje gorivosti, umreživala
 - Parfemi
 - Dezodoransi
 - Upijala vlage
- Dodatci za poboljšanje preradljivosti
 - Maziva, odvajala, punila, toplinski stabilizatori, regulatori viskoznosti

Polimeri

- Podjela prema vrsti ponavljajućih jedinica
 - homopolimeri (jedna vrsta ponavljajućih jedinica)
 - kopolimeri (dvije ili više vrsta ponavljajućih jedinica)
- Podjela prema ponašanju pri povišenim temperaturama i vrsti veza između makromolekula
 - plastomeri
 - duromeri
 - elastomeri

Broj tipova mera u makromolekuli

- Podjela prema broju tipova mera
 - homopolimeri i kopolimeri

statistički



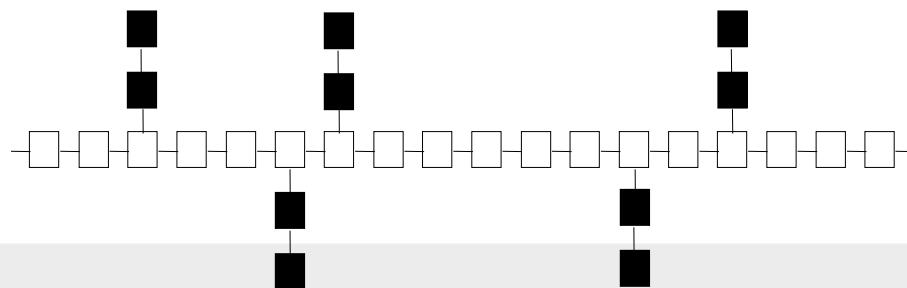
naizmjenični



blok



cijepljeni



□ mer A

■ mer B

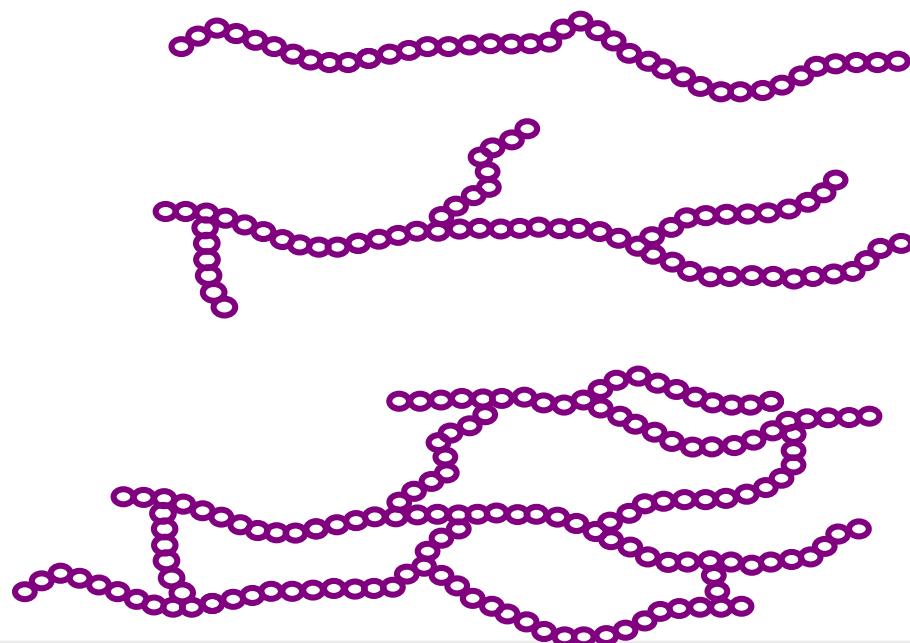
Opći izgled makromolekule

- Po općem izgledu makromolekule su linearne, granate ili umrežene.

linearna

granata

umrežena



Vrste polimera

Vrsta polimera	Vrsta veze	Struktturni oblik	Ponašanje
Plastomeri	Fizičke	Linearni	Mekšaju, taljivi i topljivi
Elastomeri	Fizičke i kemijске	Rahlo umrežen	Kem. umreženi: netaljivi, netopljivi, Fiz. umreženi: taljivi
Duromeri	Kemijске	Potpuno umrežen	Ne mekšaju, netaljivi, netopljivi

Plastomeri

- Materijali linearnih i granatih makromolekula, taljivi i topljivi
- Pri zagrijavanju ne mijenjaju svoju kemijsku strukturu, preradba → reverzibilna promjena stanja
- Veze između makromolekula su **fizičke** i mogu se ponovo uspostaviti nakon prekida

Plastomeri

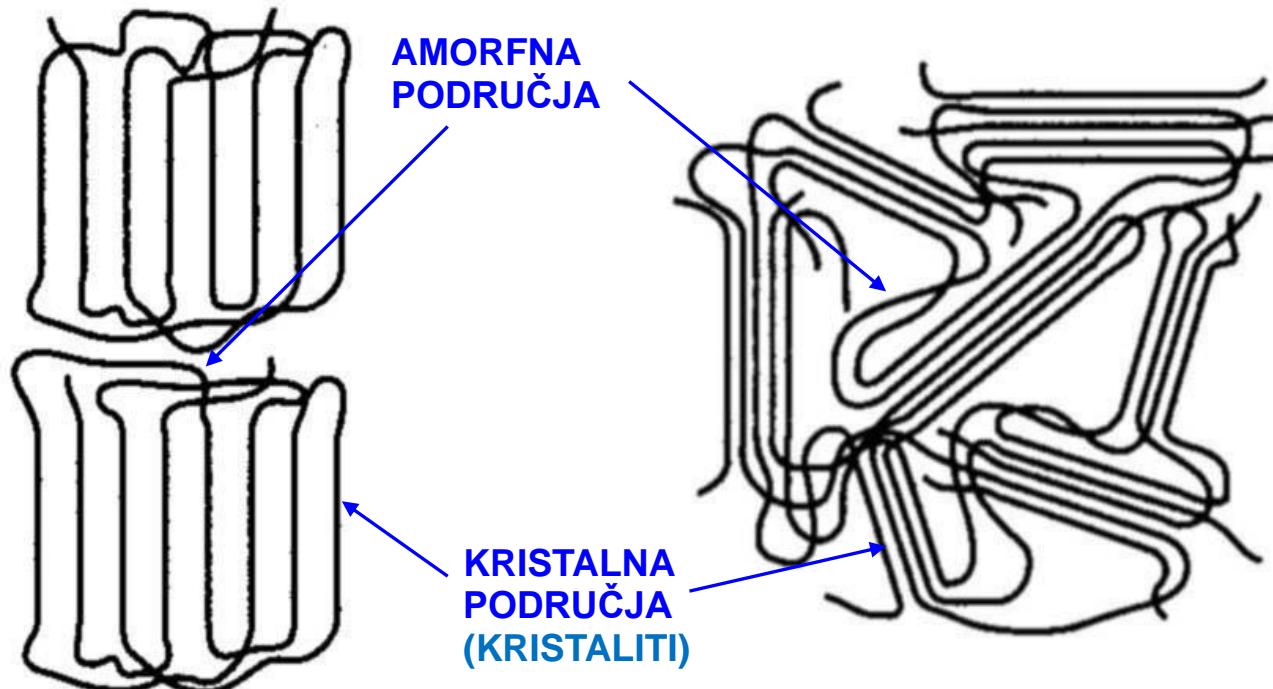
- Najproširenija skupina polimernih materijala.
- Po stupnju uređenosti strukture postoje *amorfni* i *kristalasti*, a rjeđe i potpuno *kristalni* plastomeri (npr. aromatski poliamidi i visokomodulni polietilen)
- Sekundarne međumolekulne veze - djelovanjem topline postupno pucaju → plastomeri zagrijavanjem mekšaju (prelaskom područja staklastog prijelaza); dalnjim zagrijavanjem prelaze u stanje taljevine (prelaskom područja tečenja).

