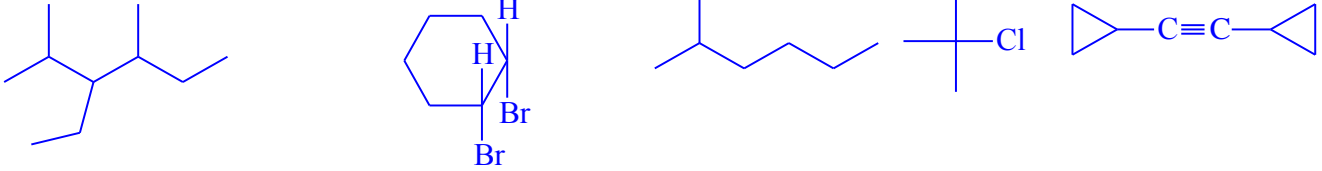


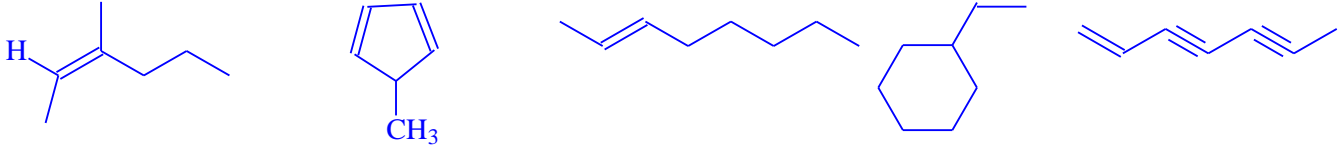
Adı Soyadı:		Numarası:	Tarih: 30/11/2015
Dersin Adı: <i>Organik Kimya I (Arasınav)</i>		Bölümü: <i>Kimya Tekn.</i>	
Yarıyıl: <i>Güz-2015</i>	Sınıfı: II	N.Ö: <input checked="" type="checkbox"/>	i.Ö: <input type="checkbox"/>
Öğretim Elemanının Adı Soyadı: <i>Prof. Dr. Mustafa ODABAŞOĞLU</i>		Öğrencinin İmzası: <input type="text"/>	

1. Aşağıda adları verilenlerin bileşiklerin formüllerini yazınız (20 Puan).

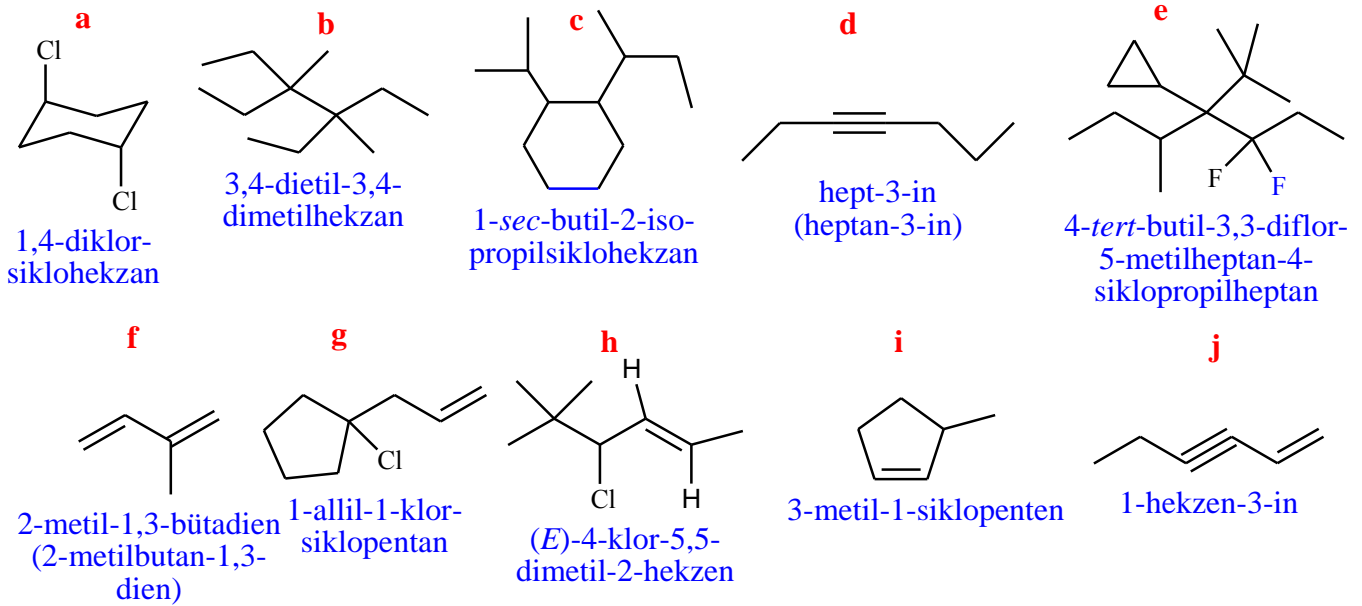
a) 3-etil-2,4-dimetilhekzan b) *cis*-1,2-dibromsiklohekzan c) *izo*heptan d) *ter*-bütilklorür e) disiklopropilasetilen



