

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Organik Kimya-I		III	4+0	4	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu ders ikinci yıl kimya öğrencilerine organik kimyanın temel kavramları hakkında bilgi verir ve onlara günlük yaşamlarında organik kimyanın önemini anlatır..				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; <ol style="list-style-type: none"> 1. Atomun yapısı, kimyasal bağ kavramı ve melezleşme ilgili kavramları öğrenecek ve uygular, 2. Organik bileşiklerin kimyasal yapılarını ve kimyasal yapı modellerini çizer, 3. Organik reaksiyon tiplerini öğrenecek ve ileride görülecek organik reaksiyon mekanizmaları hakkında fikir edinir 4. Organik maddelerin sınıflandırılmasını öğrenecek, doymuş ve doymamış organik bileşikleri tanıyıp aralarındaki farkları kavrar. 				
Dersin İçeriği	Atomun Yapısı ve Kimyasal bağlanma, Hibritleşme, Kimyasal yapıların yazımı ve çizimi, Moleküler Modeller, Formal Yükler, Polarlık, Asitler ve Bazlar, Organik Reaksiyonların Çeşitleri, Enerji Diyagramları ve Geçiş Halleri, Ara Ürünler, Alkanlar, Alkenler, Akinler, Aromatik Bileşikler, Önemli Aromatik Hidrokarbonlar				
Haftalar	Konular				
1	Atomun Yapısı ve Kimyasal bağlanma				
2	Hibritleşme				
3	Kimyasal yapıların yazımı ve çizimi				
4	Moleküler Modeller				
5	Formal Yükler, Polarlık				
6	Asitler ve Bazlar				
7	Arasınav				
8	Organik Reaksiyonların Çeşitleri				
9	Enerji Diyagramları ve Geçiş Halleri, Ara Ürünler				
10	Alkanlar				
11	Alkenler				
12	Akinler				
13	Aromatik Bileşikler				
14	Önemli Aromatik Hidrokarbonlar				
Genel Yeterlilikler					
Organik kimya ile ilgili temel kavramları yerinde ve doğru kullanabilme, Kimyasal bileşiklerin yapı formüllerini çizebilme, Organik kimyanın temel konuları arasında bulunan alkan, alken, alkin ve aromatik bileşiklerin yapılarını tanıma, Organik bileşiklerin adlandırılmalarını öğrenebilme.					
Kaynaklar					
McMurry, J., (1992), <i>Organic Chemistry</i> Okay, G., Yıldırım, Y., (2002), <i>Organik Kimya (Çeviri)</i> T. W. Graham Solomons, <i>Organic Chemistry</i> , Sixth Edition Uyar, T., (1998), <i>Organik Kimya</i>					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

**PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU**

	PÇ 1	PÇ 2	PÇ 3	PÇ 4	PÇ 5	PÇ 6	PÇ 7	PÇ 8	PÇ 9	PÇ 10	PÇ 11	PÇ 12	PÇ 13	PÇ 14
ÖÇ1	5	4	5	4	5	4	4	3	4	4	4	3	4	4
ÖÇ2	5	4	3	5	5	5	5	5	4	4	4	4	5	3
ÖÇ3	4	4	3	3	4	5	5	5	5	4	4	4	4	5
ÖÇ4	5	5	5	5	4	4	4	4	3	3	5	5	4	4
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları											PÇ: Program Çıktıları			
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek			

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Organik kimya - I	5	4	4	4	5	5	4	4	5	4	4	5	5	5