Fizička struktura



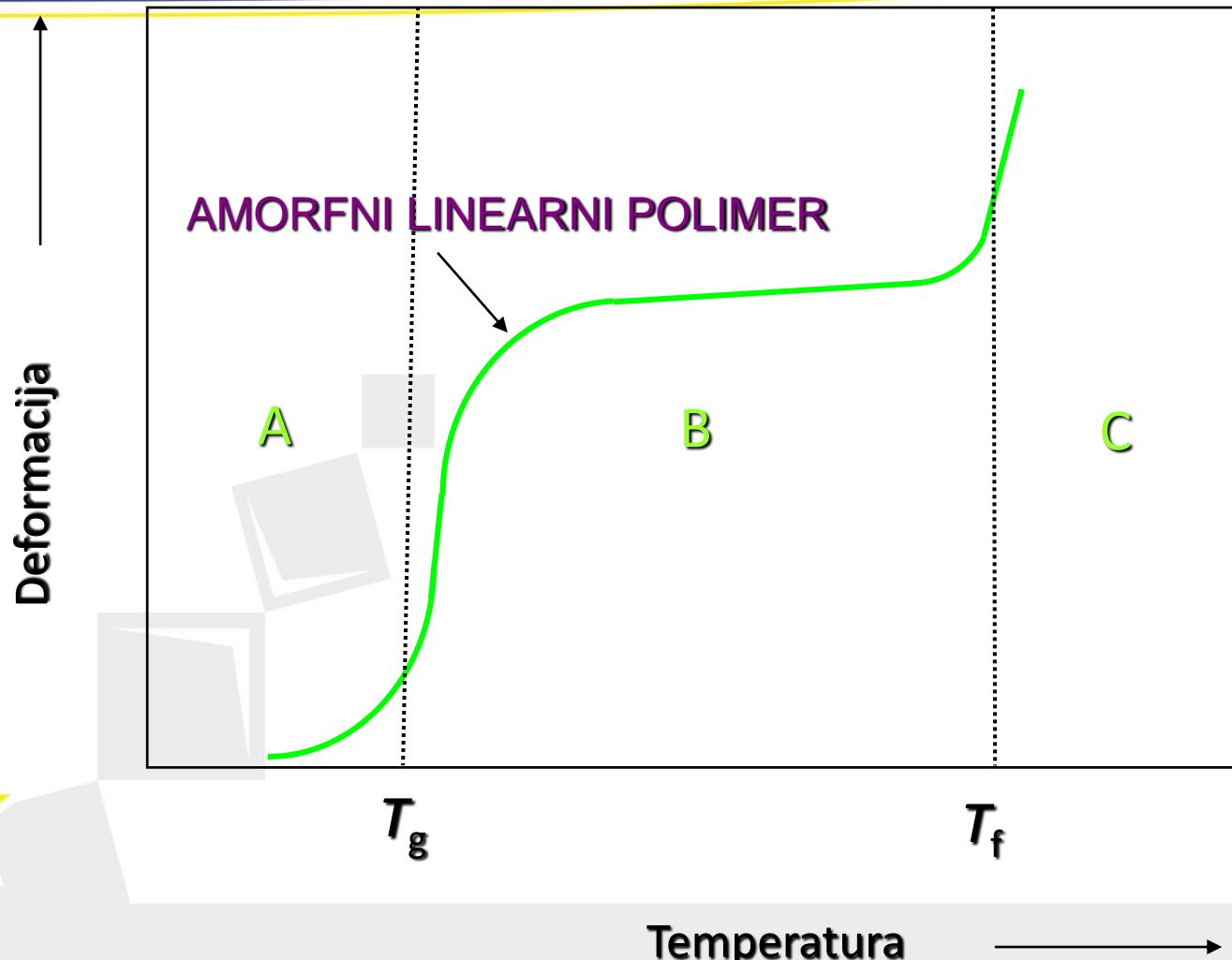
Amorfna struktura

Fizička struktura



Kristalasta struktura

Termomehanička krivulja

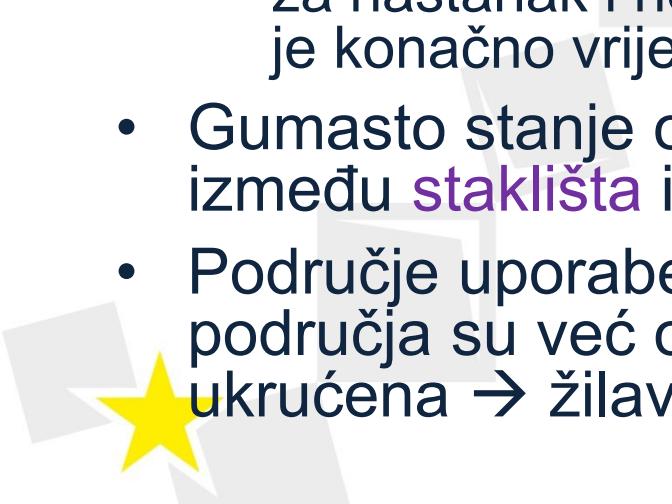


Staklasto stanje

- Stanje amorfnih polimera u području ispod **staklišta**.
- **Elastična deformacija**
 - nastaje i trenutno nestaje,
 - ostvaruje se **promjenama valentnih veza i kutova**,
 - istog tipa kao deformacija stakla i keramike,
 - približno slijedi Hookeov zakon elastičnosti.
- Područje uporabe **amorfnih** plastomera (staklišta amorfnih plastomera su iznad sobnih temperatura).
- U području uporabe amorfni plastomeri su ukrućeni, krhki i vrlo malo deformabilni.

Gumasto stanje

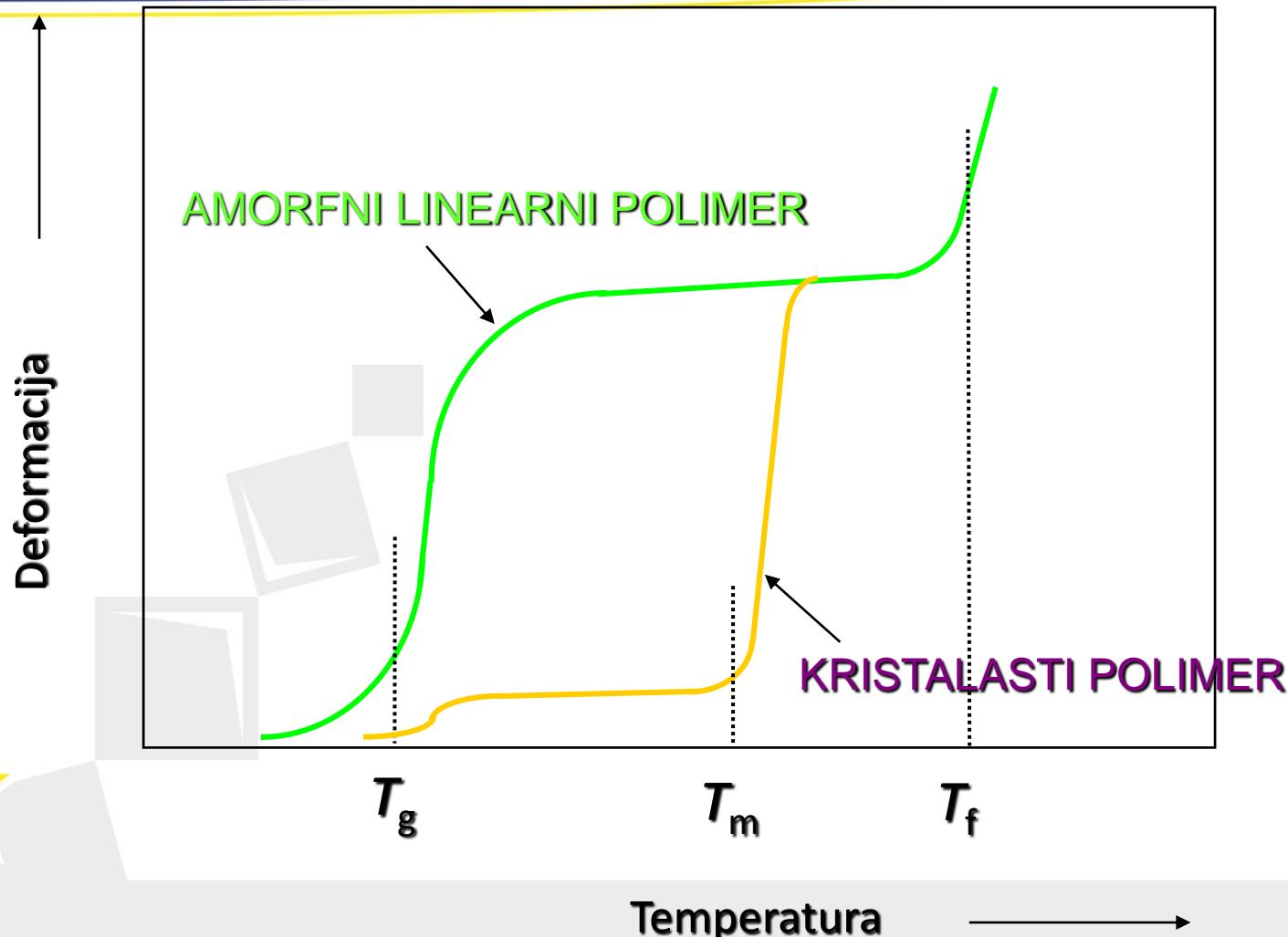
- Visokoelastična deformacija
 - ostvaruje se promjenama konformacije makromolekule toplinskim gibanjem
 - na vanjsku silu odgovara makromolekula svojim segmentom (plato – maks. deformacija)
 - za nastanak i nestanak deformacije deformacije potrebno je konačno vrijeme.
- Gumasto stanje određeno je područjem temperature između staklišta i tecišta, odnosno staklišta i tališta.
- Područje uporabe kristalastih plastomera → amorfna područja su već omekšana, dok su kristalna još uvijek ukrućena → žilav i visokočvrst.



Kapljasto stanje

- Visokofluidno stanje
 - pokretljivost segmenata makromolekule velika → gibaju se u smjeru djelovanja opterećenja
 - premješta se centar masa makromolekula
 - nepovratljiva deformacija → tečenje (kooperativno gibanje segmenata lanaca) – poput gusjenice.
- iznad tecišta, odnosno tališta → između atoma ugljika nalaze se jake kovalentne veze koje se cijepaju uz dodatak visoke energije → što su jače međumolekulne sile, potrebno je dovesti više energije, čime se dobiva više talište.

