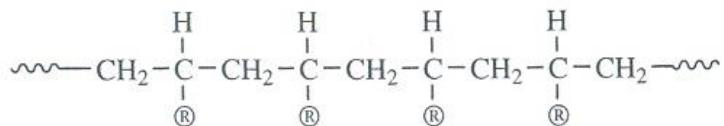


## 1. Domaći zadatak iz Fizičke hemije makromolekula

1. Polimer na slici je:

- a) izotaktičan      b) sindiotaktičan      c) ataktičan



R označava supstituent. Zaokružiti tačan odgovor.

2. Na slici je prikazan kopolimer sa monomernim jedinicama A i B:



Ovaj kopolimer je: a) statistički kopolimer    b) alternirajući kopolimer    c) blok-kopolimer  
Zaokružiti tačan odgovor.

3. Navesti tri prirodna organska polimera.

4. Šta su glavne karakteristike lančanih reakcija polimerizacije?

5. Po čemu se razlikuju kondenzacione i adicione stupnjevine reakcije polimerizacije?

6. Napisati opšte jednačine reakcija inicijacije, propagacije i terminacije u slučaju radikalne polimerizacije.

7. Navesti tri tipa inicijatora koji se koriste kod radikalnih polimerizacija. Ukratko napisati šta je karakteristično za svaki tip inicijatora, vezano za njegovo delovanje.

8. Koordinaciona polimerizacija je reakcija sinteze makromolekula koja se odigrava uz upotrebu Ziegler-Natta katalizatora. Ova polimerizacija pokazuje dve karakteristike bitno različite od radikalne polimerizacije, a to su:

- a) Proizvod nije linearan makromolekul i stereohemijska kontrola polimerizacije nije moguća  
b) Proizvod je linearan makromolekul i moguća je stereohemijska kontrola polimerizacije  
c) Proizvod je linearan makromolekul i nije moguća stereohemijska kontrola polimerizacije  
Zaokružiti tačan odgovor.