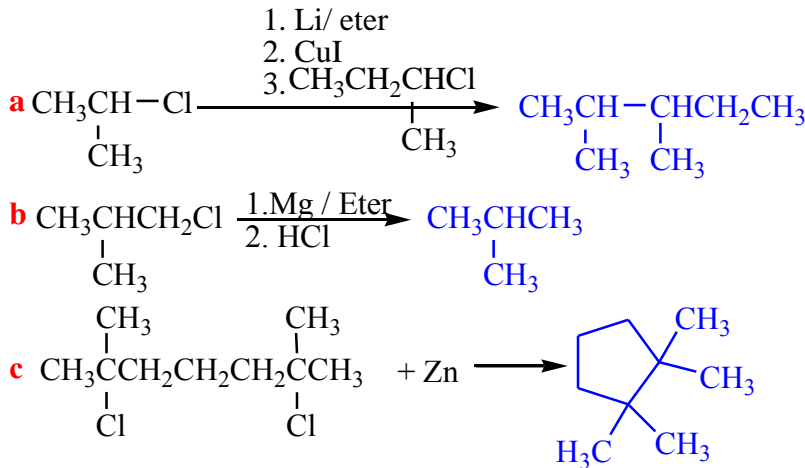
f) (Z)-3-metil-2-hekzen g) 5-metil-1,3-siklopentadien h) *trans*-2-okten i) vinilsiklohekzan j) 1-hepten-3,5-diin

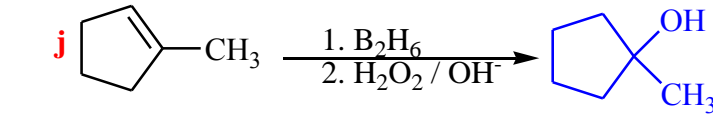
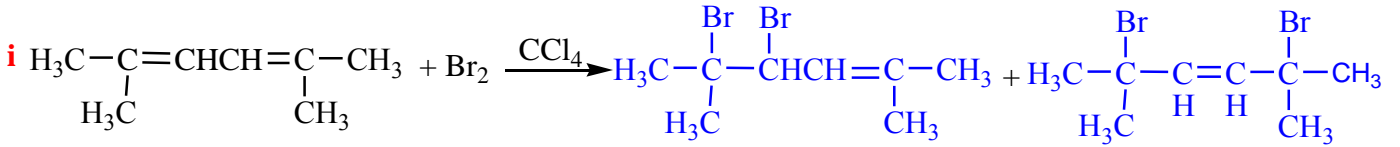
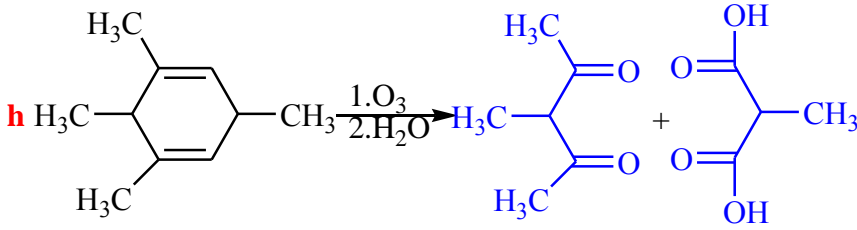
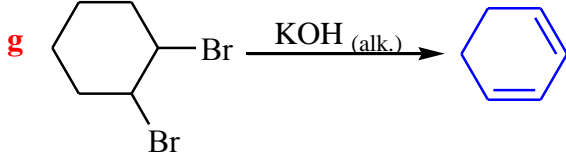
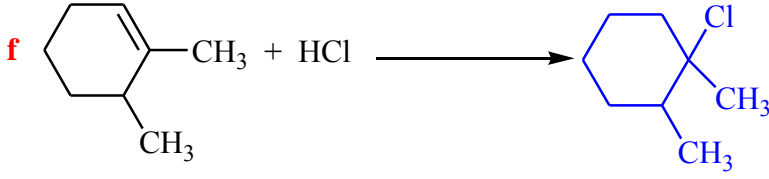
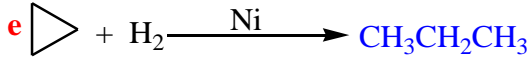
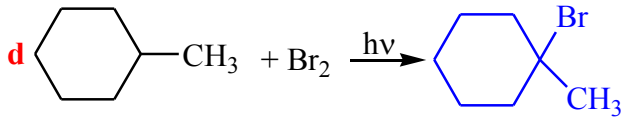


