

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Organik Kimya II		IV	3+0	3	3
Ön Koşullar					
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Amacı	1. Temel organik bileşiklerin ve bu bileşiklerin reaksiyonlarının öğrenilmesi 2. Organik bileşiklerin sınıflandırılması ve bu sınıflara ait örneklerin tanınması 3. Bazı işlevsel grupların sentezi ve reaksiyonlardaki davranışlarının kavranması 4. Öğrenilen organik maddeler ve bu maddelerin tepkimelerinden yararlanarak karmaşık proseslerin anlaşılması				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1)Öğrenciler organik bileşikleri tanıyacak ve madde bilgisini geliştireceklerdir. 2)Öğrenciler organik bileşiklerin sentezini ve reaksiyonlarını tanıyacak ve bu bilgileri kullanarak karmaşık prosesleri çözme yeteneğine sahip olacaklardır. 3)Öğrenciler temel organik bilgilerinden yararlanarak, günlük yaşantı ve teknolojideki basit veya karmaşık olayları anlayabileceklerdir. 4)Öğrenciler istenilen bir sentezi planlayabilme, araştırma ve öğrenilen bilgileri kullanabilme yeteneği ve becerisini geliştireceklerdir.				
Dersin İçeriği	Aromatik Bileşikler, Fenoller, Diazonyum Tuzları, Karbonil Bileşikleri, Etkin Metilen Bileşikleri ve Reaksiyonları, Karboksilik Asitler ve Türevleri, Perisiklik Reaksiyonlar				
Haftalar	Konular				
1	Aromatik ve Antiaromatik Bileşikler, Benzen				
2	Elektrofilik Aromatik Sübstitüsyon Reaksiyonları				
3	Elektrofilik Aromatik Sübstitüsyon Reaksiyonları, Nükleofilik Aromatik Sübstitüsyon Reaksiyonları				
4	Arenler, Fenoller, Benzen Diazonyum Tuzları				
5	Karbonil Bileşikleri, Aldehit ve Ketonlar				
6	Aldehit ve Ketonların Katılma, Yükseltgenme ve İndirgenme Reaksiyonları				
7	Ara sınav				
8	Etkin Metilen Bileşikleri ve Reaksiyonları				
9	Etkin Metilen Bileşikleri ve Reaksiyonları				
10	Karboksilik Asitler				
11	Karboksilik Asitler ve Türevleri				
12	Açıl Karbonuna Nükleofilik Katılma-Ayrılma				
13	Perisiklik Reaksiyonlar				
14	Final Sınavı				
Genel Yeterlilikler					
1. Elektrofilik Aromatik Sübstitüsyon Reaksiyonları tanımlayabilir. 2. Karbonil Bileşikleri sınıflandırabilir ve sentezleyebilir. 3. Perisiklik Reaksiyonları tanımlayabilir.					
Kaynaklar					
R.J. Fessenden, J.S.Fessenden, (1990)., <i>Organik Kimya</i> , Çeviri Ed. T.Uyar, Güneş Kitabevi, Ankara G.Solomons, (2002)., <i>Organik Kimya</i> , Çeviri Ed. T.Uyar, Literatür Kitabevi, İstanbul L.G. Wade, Jr, (2006)., <i>Organic Chemistry</i> , Pearson Prentice Hall, New Jersey. Paula Yurkanis Bruice, (2004)., <i>Organic Chemistry</i> , Pearson Prentice Hall, Santa Barbara F.A. Carey, (2000)., <i>Organic Chemistry</i> , Mc Graw Hill, Boston					

Değerlendirme Sistemi

Arasınav: %40 Final: %60 Bütünleme: %60

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12			
ÖÇ1	5	5	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4			
ÖÇ2	5	4	4	4	4	3	3	3	5	4	5	4			
ÖÇ3	5	5	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4			
ÖÇ4	4	4	5	5	5	4	3	3	3	3	3	3			
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları															
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek		

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12
Organik Kimya II	5	5	5	4	4	4	4	4	5	4	4	4