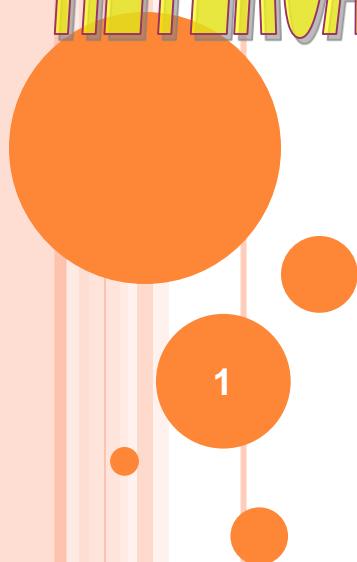


BÖLÜM 8

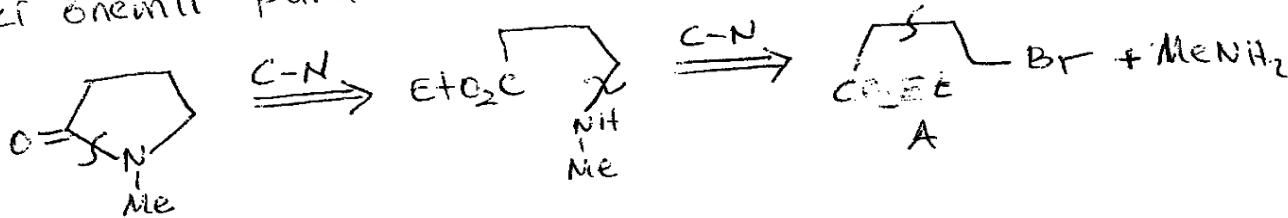
HETEROATOMLAR VE HETEROSİKLİK BİLESİKLER

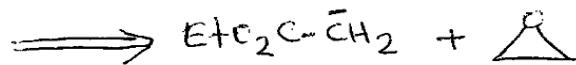


2. HETEROSİKLİK BİLESİKLER

Intramoleküler (moleküller arası) reaksiyonlar, intermoleküler (molekül içi) reaksiyonlardan hem daha hızlı hem de daha açıkta (basittir). Örneğin, bir halkada C-N bağlı olusturmak istediğimizde, her bir özel enlem almaya gerek olmadan; herhangi bir karbon elektrofil ile saat nükleofili kullanmak yeterlidir.

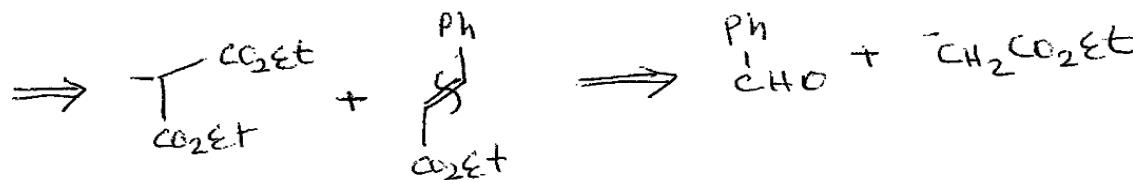
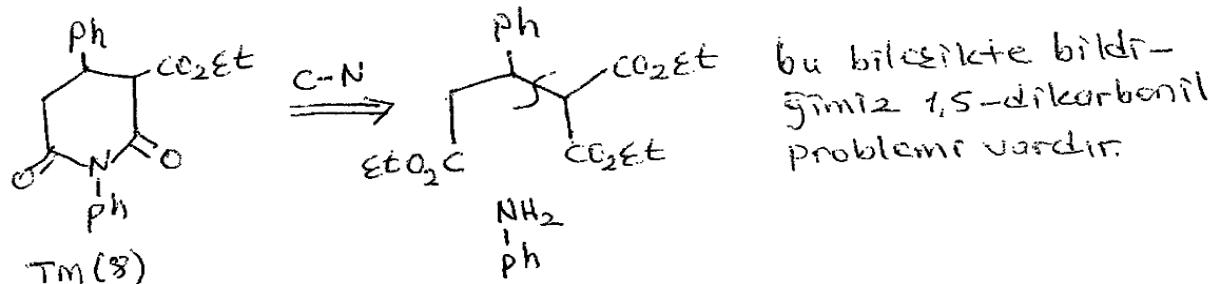
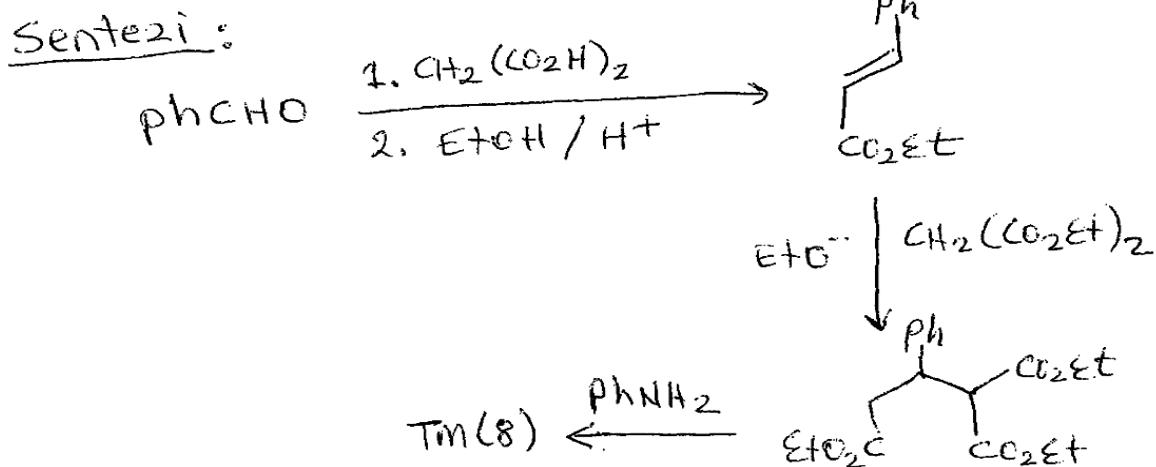
iki önemli parçalanma vardır:



