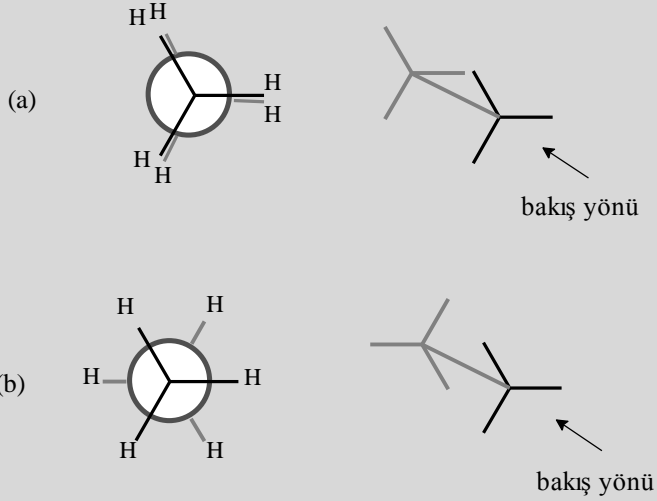


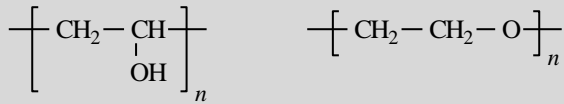
# BÖLÜM 2 POLİMERLERİN STEREOKİMYASI



**Konfigürasyon**

**Konformasyon**

i) yapı izomerliği



poli(vinil alkol)

$T_e = 260^\circ\text{C}$

$T_g = 85^\circ\text{C}$

poli(etilen oksit)

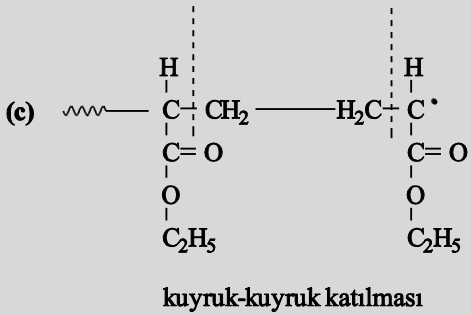
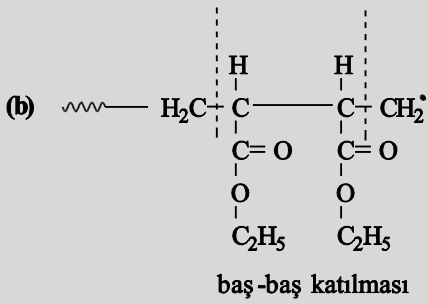
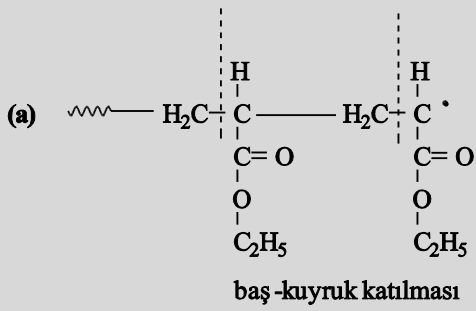
$T_e = 60^\circ\text{C}$

$T_g = -55^\circ\text{C}$

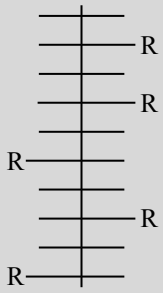
ii) zincir şekli izomerliği

Homopolimerlerin; doğrusal, dallanmış ve çapraz bağlı yapılarının yinelenen birimleri aynı kimyasal yapı ile gösterilir (zincir şekli izomerliği). Örneğin doğrusal, dallanmış ve çapraz bağlı polietilenin yinelenen birimlerinin yapısı  $-\text{CH}_2-\text{CH}_2-$  şeklindedir. Kimyasal gösterimleri benzetmekle birlikte, dallanmanın az olduğu doğrusal zincirlerden oluşan polietilenin (yüksek yoğunluklu polietilen, *YYPE*) yoğunluğu ve kristallliği, dallanmış polietilenden (alçak yoğunluklu polietilen, *AYPE*) daha yüksektir.

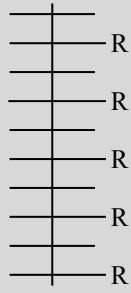
iii) baş-kuyruk ve kuyruk-kuyruk düzenlenmesi



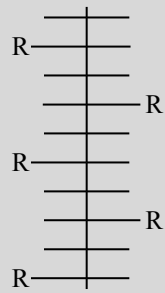
iv) taktisite



ataktik  
(*ddldl...*)

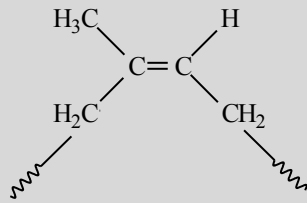
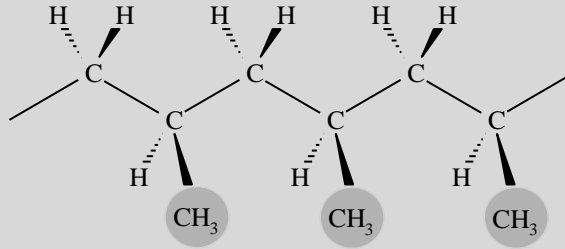


izotaktik  
(*dddd...*)

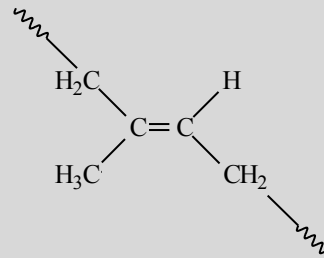


sindiyotaktik  
(*ldldl...*)

v) geometrik izomerlik



poli(*cis*-1,4-izopren)



poli(*trans*-1,4-izopren)