

Adı Soyadı:

Numarası:

Tarih: 01/06/2015

Dersin Adı: *Organik Kimya II* (final)

Bölümü: *Kimya Tekn.*

Yarı yıl: *Bahar 2015*

Sınıfı *II*

N.Ö.

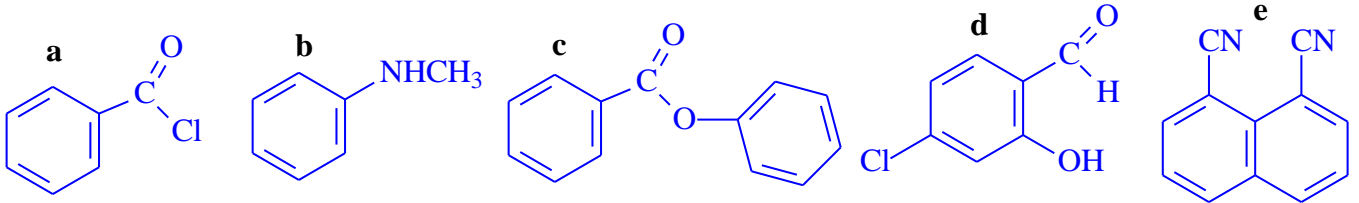
i.Ö.

Öğrencinin İmzası

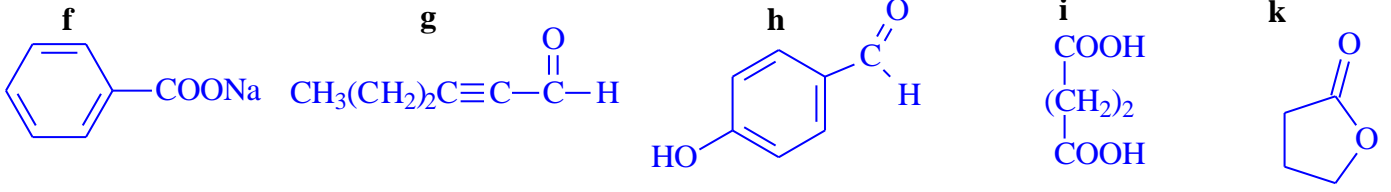
Öğretim Elemanı Adı Soyadı: *Prof. Dr. Mustafa ODABAŞOĞLU*

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

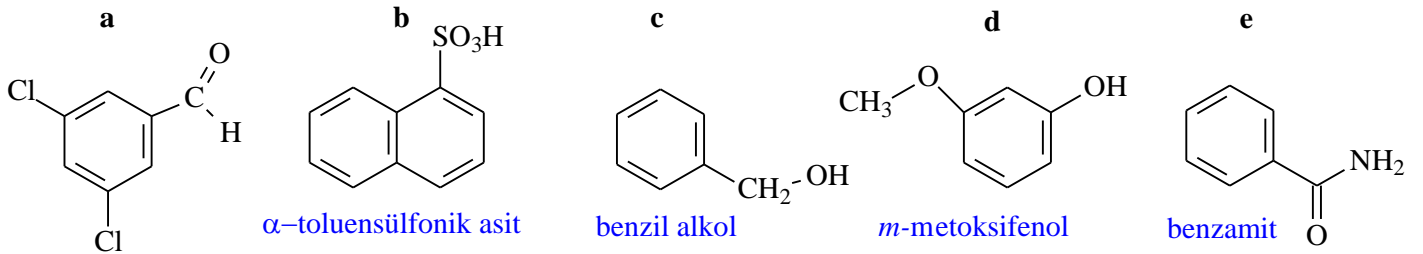
a)benzoil klorür b) *N*-metilanilin c) fenilbenzoat d) 4-klorsalisilaldehit e) naftalin-1,8-disiyanür



