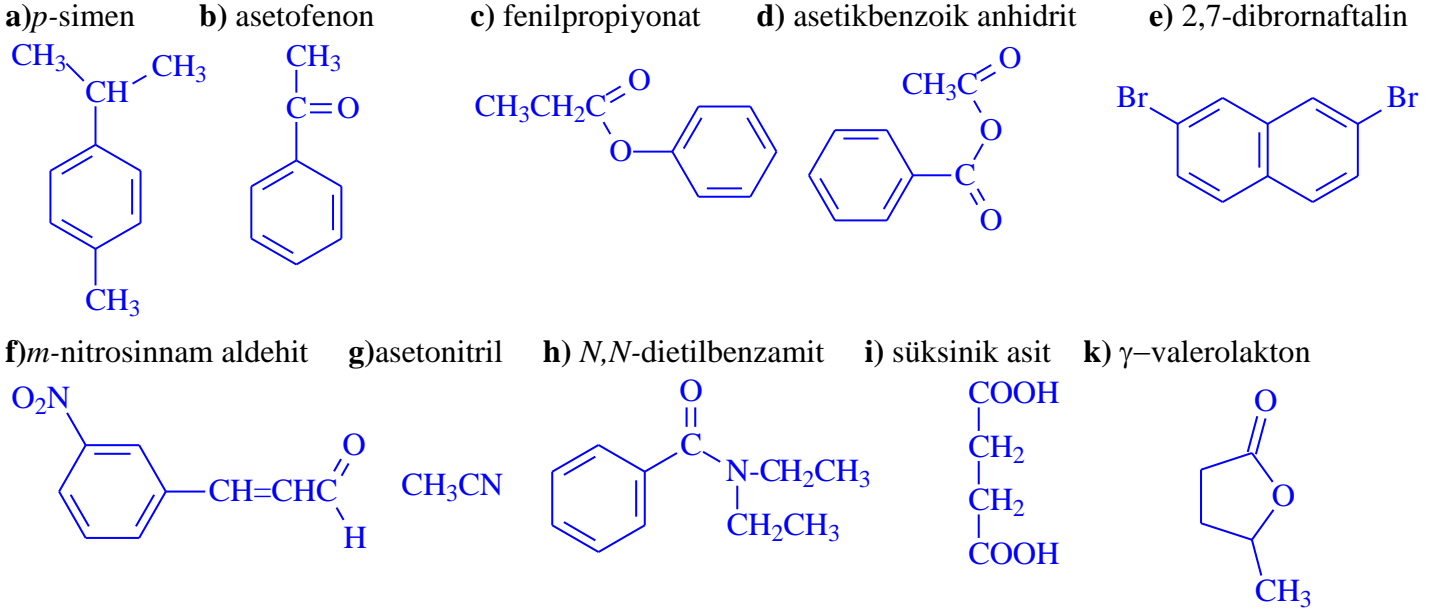
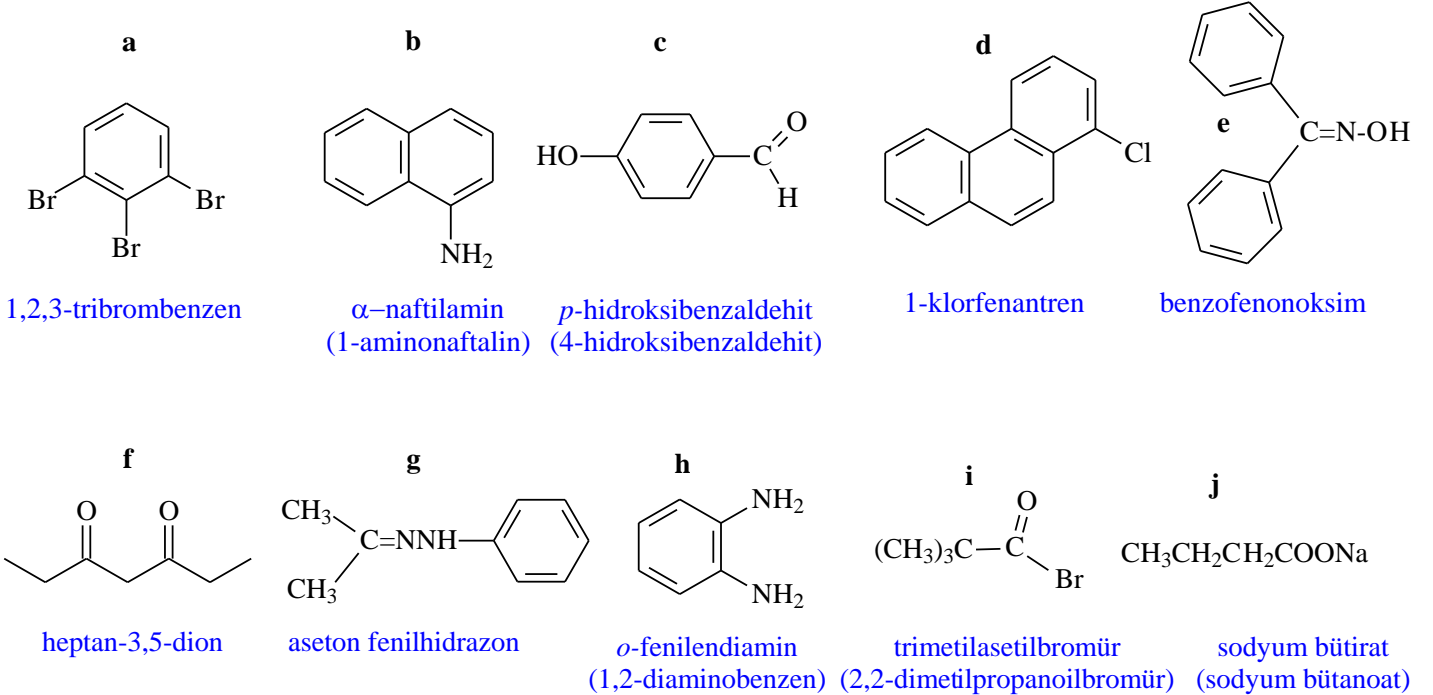