Örnekler

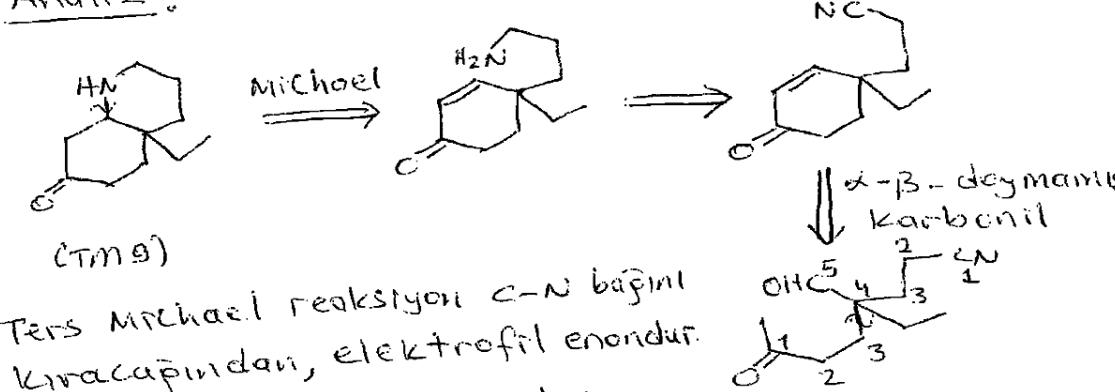
1. TM(8) bileşigini analiz ediniz.

Analiz: Önce, her iki C-N bağı parçalanır

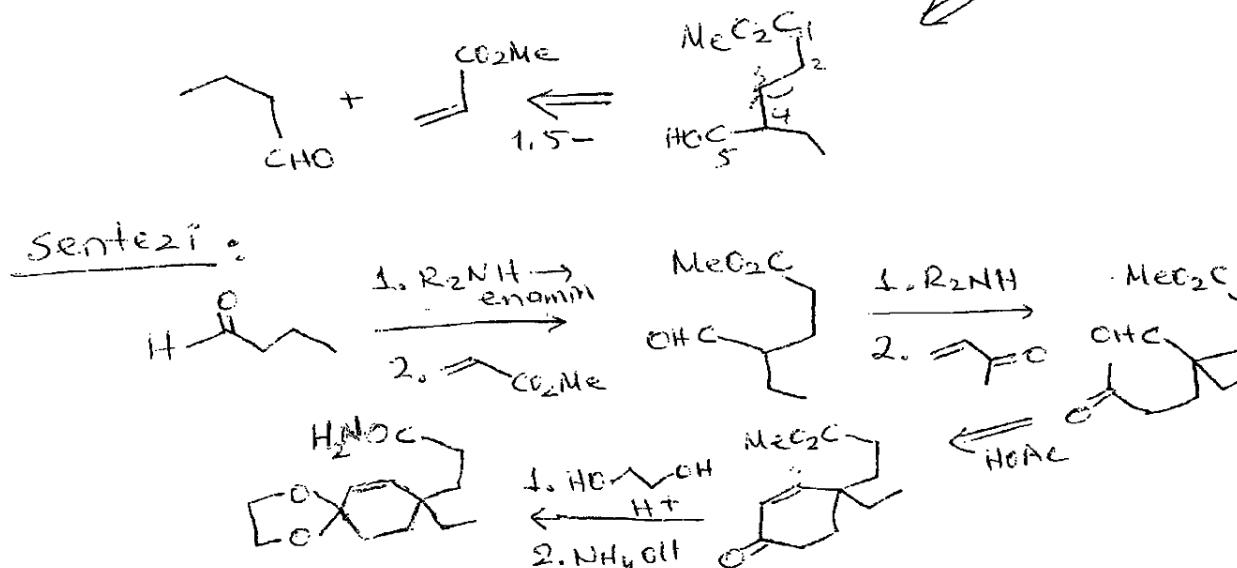
Sentezi:

Örnek 2. Tm (g) bileşiginin sentez tasarımlını yapınız.