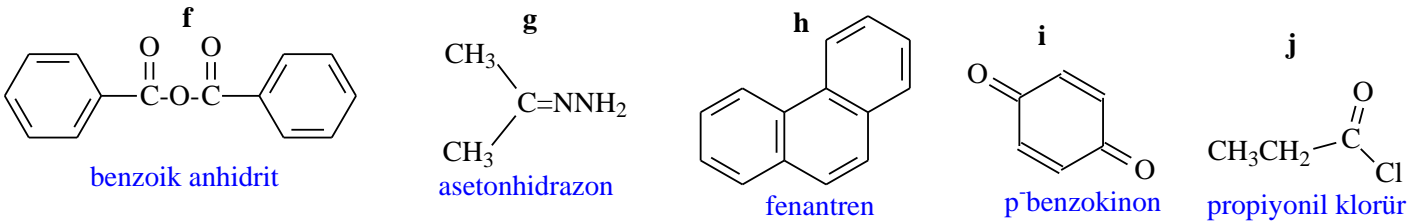
f)sodyum benzoat g) 2-hekzinal h)*p*-hidroksibenzen karbaldehit i) süksinik asit k) γ -bütirolakton



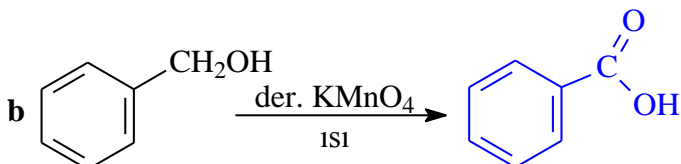
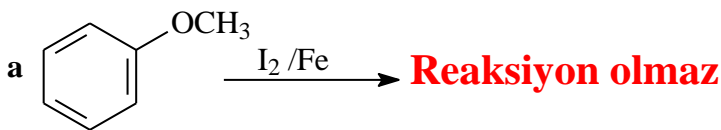
2. Aşağıda formülleri verilenlerin adlarını yazınız (20 Puan).

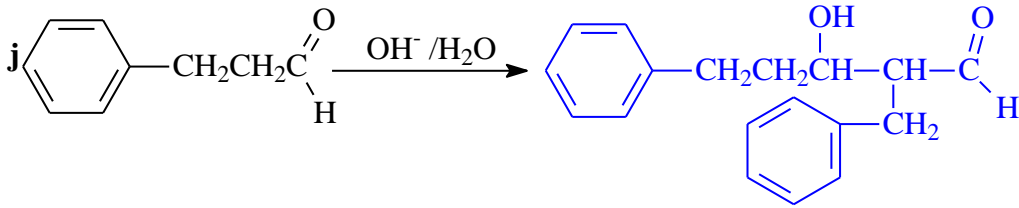
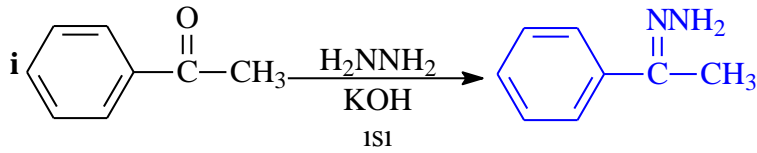
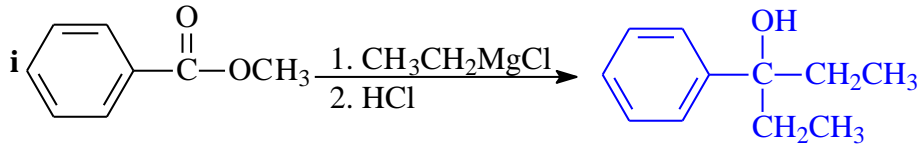
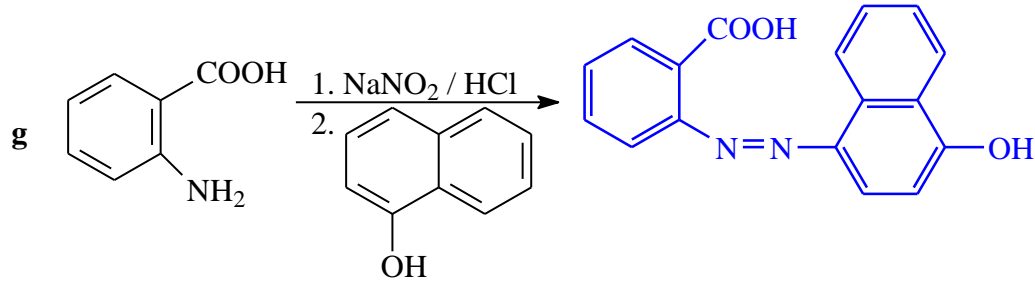
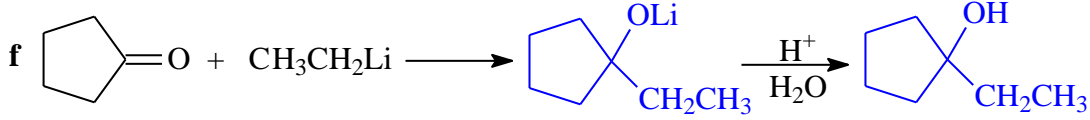
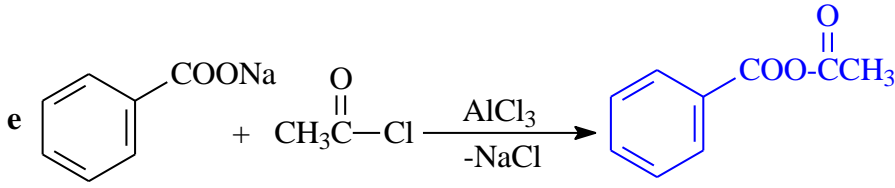
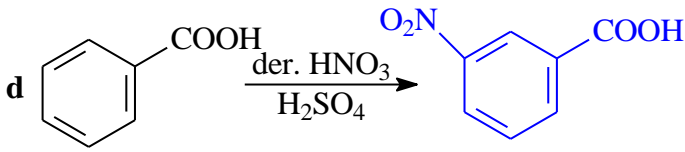
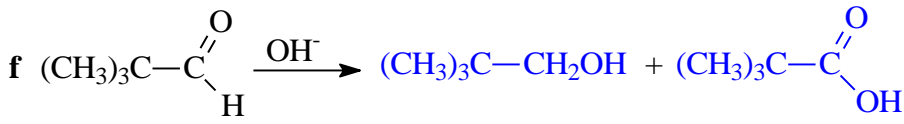