2. Aşağıda formülleri verilenlerin bileşiklerin adlarını yazınız (20 Puan).

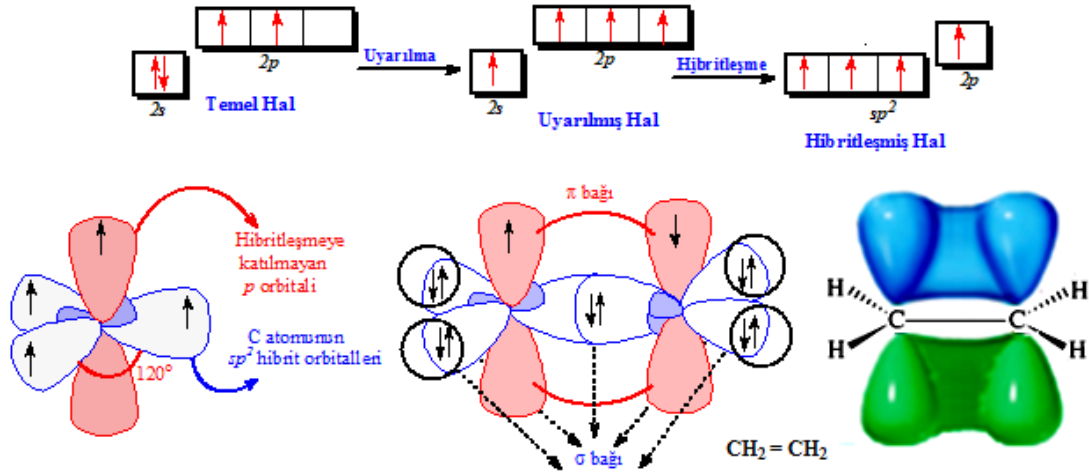


3. Aşağıda verilen reaksiyonları tamamlayınız (40 Puan).

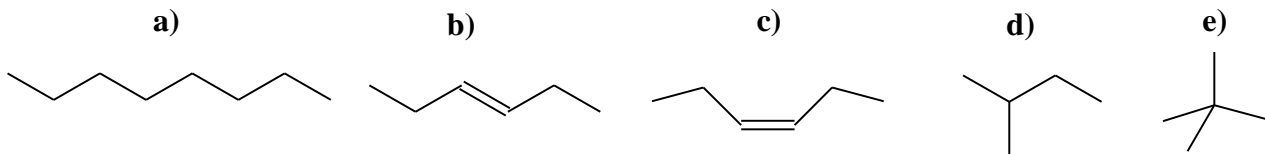




4. Karbonun hibritleşmesini göstererek etilen ($\text{CH}_2=\text{CH}_2$) molekülünün geometrik yapısını çiziniz (C=6) (10 Puan).



5. Nedenlerini açıklayarak aşağıda verilen hidrokarbonları kaynama noktalarına göre sıralayınız (10 Puan).



Zincir uzadıkça kaynama noktası yükselir, dallanma arttıkça kaynama noktası düşer. Cis izomer Trans izomere göre daha yüksek sıcaklıkta kaynar. a > c > b > d > e

NOT: İsteyen Her Öğrenci Sınav Kağıdını Görebilir