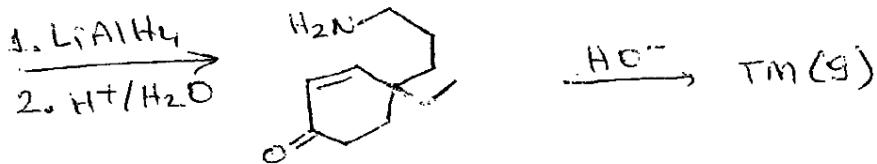
Analizi:



Ters Michaeli reaksiyon C-N bağıntı
kırıcılarından, elektrofil enondur.
uzun zincirde amin, nitril aze-
rinden hacmini kasaittur.

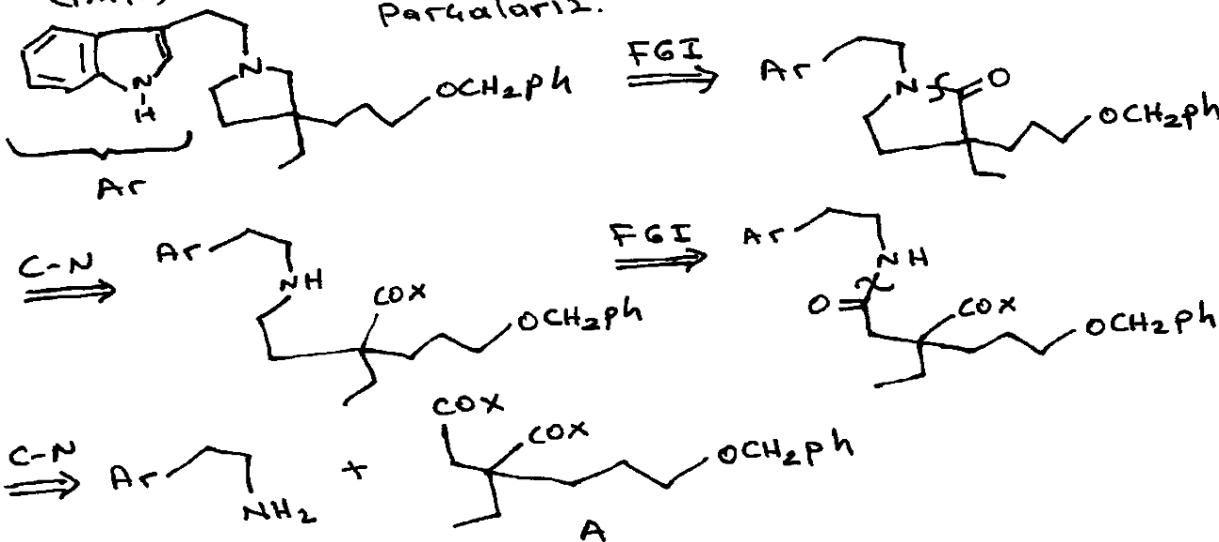


- 12 -

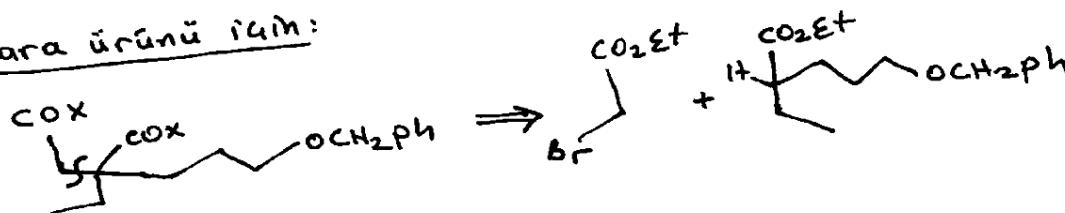


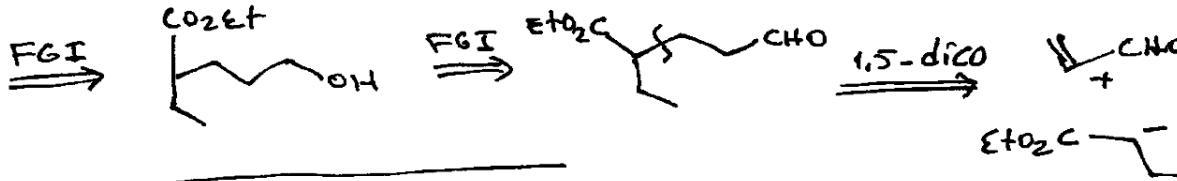
Örnek 3: Halkalasma reaksiyonun olusmasi sırasında, çok karmaşık yapılarda çok karmaşık parçalanmalar olacaktır anlamı girmemelidir.
 Aşağıdakî bilesenin sentez tasarımini yapınız.