Termomehanička krivulja

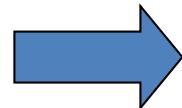


Karakteristike fizičkih prijelaza polimera

- Kristalasti plastomeri

Prije nego se rastale (prijeđu u kapljasto stanje) njihova fizička struktura mijenja se

Kristalasta



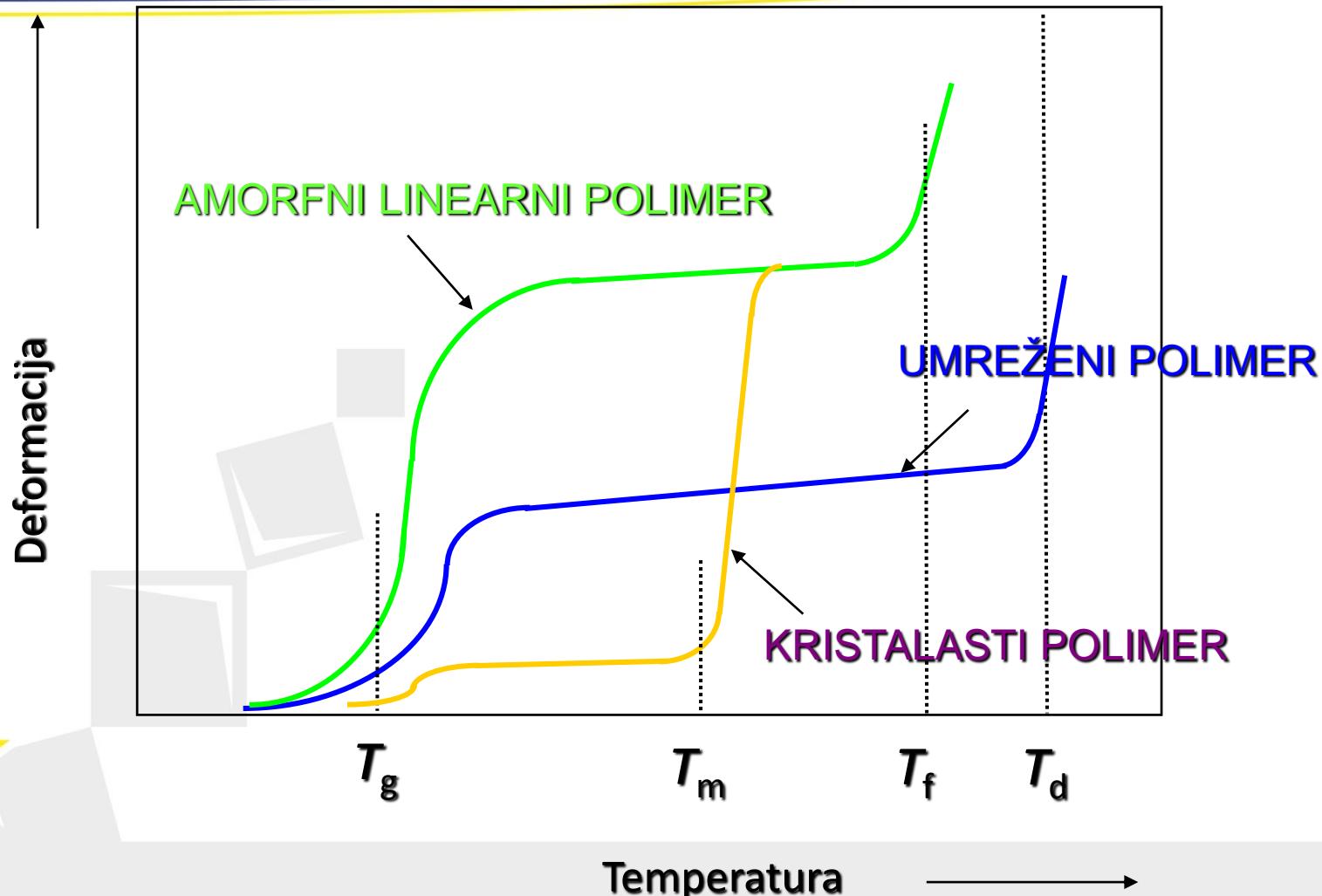
Amorfna

Talište T_m

(temperatura taljenja kristalita)

- $T_m = T_f \rightarrow$ kristalasti polimer izravno prelazi u kapljasto stanje taljevine
- $\star T_m < T_f \rightarrow$ prije prijelaza u kapljasto stanje najprije postaju amorfni i ostvaruju visoke iznose gumaste deformacije

Termomehanička krivulja

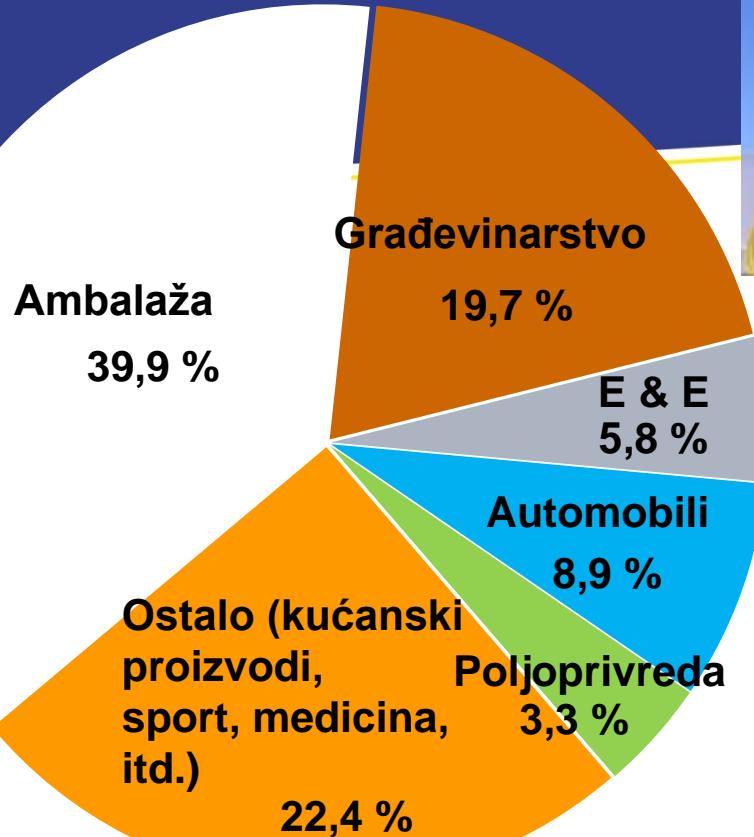


Karakteristike fizičkih prijelaza polimera

- Umreženi polimeri (duromeri i elastomeri)
 - ne mogu se rastaliti (nemaju tećišta T_f)
 - razgrađuju se pri temperaturi razgradnje, razgradištu (T_d)
 - pri istim uvjetima ostvaruju manju gumastu deformaciju od amorfnih polimera
 - područje prijelaznih temperatura iz staklasto u gumasto stanje redovito je mnogo šire

