

Ek Reaksiyonu Polimerler Nedir?

Calisma Kagidi

Ek reaksiyonu polimerler, C=C çift bagina sahip monomer birimlerinin bir zincir reaksiyonuyla birer birer birleserek olusturdugu uzun zincirleridir.

Sorular

- Ek reaksiyonu polimerizasyondaki tum monomerelerin hangi yapi ozelligi vardir?
 - Bir hidroksil (-OH) grubu
 - Bir C=C çift bagi
 - Bir karboksil (-COOH) grubu
 - İki amino grubu
- Hangisi ek reaksiyonu polimer midir?
 - Polyamid (naylon)
 - Polyester
 - Polietilen (PE)
 - Polisakkarit
- Ek reaksiyonu polimerizasyonda C=C çift bagina ne olur?
 - Tamamen uzaklastirilir
 - C=O'ya oksitlenir
 - Kirilip iki yeni C-C tek bagi olusturur
 - Degismeden kalir
- PVC (polivinil klorur) neden ek reaksiyonu polimer midir?
 - Olusum sirasinda HO kaybeder
 - C=C baglarına sahip vinil klorur monomerlerinden yapilir
 - Klor atomları icerir
 - Suya cozunurdur
- Polietilen (PE) etilen monomerlerinden yapilir. Monomer yapisini yazin ve nasil baglandigini aciklayin.
- Neden ek reaksiyonu polimerizasyona 'ek' reaksiyonu denir?
- Polipropilen propilen monomerinden (CH=CH-CH) yapilir. Polimerin tekrar eden birimi nedir?
- Tanimla: Ek reaksiyonu polimer nedir?
- Tanimla: Ek reaksiyonu polimerizasyondaki monomerelerin anahtar yapi ozelligi nedir?
- Tanimla: İki yaygin ek reaksiyonu polimer ve kullanimlarını adlandirin.

Cevap Anahtari

1. B) Bir C=C çift bağı - Ek reaksiyonu polimerler C=C bağlarına sahip monomerlerden kırılıp birleşerek oluşur.
2. C) Polietilen (PE) - PE etilenden ek reaksiyonu polimerizasyonla yapılır. Naylon ve polyester kosullu polimerlerdir.
3. C) Kırılıp iki yeni C-C tek bağı oluşturur - Çift bağı kırılır ve her karbon komsu monomer birimiyle tek bağı oluşturur.
4. B) C=C bağlarına sahip vinil klorür monomerlerinden yapılır - PVC vinil klorürü (CH=CHCl) polimerizasyonla yapılır; ek reaksiyonu işlem, yan ürün yok.
5. Monomer = CH=CH (etilen) Çift bağı kırılır: C=C C-C Binlerce etilen birimi tek bağlarla birleşip (-CH-CH-) oluşturur Bu, polietilen (PE)'dir; cantalar ve siselerde kullanılır.
6. Çünkü monomerler ek reaksiyonlarıyla birleşir. Polimerizasyon sırasında hiçbir küçük molekül (HO gibi) çıkmaz. Monomerlerdeki tüm atomlar son polimer zincirinde yer alır.
7. Propilen = CH=CH-CH Çift bağı kırılır: C=C C-C Tekrar eden birim = (-CH-CH(CH)-) Bu, sert bir plastik olan polipropilen (PP) oluşturur.
8. C=C çift bağına sahip monomer birimlerinin birleşip tek bağlarla bağlandığı polimer.
9. Kırılıp yeni tek bağlar oluşturabilen doymuş olmayan C=C çift bağı (veya uçlu bağı).
10. Polietilen (PE) - cantalar, siseler; Polipropilen (PP) - kaplar, araç parçaları.

Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.