

Adı Soyadı:

Numarası:

Tarih: 30/11/2015

Dersin Adı: *Organik Kimya I (Arasınav)*

Bölümü: *Kimya Tekn.*

Yarıyıl: *Güz-2015*

Sınıfı *II*

N.Ö.

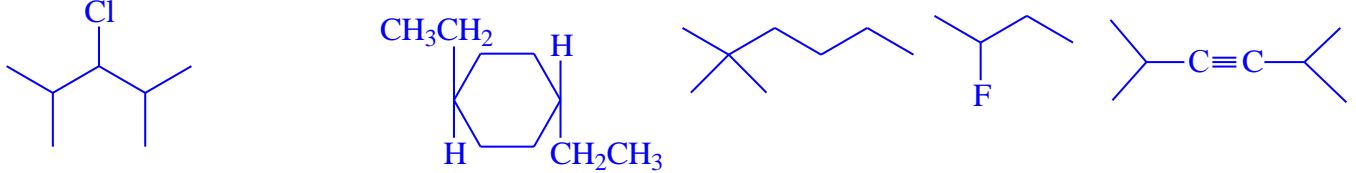
i.Ö.

Öğrencinin İmzası

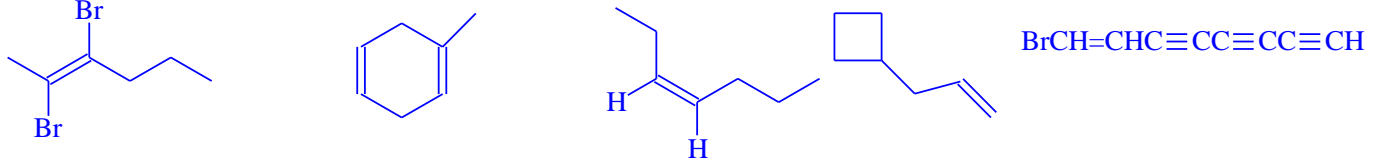
Öğretim Elemanının Adı Soyadı: *Prof. Dr. Mustafa ODABAŞOĞLU*

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

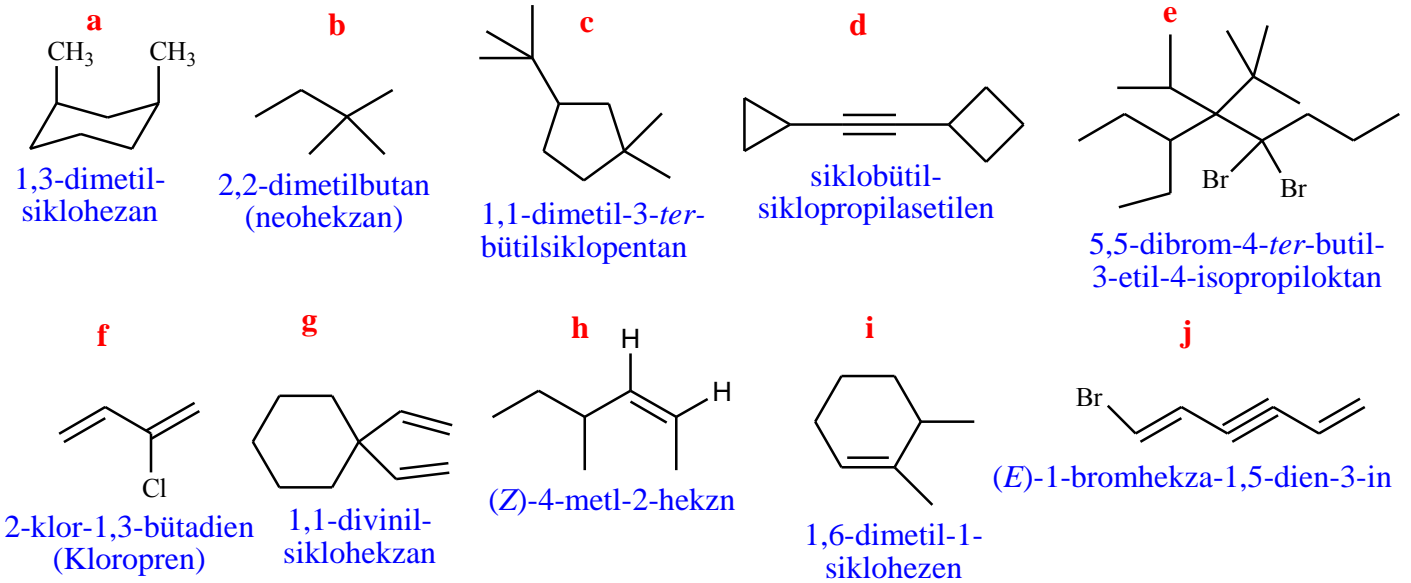
a) 3-klor-2,4-dimetilpentan b) *trans*-1,4-dietilsikloheksan c) neoktan d) *sec*-bütilflorür e) diizopropilasetilen