Karakteristike fizičkih prijelaza polimera

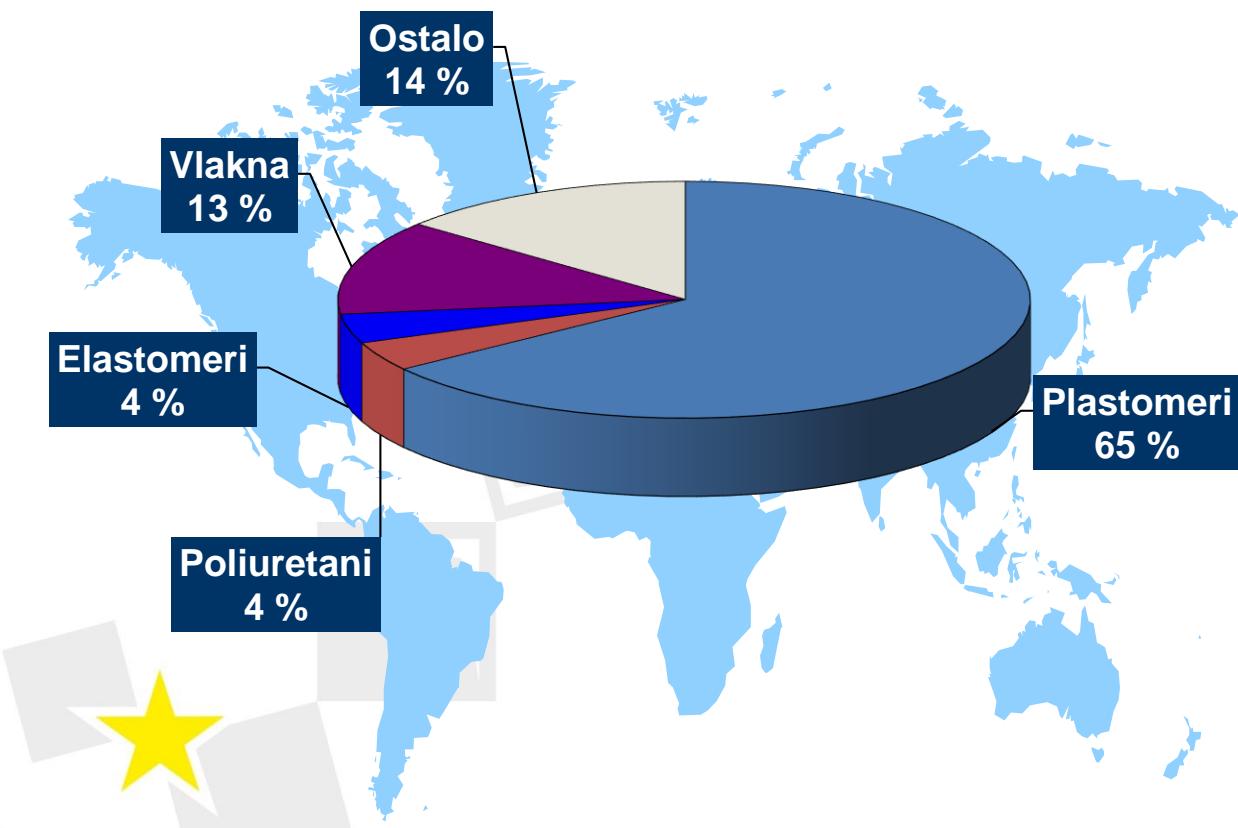
- Ostale opće karakteristike
 - Prijelazi između fizičkih stanja nisu skokoviti (diskretni) već se zbivaju u određenom temperaturnom području, koje se karakterizira dogovornom diskretnom temperaturom (T_g i T_f)
 - Staklište (T_g) nije fazni prijelaz, već prijelaz iz jednog u drugo fizičko (deformacijsko) stanje tvari
 - Polimeri ne mogu prijeći u plinovito stanje, tj. imaju samo jedan fazni prijelaz (tecište T_f)



Potrošnja plastike u EU 2015. (49 mil. t)

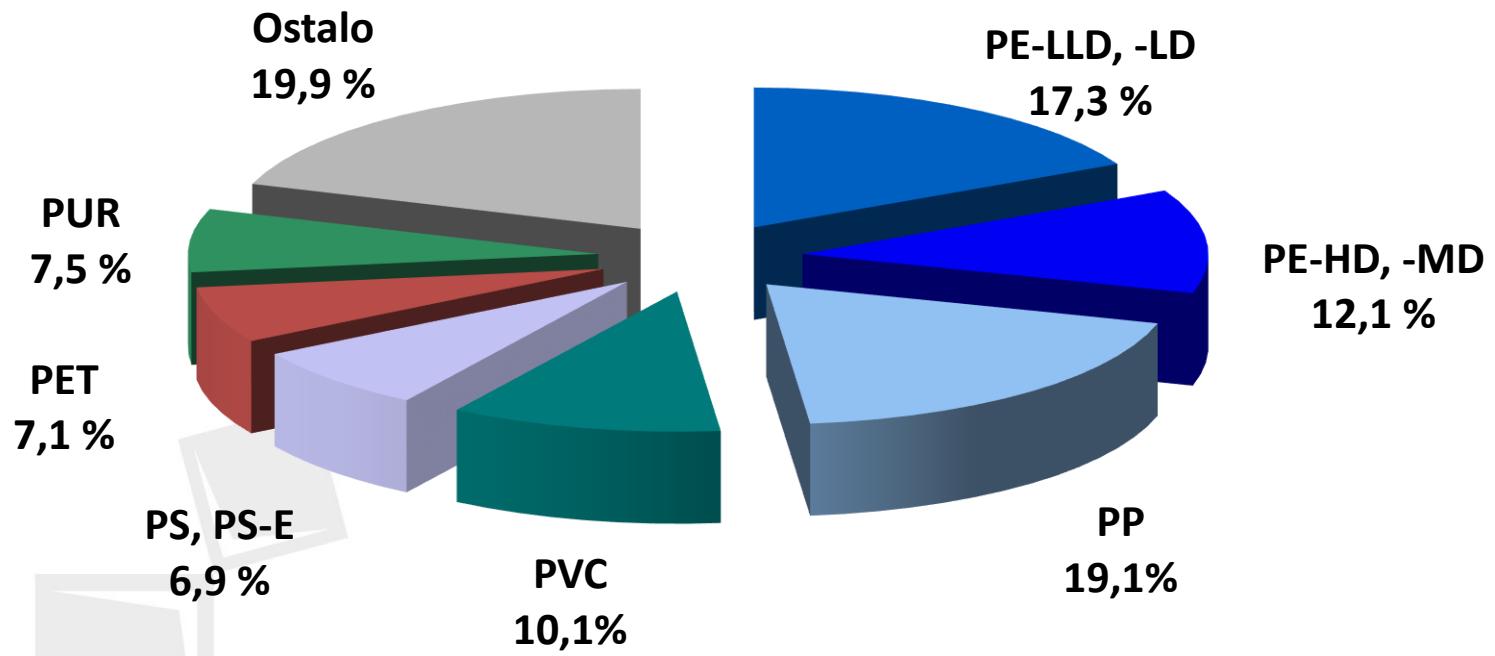
Izvor: PlasticsEurope

Proizvodnja sintetskih polimera



- Plastomeri – širokoprimenjivi i konstrukcijski plastomeri
- Ostalo – duromeri, ljepila, prevlake, brtvila
- Elastomeri – sintetski elastomeri (SBR, IR, IIR, BR, NBR, CR, ostalo)
- Vlakna – PA, poliester, akrilici, ostala sintetska vlakna

Izvor: *PlasticsEurope*



Izvor: *PlasticsEurope*

Potražnja za polimernim materijalima, EU 28+N/CH, 2015.

Uporabna svojstva polimernih materijala

**VLASTITA
(INTRINZIČKA)
SVOJSTVA
POLIMERA**

**UPORABNA
SVOJSTVA
POLIMERA
(PROIZVODA)**

**PROIZVODNA
(PRERADBENA)
SVOJSTVA
POLIMERA**

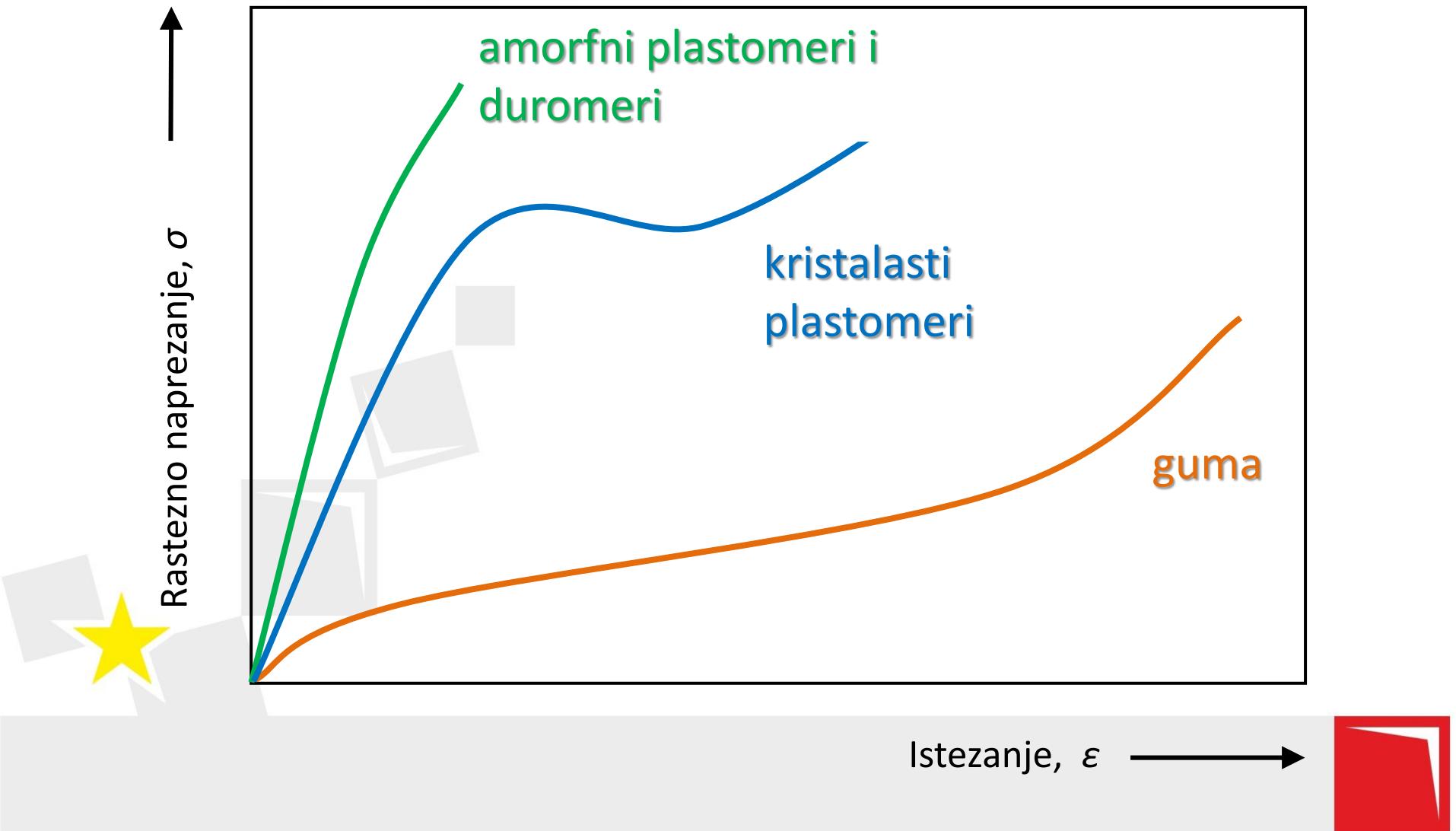
Uporabna svojstva polimernih materijala

- Ovise o:
 - vrsti opterećenja (kratkotrajna, dugotrajna),
 - načinu opterećivanja (statičko, dinamičko),
 - brzini opterećivanja,
 - temperaturi,
 - mediju (vlaga, kemikalije ...),
 - toplinsko-reološkoj prošlosti (način i uvjeti preradbe) i
 - mehaničkoj (deformacijskoj) prošlosti (uvjeti prethodnih opterećivanja).