3,5-diklorbenzaldehit

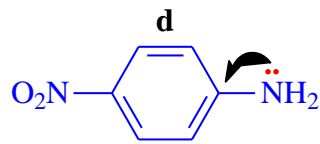
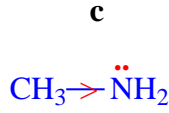
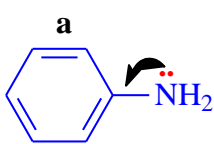


2. Aşağıda verilen reaksiyonları tamamlayınız (30Puan).



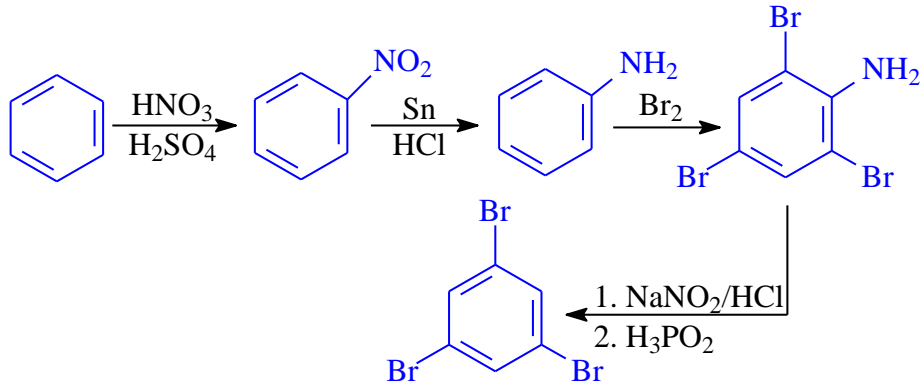


3. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi daha kuvvetli bazdır? Neden ? (10 Puan)



Azot üzerindeki elektron yoğunluğu ne kadar fazla ise bazlık o kadar kuvvetlidir. Aromatik aminlerde azot elektronlarını halkaya sunduğundan üzerindeki elektron yoğunluğu azalır. Metil aminde metil grubu elektron verici olduğundan azot üzerindeki elektron yoğunluğu amonyak azotundan fazladır. buna göre en kuvvetli baz **c** dir. Nitro grubu elektron çekici olduğundan **a** **d** den bazıktır. Bazlık kuvvetine göre sıralama; **d** < **a** < **b** < **c** şeklindedir.

4. Uygun reaktifler kullanarak benzenden 1,3,5-tribrombenzen sentezleyiniz. (10 Puan)



5. Uygun reaktifler kullanarak naftalinden α -naftol sentezleyiniz (10 Puan)