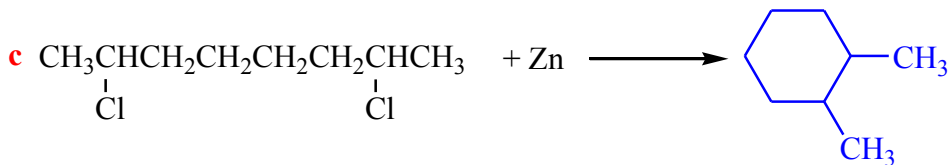
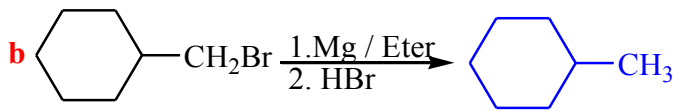
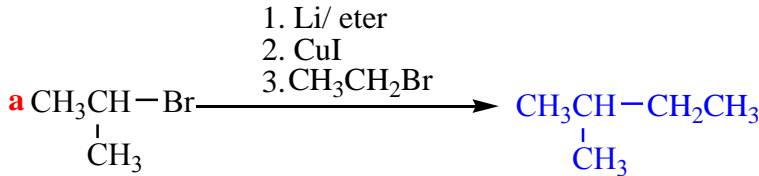
f) (*E*)-2,3-dibrom-2-hekzen g) 1-metil-1,4-sikloheksadien h) *cis*-3-hepten i) allilsiklobütan j) 1-brom-1-okten-3,5,7-triin

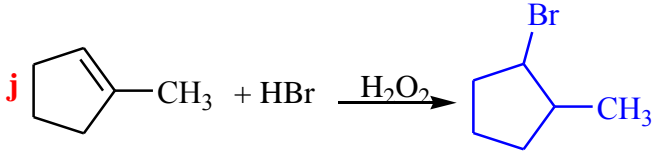
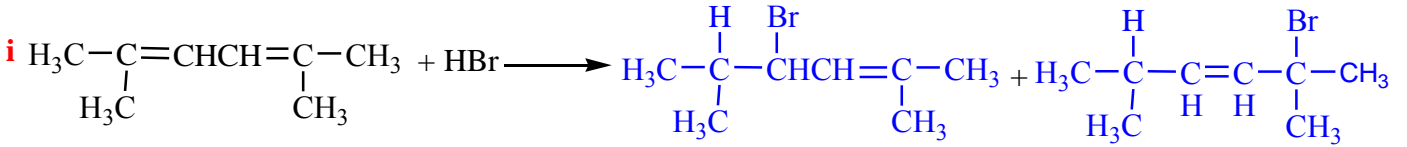
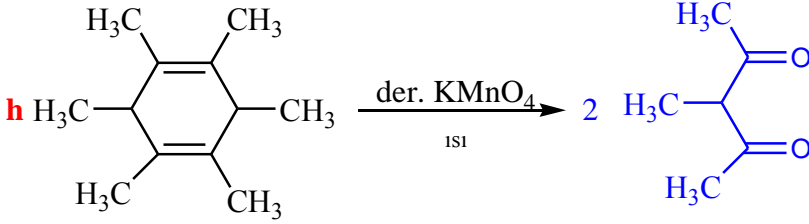
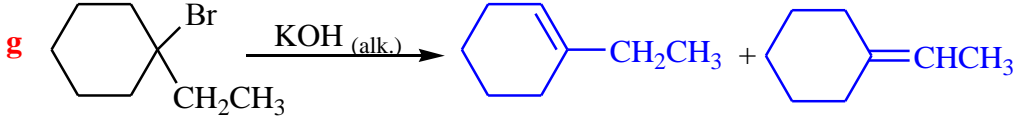
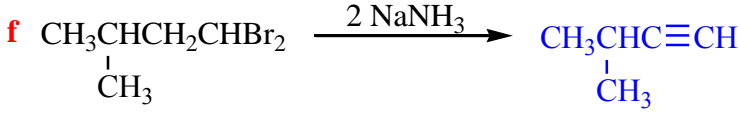
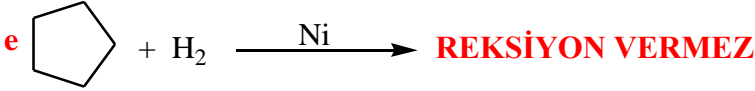
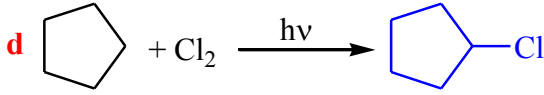