Mehanička svojstva polimera

- Na mehaničke karakteristike polimernih materijala najznačajnije utječu temperatura i vrijeme (sadržano u komponenti brzina opterećivanja i trajanja opterećenja).
- Ograničivši se u razmatranjima na statička opterećenja, polimerni materijali na sniženje temperature i povišenje brzine opterećivanja (tj. brzine deformiranja), odgovaraju povišenjem čvrstoće, odnosno krutosti.

Nominalni dijagram rastezno naprezanje- istezanje



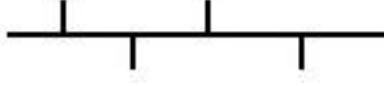
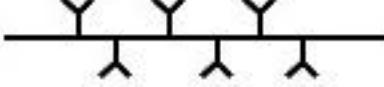
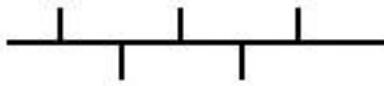
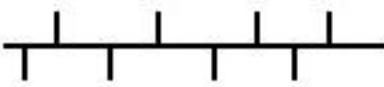
Brojčani sustav za označavanje plastičnih pakovanja



Polietilen - povijest

- 1898. – diazometan – polimetilen
- 1933. – prvi industrijski PE - Reginald Gibson i Eric Fawcett (Imperial Chemical Industries, ICI → vrlo visoki tlak na mješavinu etilena i benzaldehida → voskasti, bijeli materijal.
- 1939. – industrijska proizvodnja PE-LD
- jeftin, trajan, savitljiv, kemijski postojan.

Polietilen

Naziv	Struktura	Gustoća, g/cm ³
Polietilen visoke gustoće PE-HD		0,941-0,960
Polietilen srednje gustoće PE-MD		0,926-0,940
Polietilen niske gustoće PE-LD		0,910-0,925
Linearni polietilen niske gustoće PE-LLD		0,925-0,940
Polietilen vrlo niske gustoće PE-VLD		< 0,910

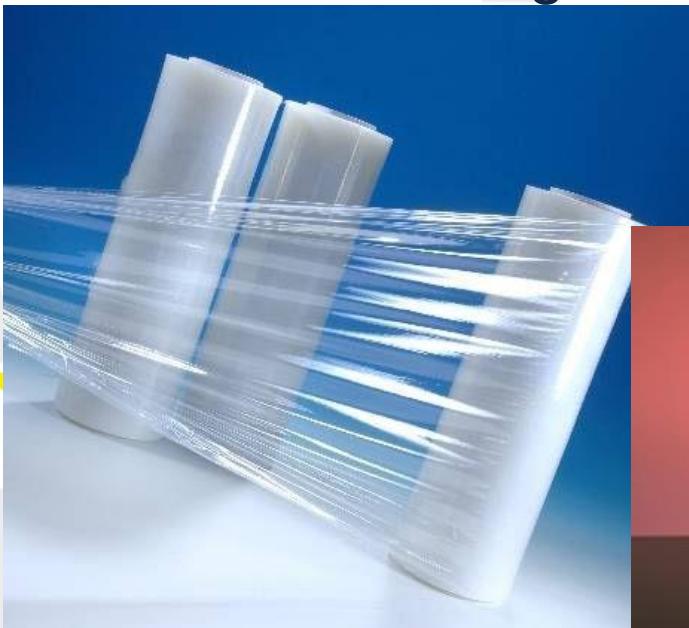
PE-HD

- ograničeno grananje lanaca – linearna struktura
→ visok stupanj kristalnosti (90 - 92 %) → za proizvode visoke krutosti, žilavosti i visoke kemijske postojanosti



PE-LD i PE-LLD

- PE-LD – niski stupanj kristalnosti (60 – 75 %) → za filmove debljine 10 – 250 mikrometara, visoke savitljivosti i prozirnosti
- PE-LLD – namjerno, kontrolirano uvođenje grana → linearni PE više gustoće



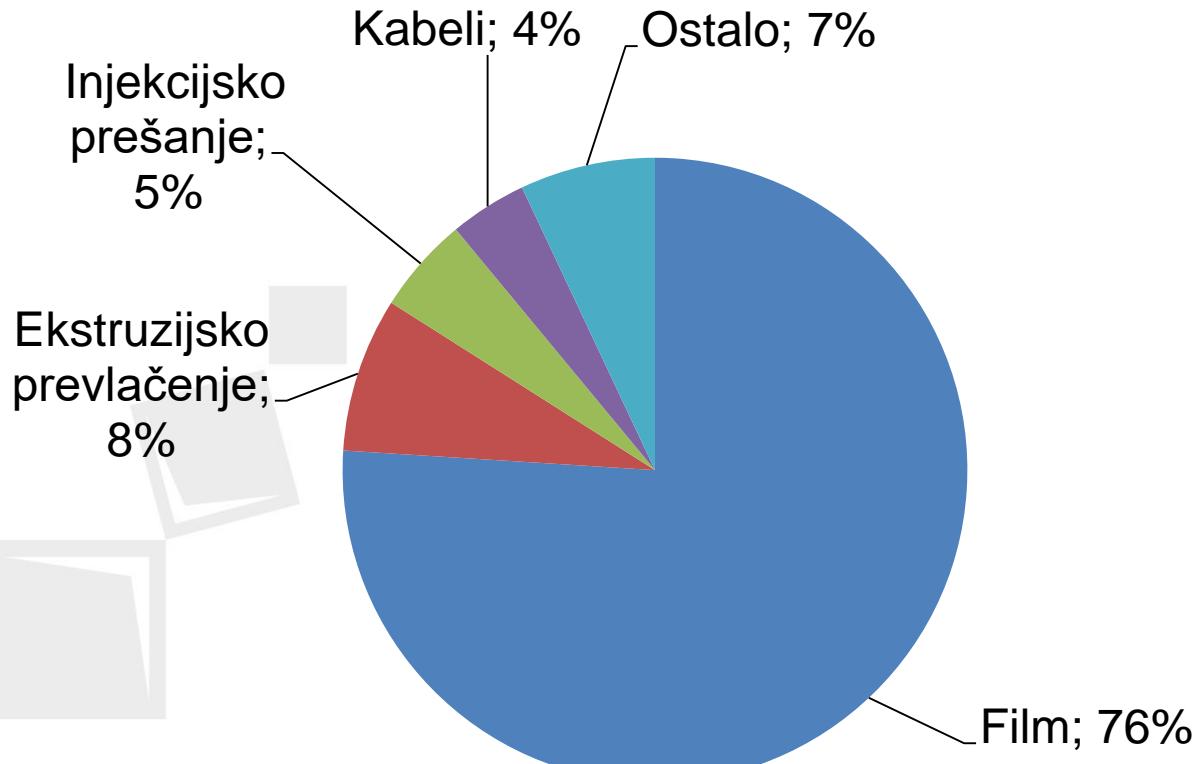
Polietilen

- **Glavna svojstva polietilena:**
 - otpornost na trošenje, kemijska postojanost i toplinska postojanost PE povisuju se s porastom gustoće, ali se ujedno smanjuje prozirnost
 - neprerađen je mlijeko bijele boje, kod tankih folija je gotovo proziran
 - odlična elektro-izolacijska svojstva
 - podložan procesima kemijske ili toplinske razgradnje kada je izložen UV zračenju
 - nisko talište (<130 °C za PE-HD, <115 °C za PE-LD)

Polietilen

- **Glavna svojstva polietilena:**
 - zadržava gipkost i pri -50 °C, pa se primjenjuje za pakiranje namirnica koje se zamrzavaju
 - postajan prema većini kemikalija i otapala, postajan prema vodi, alkoholu, ulju, a PE-HD i prema benzину
 - nepostajan prema jakim oksidacijskim sredstvima
 - bez okusa i mirisa, te fiziološki inertan
 - dodatci:
 - toplinski stabilizatori (za sprječavanje razgradnje)
 - UV stabilizatori (za sprječavanje razgradnje pod utjecajem sunca)
 - sredstva protiv sljubljivanja
 - antistatici.