Analizi: 5 üyeli halkada (pirolidin) N atomunun her ikî tarafına karbonil grubu yerleştirip, bağı parçalarız.

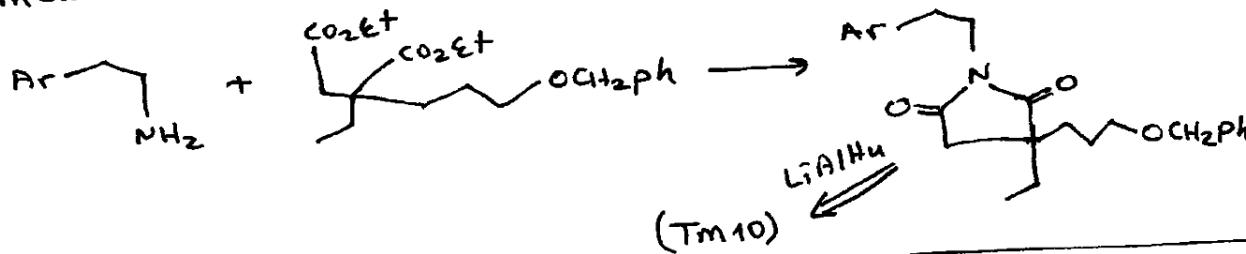


A ara ürünü iğim:

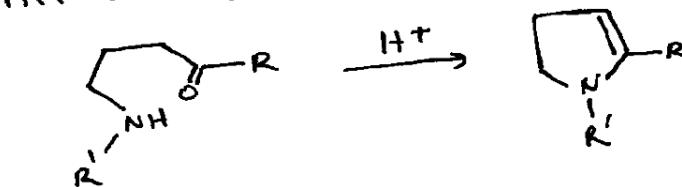




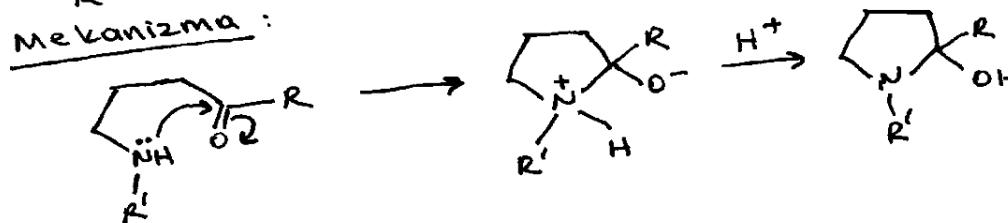
Sentezi: $x = \text{OEt}$, olduğunda her iki C=N bağı oluşturma işleminin bir basamakta gerçekleştiği literatürde (J. Amer. Chem. Soc., 1866, 88, 3656) belirtildmektedir. Aslında sentez, umudluğundan daha basittir:

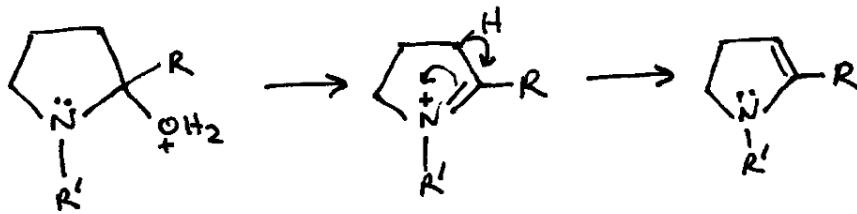


- Doymamış heterosiklik bileşiklerde uygulanabilen yararlı bir parçalama daha vardır. Eğer, N (azot+) atomu halkada bir çift bağı bağlı ise, sıkılık bir enamine sahip oluruz. Enamin, bir amin ve karbonil bileşliğinden elde edilebilir.