2. Aşağıda formülleri verilenlerin bileşiklerin adlarını yazınız (20 Puan).

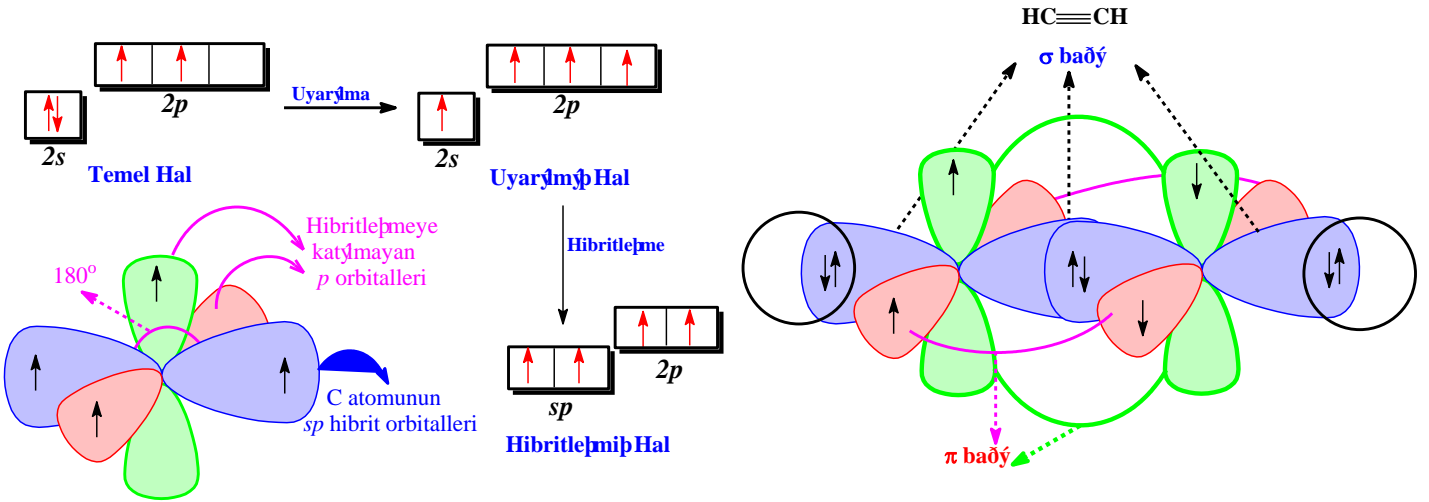


3. Aşağıda verilen reaksiyonları tamamlayınız (10 Puan).

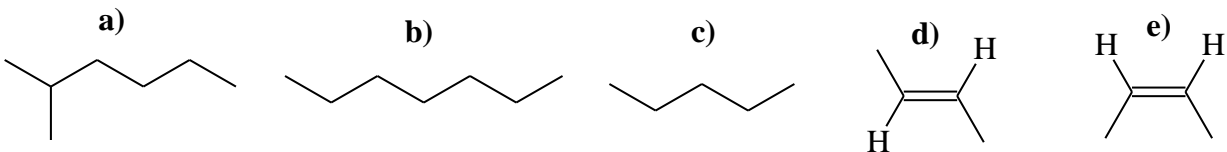




4. Karbonun hibritleşmesini göstererek asetilen (CH≡CH) molekülünün geometrik yapısını çiziniz (C=6) (10 Puan).



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 izomerden daha yüksek sıcaklıkta kaynar. b > a > c > e > d

NOT: İsteyen Her Öğrenci Sınav Kağıdını Görebilir