PE-LLD/PE-LD – primjena



PE-LD – ambalažna primjena

- vrećice za nošenje
- vrećice za smrznutu hranu
- gnjetljive bočice (za med ili senf)
- stezljivi omoti
- spremnici i vrećice za hranu i odjeću

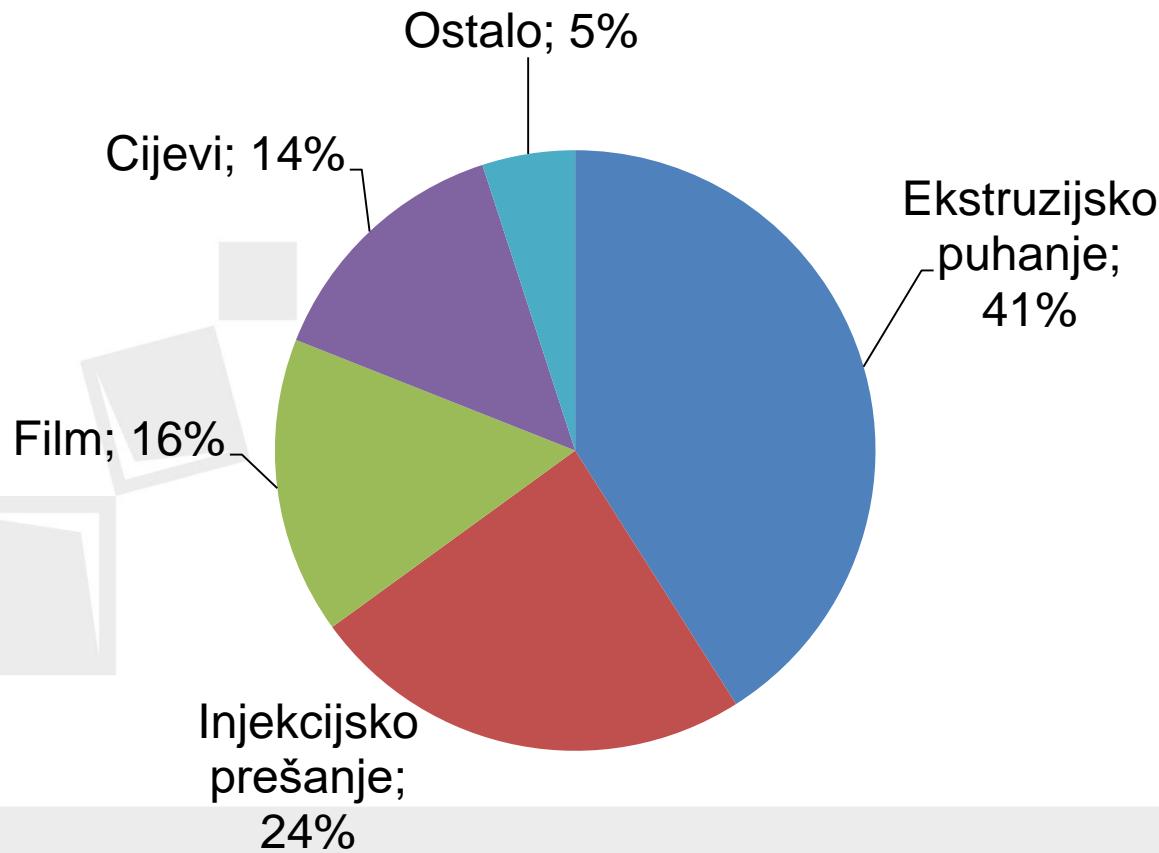
PE-LD – ambalažna primjena



networks



PE-HD – primjena



PE-HD – ambalažna primjena

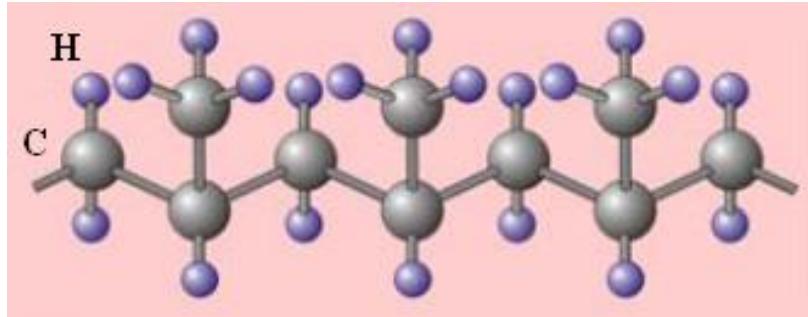
- spremnici za mlijeko, vodu i sokove
- čepovi za boce
- vrećice za smeće i maloprodaju
- boce za tekući deterdžent i šampon
- posudice za jogurt i margarin
- ekstrudirani filmovi za pakiranje hrane



PE-HD – ambalažna primjena



Polipropilen



- polimerni lanac ima metilnu grupu (CH_3) povezanu s polovicom ugljikovih atoma duž lanca (kod PE su samo H atomi vezani s C atomima)
- niske gustoće (0,9 – 0,91 g/cm³)
- ovisno o položaju metilne grupe:
 - izotaktni PP (metilna grupa na istoj strani polimernog lanca)
 - sindiotaktni PP (jedna i druga strana lanca)
 - ataktni PP (slučajni raspored)

Polipropilen

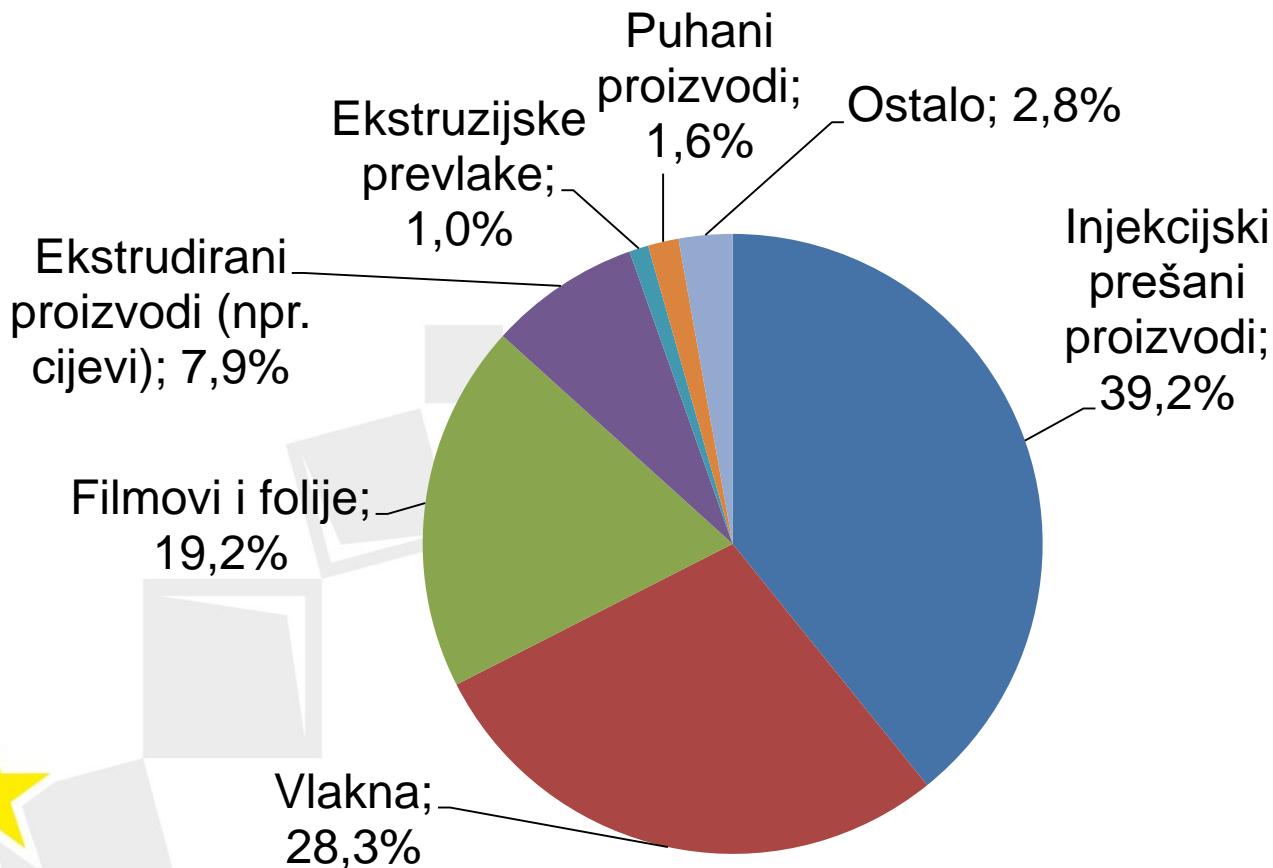
- svojstva mu se manje mijenjaju s porastom temperature u odnosu na PE (čvrstoća PP pri 100 °C jednaka je čvrstoći PE pri 40 °C)
- osjetljiv na niske temperature (već pri 0 °C postaje krhak) → kopolimerizacija s EPDM
- kopolimerizacija s etilenom (5-20 %) → smanjenje kristalnosti → prozirnost
- netoksičan, netopljiv, keminski postojan prema sastojcima namirnica, uključujući i masnoće, čak i pri povišenoj temperaturi.