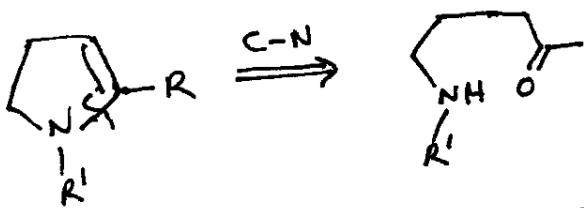


Mekanizma:



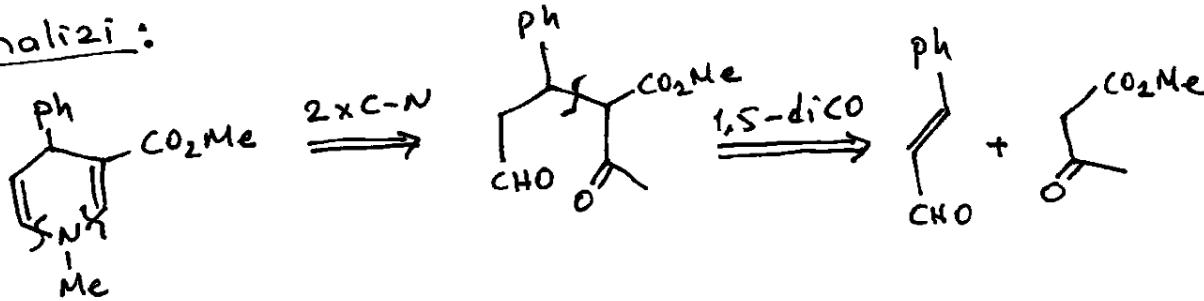


Bu reaksiyon ürününe karşı gelen parçalanma türü,
C-N bağıının koparılmasıdır.



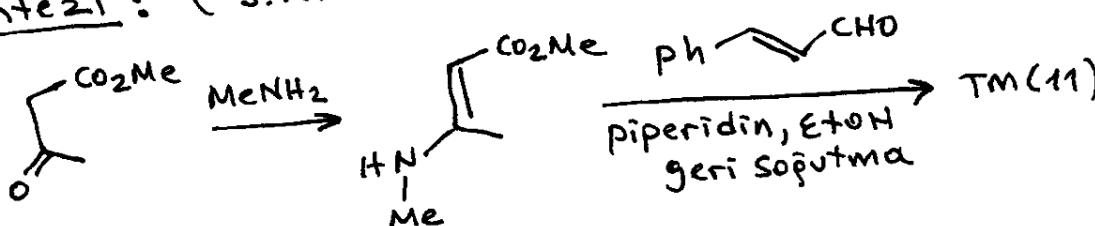
Örnek 4: TM(11) bileşğini nasıl sentezlersiniz?

Analizi:



(TM 11)

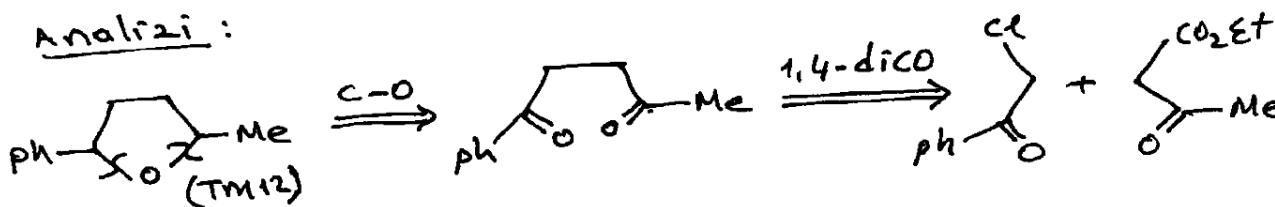
Sentezi: (J. Amer. Chem. Soc., 1876, 98, 6650)



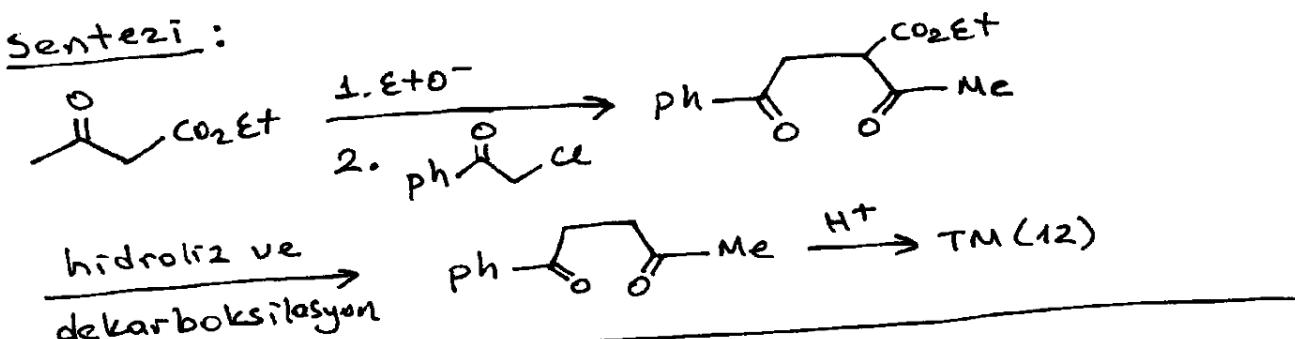
- Doymamış heterosiklik bilesiklerden 40'ı, doğrudan dikarbonil bilesiklerinden elde edilebilir.