Adı Soyadı:	Numarası:	Tarih: 23/06/2015
Dersin Adı: <i>Organik Kimya II</i> (bütünleme)	Bölümü: <i>Kimya Tekn.</i>	
Yarı yıl: <i>Bahar 2015</i>	Sınıfı: <i>II</i>	N.Ö. <input type="text"/> i.Ö. <input type="text"/>
Öğretimin Adı Soyadı: <i>Prof. Dr. Mustafa ODABAŞOĞLU</i>		Öğrencinin İmzası: <input type="text"/>

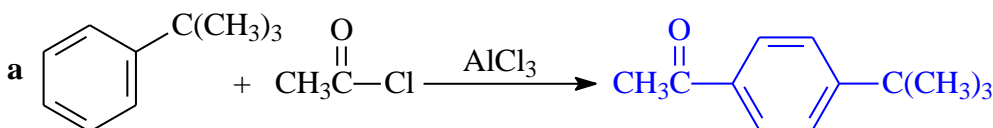
1. Aşağıda adları verilenlerin formüllerini yazınız (20 Puan).

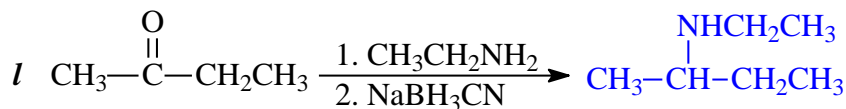
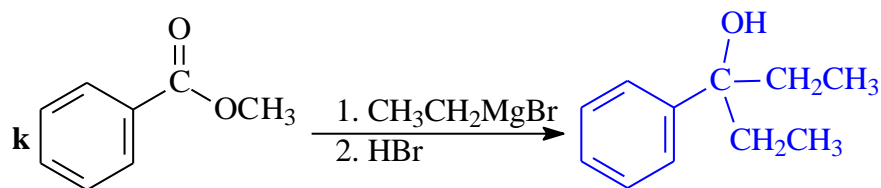
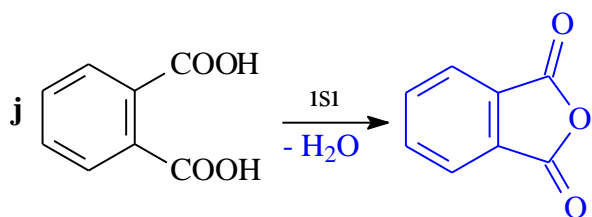
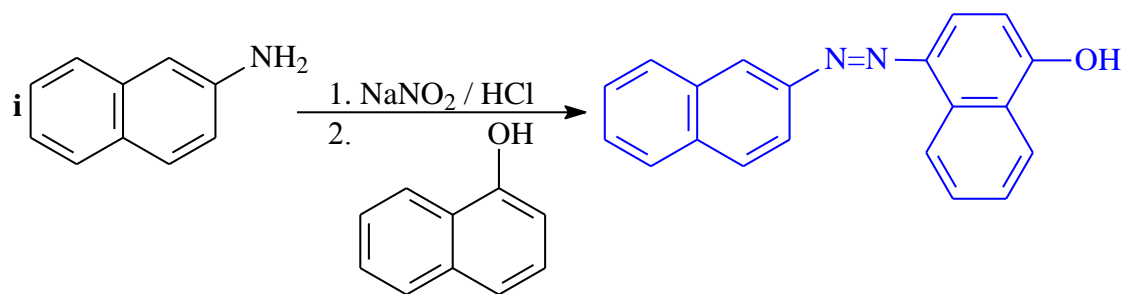
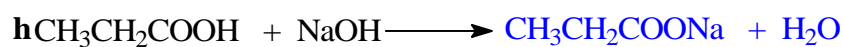
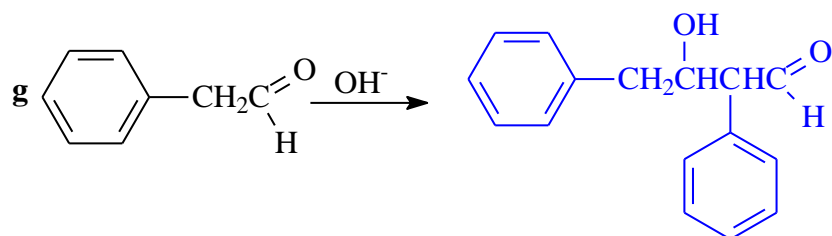
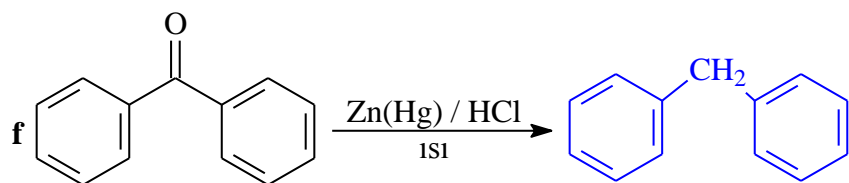
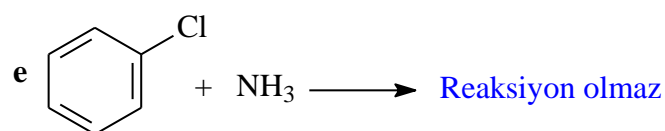
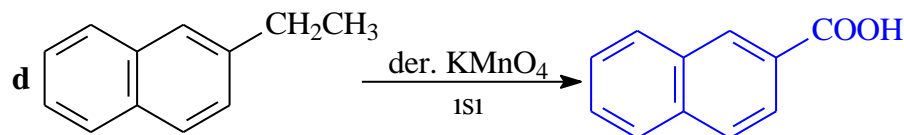
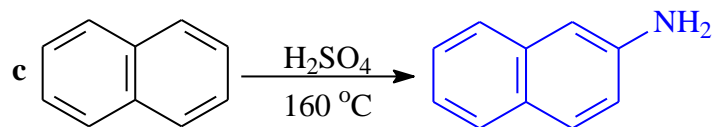