Polipropilen

Svojstvo	Homopolimer	Stat. kopolimer	Blok kopolimer
Transparentnost	Ne	Da	Ne
Niskotemperaturna postojanost	Ne	Ograničena	Da
Visokotemperaturna postojanost	Da	Ne	Ograničena



PP – primjena



PP – ambalažna primjena

- čašice za jogurt
- posudice za margarin
- medicinske boćice
- poklopci za boce
- spremnici za čuvanje u hladnjacima
- filmovi postojani na masti

PP – ambalažna primjena



© CNET Networks

PP – primjena



PET – povijest

- 1941. - John Rex Whinfield i James Tennant Dickson (Calico Printer's Association of Manchester) – patentirali su PET na temelju etilen-glikola i tereftalne kiseline
- komercijalna uporaba – 1953. kao tekstilno (poliestersko) vlakno, nedugo zatim u obliku filma (magnetska traka)
- biaksijalno orijentirani film – početkom 50-ih godina 20. stoljeća → savitljiva ambalaža za prehrambene proizvode
- ★ 70-ih godina 20. stoljeća – primjena PET-a za proizvodnju boca za gazirana pića

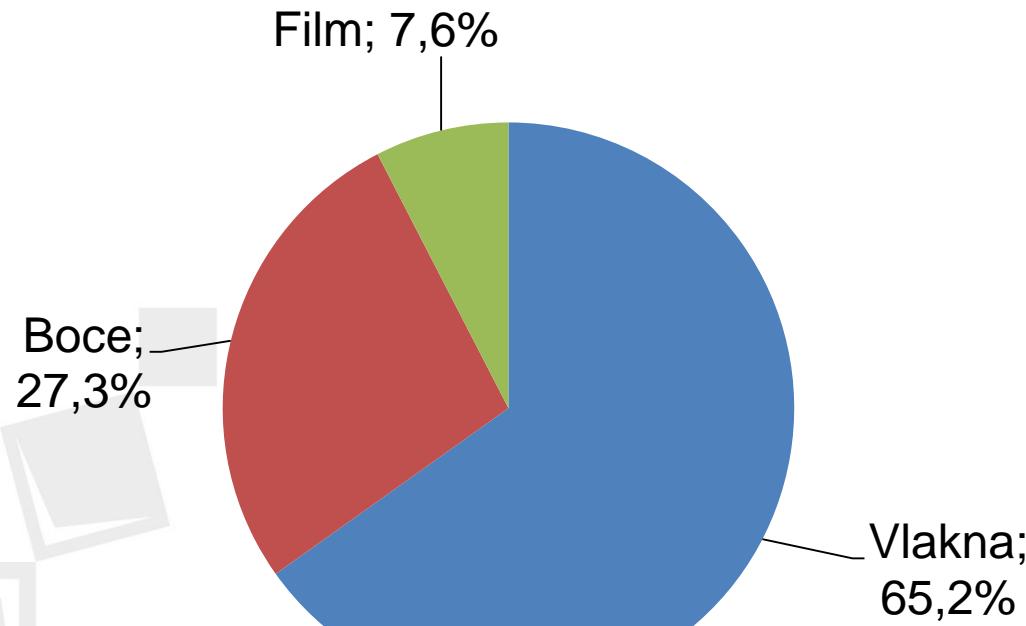
Poli(etilen-tereftalat)

- zasićeni poliester
- dobra mehanička, kemijska i električna svojstva
- kristalnost se može mijenjati od 0 do 60 %
- lanci: mogu biti izotropno (slučajno) raspoređeni ili visoko orijentirani duž jedne (aksijalno) ili dvije (biaksijalno) osi → parametri preradbe određuju stupanj kristalnosti i orijentaciju (temperatura i brzina hlađenja).
- Strukturalna ili intrinzička viskoznost (IV) → govori o duljini makromolekulnih lanaca (npr. za boce IV = 0,65 – 0,85 dL/g ili 100 – 155 ponavljujućih jedinica po lancu)
- vlaga → hidroliza → pad IV!

Poli(etilen-tereftalat)

- žilav, izvrsne prozirnosti i sjaja
- lagan, postojan na napukline zbog naprezanja (tenzokoroziju)
- izvrsne dimenzijske stabilnosti
- vrlo dobre nepropusnosti na vodenu paru, kisik i ugljikov dioksid
- postojanost PET-a na kemikalije i otapala poboljšava se povišenjem kristalnosti polimera

PET – potrošnja



PET – ambalažna primjena

- boce za bezalkoholna pića i vodu
- boce za pivo
- spremnici za začine za salatu
- toplinski postojani poslužavnici i filmovi za hranu za uporabu u mikrovalnim pećnicama
-  vrećice za medicinsku opremu koja se sterilizira zapakirana
- trake za zamatanje

PET – ambalažna primjena



Polistiren – povijest

- 1839. - Eduard Simon, ljekarnik iz Berlina → od storaksa, od drveta *Liquidambar orientalis* destilirao je uljnatu tvar, monomer – stirol.
- Nakon 80 godina → polistiren.
- 1931. – započela proizvodnja u tvrtki I. G. Farben, Ludwigshafen, Njemačka → zamjena lijevanog cinka.
- Oko 1949. - Fritz Stastny (BASF) – pjenasti PS, prestavljen 1952. na sajmu u Düsseldorfu – stiropor

Polistiren

- staklište 80 – 100 °C, gustoća 1,05 – 1,07 g/cm³
- temperatura uporabe do 75 °C
- podložan procesima fotokemijske razgradnje (stabilizator)
- potpuno postojan na utjecaj vode, izvrsna električna izolacijska svojstva
- lako se prevodi u pjenasti materijal niske gustoće, tada je najbolji izolator zvuka i topline

Polistiren opće namjene

- vrlo krt i krhak
- visoke prozirnosti
- visoke tvrdoće i krutosti
- vrlo niske žilavosti
- nisko omekšavalište
- tijekom proizvodnje se dodaju antistatici i maziva kojima se poboljšava tecljivost polistirenske taljevine
- idealan za proizvodnju ambalaže injekcijskim prešanjem
- relativno velika propusnost plinova i vodene pare



Polistiren visoke žilavosti (PS-HI)

- dvofazni sustav polistirena i fino dispergiranih čestica kaučuka (polibutadiena) – cijepljeni kopolimer
- PS → krutost i dobra preradbena svojstva, kaučukova faza → elastičnost i žilavost
- za izradu čaša, šalica, kutija i sanduka raznih oblika i dimenzija postupcima toplog oblikovanja, injekcijskog prešanja i puhanja
- proizvodi polistirena visoke žilavosti su neprozirni, mlijeko bijele boje što predstavlja izvrsnu podlogu za ukrašavanje i lijepljenje naljepnica.