Örnek 5: TM(12) bilesığını nasıl yaparsınız?

Analizi:

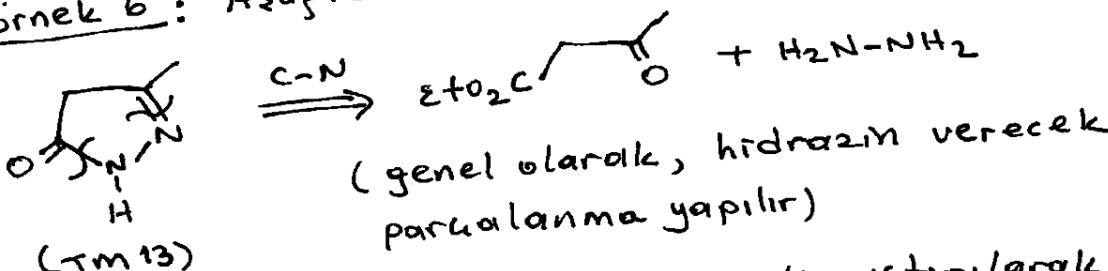


Sentezi:



- İki hetero atom içeren heterosiklik bilesiklerin parçalanması için çeşitli yollar vardır.

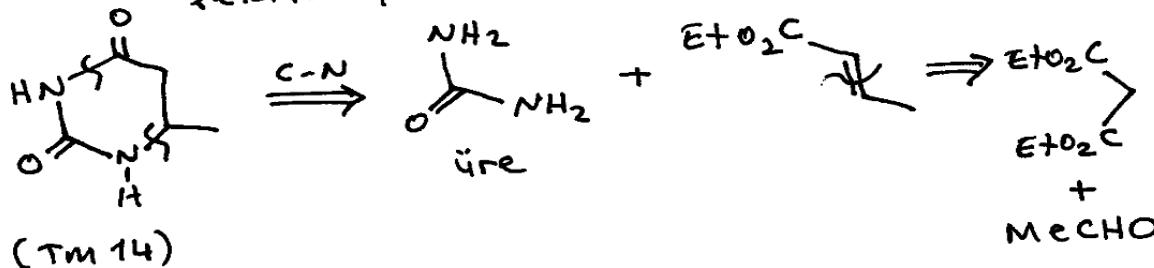
Örnek 6: Aşağıdakî bilesığın analizini yapınız.



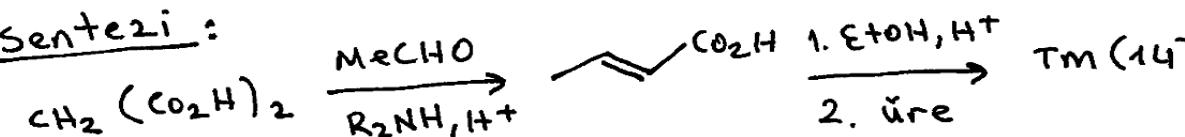
Sentezi: parçalanma ürünler karılaştırılarak elde edilir.

örnek 7: TM (14) bilesiginin sentez tasarımını yapınız.

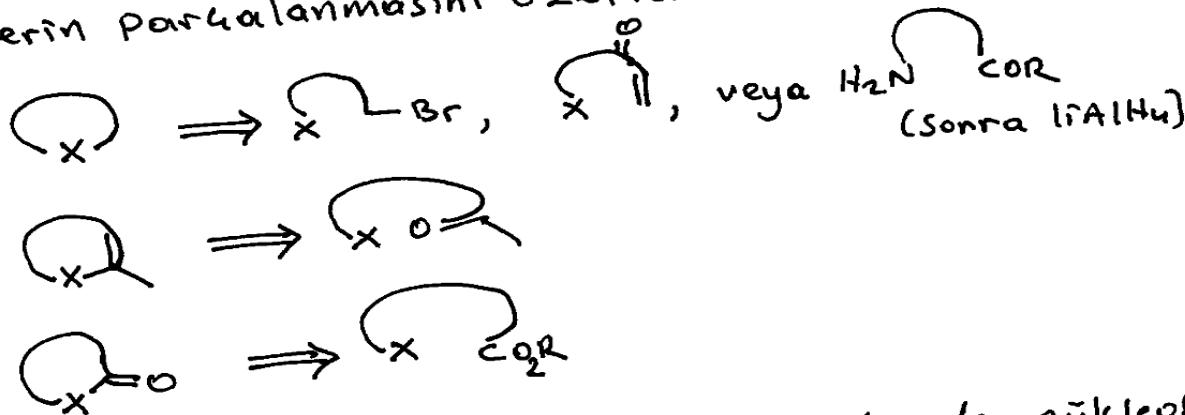
Analizi: Basit elektrofilik parçalar oluşturur
şekilde parçalanma yapılmalıdır.