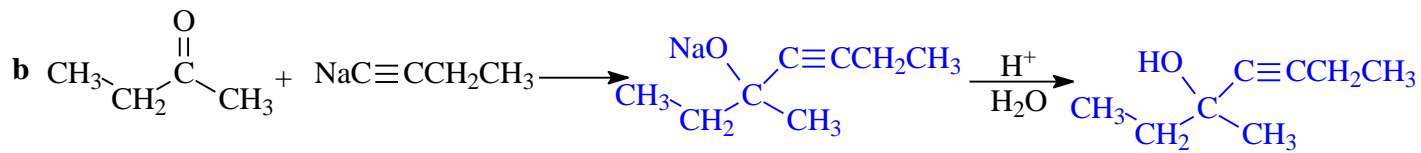


2. Aşağıda formülleri verilenlerin adlarını yazınız (20 Puan).

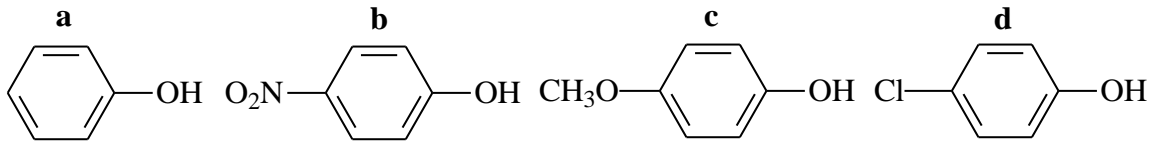


2. Aşağıda verilen reaksiyonları tamamlayınız (40Puan).





3. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi daha kuvvetli asittir ? Nedenlerini açıklayarak asitliklerini sıralayınız? (10 Puan)



Aromatik halkanın elektron yoğunluğunu artıran gruplar fenolün asitliğini azaltır, elektron yoğunluğunu azaltanlar ise asitliği artırır. NO₂ kuvvetli elektron çekici grup olduğundan **b** en asidik, halojenler aromatik halkanın elektron yoğunluğunu biraz azalttığından **d**, **a**'dan daha asidik, CH₃O grubu elektron verici bir grup olduğundan **c**, **a**'dan daha az asidiktir. Asitlik sıralaması;



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