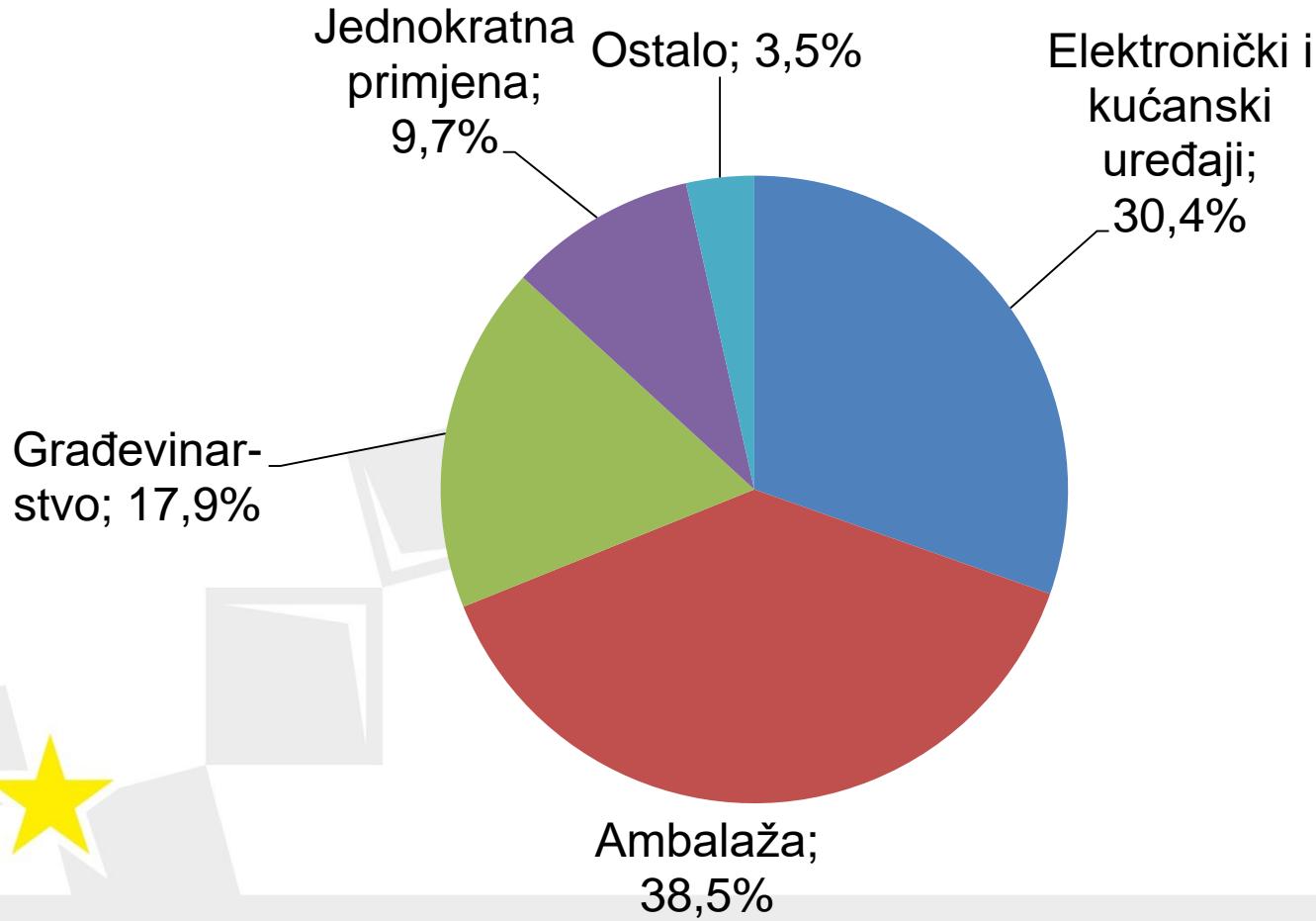




Pjenasti PS (PS-E)

- pjenasti polistiren (PS-E) - materijal dobiven fizičkim upjenjivanjem
- granulat sadržava pjenilo (oko 7 % hlapljivog ugljikovodika – pentan), pri zagrijavanju vodenom parom na oko 105°C povećava volumen 20 do 50 puta
- vrlo mala masa, izvrsna izolacijska svojstva, trajnost i odlična preradljivost

PS – primjena



PS – ambalažna primjena

- omoti za CD
- poslužavnici za svježe meso
- kutije za jaja
- tankostjene čaše
- tanjuri
- bočice za tablete
- toplo oblikovani spremnici za mlijekarske proizvode
- ★ zaštitna ambalaža za elektroničku robu

PS – ambalažna primjena



PVC – povijest

- 1838. i 1872. – vinil-klorid izložen sunčevoj svjetlosti → bijela krutina
- 1913. - Friedrich Klatte je patentirao metodu polimerizacije vinil-klorida uz pomoć Sunčeve svjetlosti → svrha?
- 1926. - Waldo Semon (B.F. Goodrich Company) – omekšani PVC → golf loptice i pete za cipele (zamjena za prirodni kaučuk); nepropusna prevlaka za vodu na tkaninama

Poli(vinil-klorid)

- PVC se dobiva polimerizacijom vinil-klorida (VC).
- VC je plin pri sobnoj temperaturi i normalnom tlaku te se ukapljuje prije transporta do proizvođača PVC-a.
- PVC tvorevine uz polimerizat sadržavaju različite vrste i različite količine dodataka → mogućnost modifikacije toplinskih, mehaničkih, reoloških i drugih svojstava.

PVC – dodatci

VRSTA DODATAKA

Omekšavala

Toplinski stabilizatori

Svjetlosni stabilizatori

Maziva

Dodaci za poboljšanje preradljivosti

Dodaci za poboljšanje savojne žilavosti

Punila i ojačavala

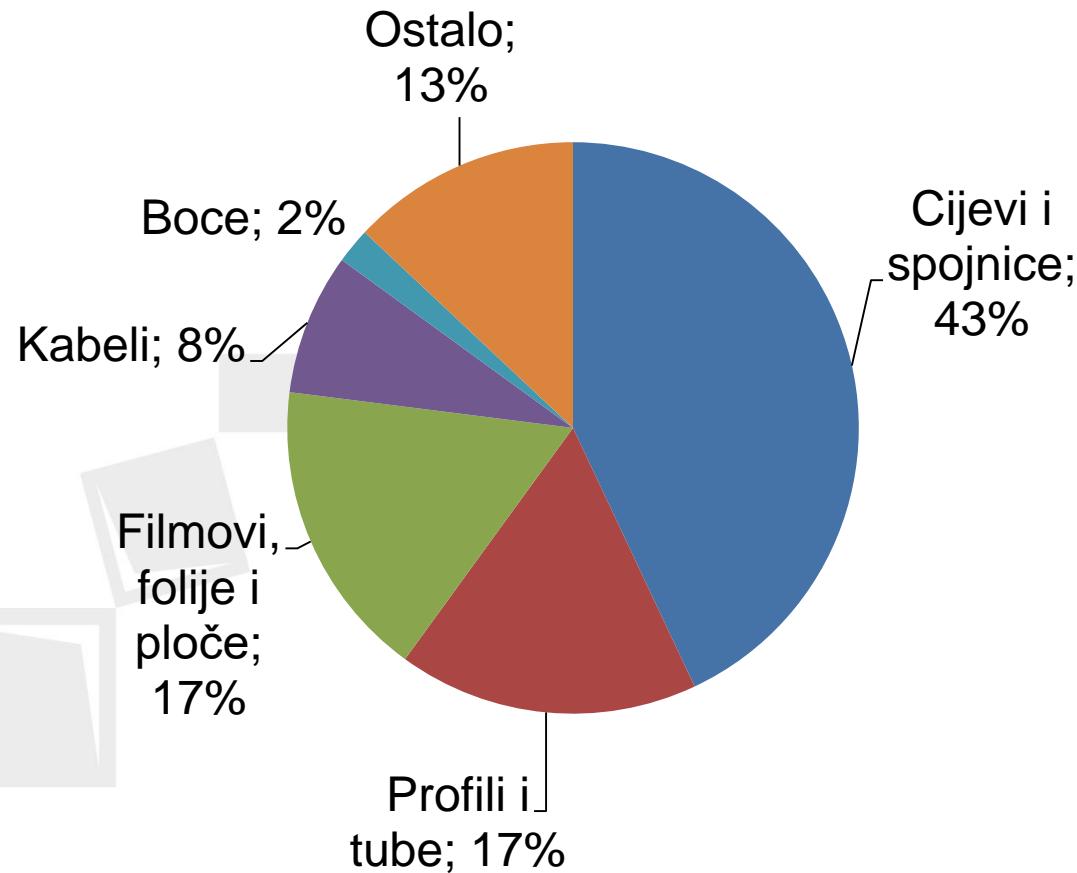
Pigmenti i bojila



PVC – svojstva

- otporan na abraziju, odlične mehaničke čvrstoće i tvrdoće
- može se lagano rezati, oblikovati, zavarivati i spajati u različite oblike
- postojan na razgradnju, kemijsko truljenje, koroziju
- fizička i tehnička svojstva osiguravaju odličan omjer cijene i kvalitete
- srazmjerno se malo energije potroši tijekom proizvodnje PVC-a, a također i pri proizvodnji gotovog proizvoda
- niska toplinska postojanost, mogućnost uporabe do $70\text{ }^{\circ}\text{C}$
- teško zapaljiv.

PVC – primjena



PVC – ambalažna primjena

- prozirni omoti za hranu
- boce za kozmetičke proizvode
- mjehurasta (*blister*) pakovanja za medicinske i farmaceutske proizvode
- filmovi za maslac, meso, ribu i ostalu svježu hranu

PVC – ambalažna primjena



Ostalo



Gustoća

Skupina	I.	II.	III.	IV.	V.
Gustoća, g/cm ³	0,9-1	1-1,2	1,2-1,5	1,5-1,8	>1,8
Polimeri	poliolefini prirodni kaučuk bez dodataka	PS ABS PC PA	POM PVC PET fenolna smola	melamin- ska smola	PTFE

Zahtjev	PE	PP	PET	PS
Čistoća/transparentnost	3	2	1	1
Žilavost	1	3	2	9
Apsorpcija vode	2	2	3	4
Propusnost vodene pare	2	2	4	5
Propusnost CO ₂	6	5	2	9
Propusnost O ₂	7	6	2	8
Postojanost na kiseline	2	2	4	4
Postojanost na lužine	2	2	3	2
Postojanost na ulja	4	3	2	4
Postojanost na otapala	3	3	2	6
Postojanost na vlagu	1	1	1	1
Postojanost na svjetlo	4	4	1	5
Postojanost na toplinu	3	2	3	5
Postojanost na hladnoću	1	4	2	5

1 – najbolje

9 - najgore

Hvala na pažnji!!!



Projekt je sufinancirala Europska unija iz Europskog socijalnog fonda.
Sadržaj ovog materijala isključiva je odgovornost Udruge VISOKI JABLANI.