Sentezi:



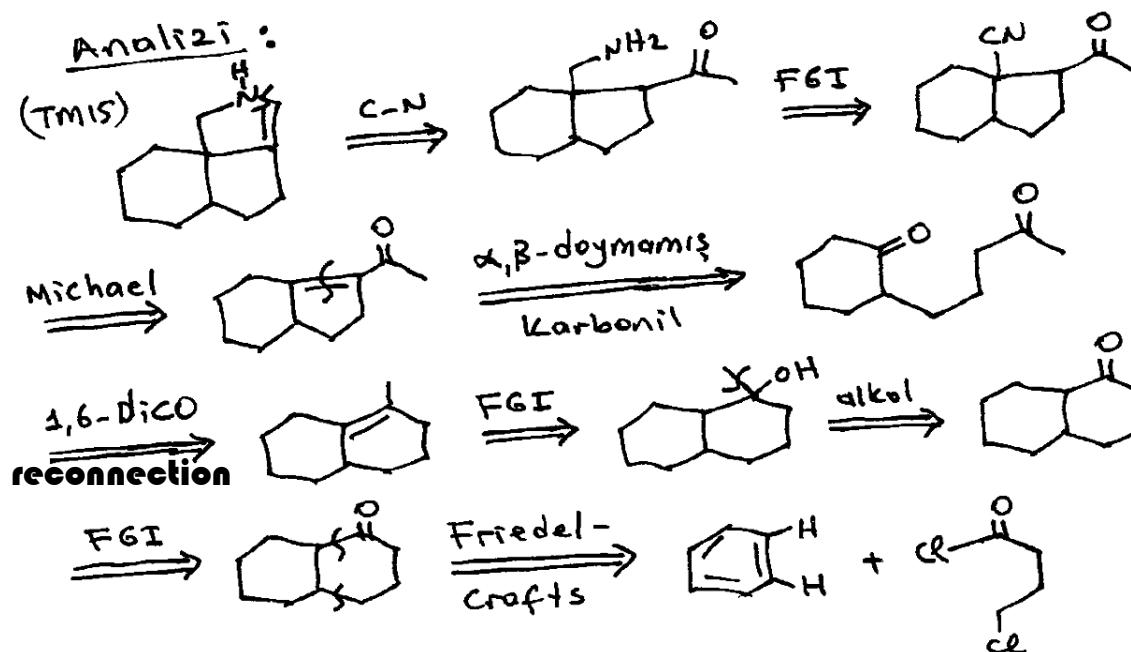
- Buraya kardar olan kısım iin heterosiklik bilesiklerin parçalanmasını özetlersek:



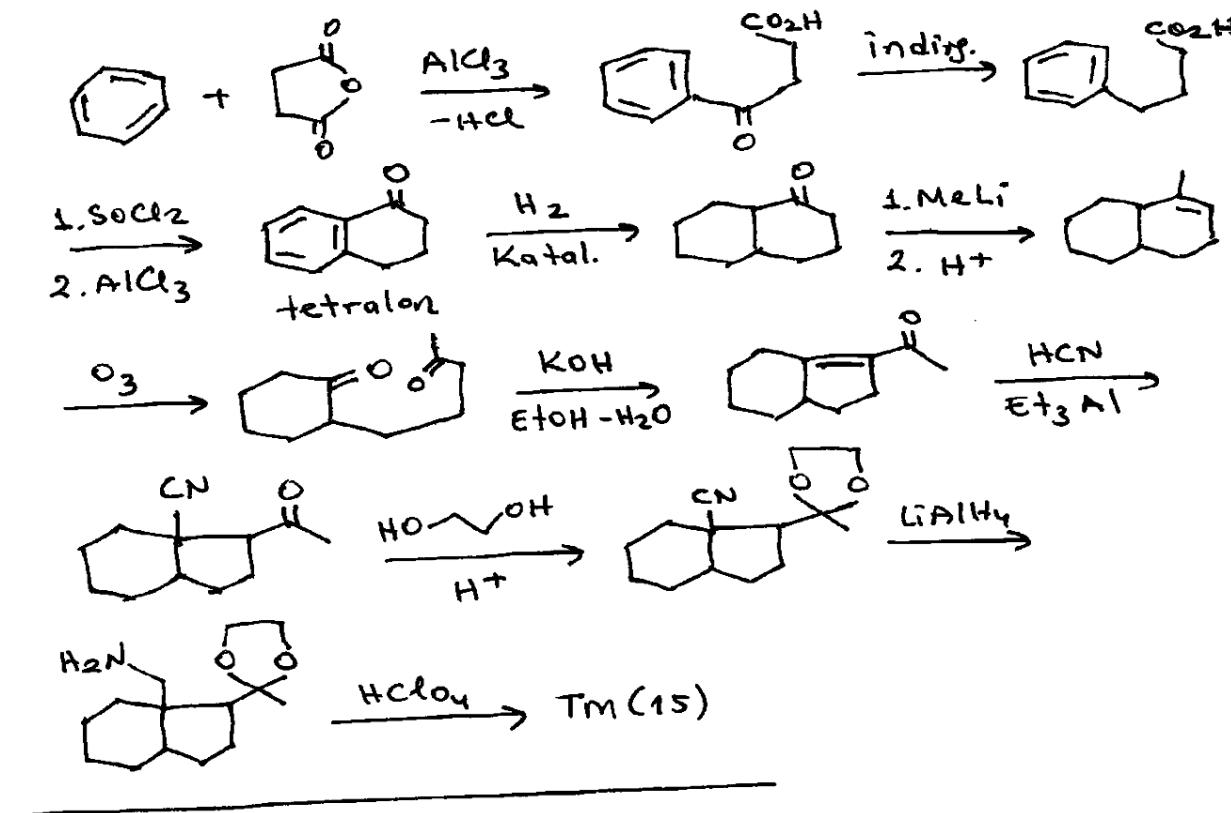
Bu reaksiyonların hepsinde heteroatomlar nükleofilidir. Bunlara uygun elektrofiller seçilmelidir.

Heterosikliklerin sentezi için bir çok özel yöntemler vardır. Şimdi, heterosiklik halkaların tem olabilecek moleküllerdeki parçalanmalarını gözönüne alarak örnekler üzerinde inceleyelim.

Örnek 8: Basit başlangıç maddelerinden sıkarak TM(15) bileşığının sentezi tasarımlıs yapınız.

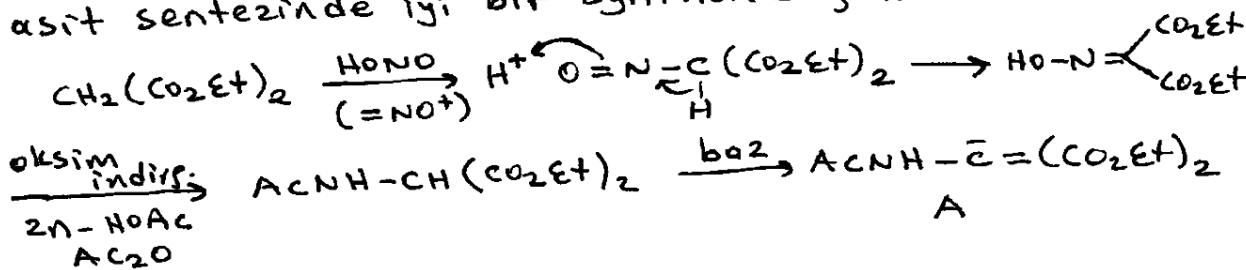


Sentezi: Sentezde ilk basamak; sikloheksanon oluşması basamağıdır. Dahil sonraki basamak; Johnson'un Conessine sentezinden adapt edilmiş reaksiyonları içerir (J. Amer. Chem. Soc., 1962, 84, 1485):



3. AMİNO ASİTLER

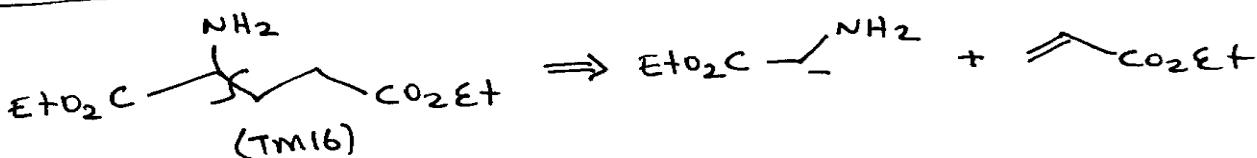
Daha önce, heteroatomun her zaman nükleofil olarak davranışlığını söylemiştik. Ancak, N'un elektrofil olarak kullanıldığı bir durum vardır. Bu, amino asit sentezinde iyi bir synthon sağlar.



A anyonu, amino asit sentezinde (synthon) reaktif olarak kullanılmaktadır.

örnek 9: Aşağıdaki aminoasidi (TM16) nasıl yaparsınız?

Analizi:



Sentezi:

