

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
ECZANE HİZMETLERİ PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Kredisi	AKTS
Organik Kimya	311202	II	2+0	2	4
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Öğrenci çalışma alanlarında kimyasal bilgileri anlatmak ve kullanabilmesini sağlamak hedeflenmiştir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Temel organik kimya hakkında bilgi sahibi olur. 2.Kimyasal yapılar ve etkileşimleri hakkında bilgi sahibi olur. 3.Maddenin bulunma halleri ve bileşikleri hakkında bilgi sahibi olur. 4.Organik maddelerin sentez edilmesi aşamalarını öğrenir. 5.Organik maddelerin kullanımı hakkında fikir edinir.				
Dersin İçeriği	Genel kavramlar, organik kimyanın tanımı karbonun yapısı, 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, alkil halojenürler, alkoller, eterler, aldehit ve ketonlar, karboksilik asitler, karboksilik asit türevleri, aromatik bileşikler, önemli aromatik hidrokarbonlar, sulfonamidler, heterosiklik bileşikler gibi konular işlenecektir.				
Haftalar	Konular				
1	Genel kavramlar				
2	Organik kimyanın tanımı karbonun yapısı				
3	Atomun yapısı ve kimyasal bağlanma, hibritleşme				
4	Kimyasal yapıların yazımı ve çizimi,				
5	Moleküler modeller, formal yükler				
6	Polarlık, asitler ve bazlar				
7	Ara sınav				
8	Organik reaksiyonların çeşitleri, enerji diyagramları ve geçiş halleri,				
9	Ara ürünler, alkanlar, alkenler				
10	Akinler, alkil halojenürler				
11	Alkoller, eterler, aldehit ve ketonlar				
12	Karboksilik asitler, karboksilik asit türevleri				
13	Aromatik bileşikler, önemli aromatik hidrokarbonlar				
14	Sulfonamidler, heterosiklik bileşikler				
Genel yeterlilikler					
Organik kimya tanımını bilir. Kimyasal bileşikleri ve formüllerin okunuşu bilir. Kimyasal etkileşimler hakkında bilgi sahibi olur.					
Kaynaklar					
Fessenden, R. T., Fessenden, J. S., Logue W. M. (2001). <i>Organik Kimya</i> . Ankara: Güneş Yayınları. Solomons, G., Fryhle C. (2002). <i>Organik Kimya</i> . İstanbul: Literatür Yayıncılık. Uyar, T. (2007). <i>Organik Kimya</i> . Ankara: Palme Yayıncılık.					
Değerlendirme Sistemi					
Arasnav: %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
ÖÇ1	5	5	5	5	4	4	4	5	5	4	4
ÖÇ2	4	4	4	4	4	3	4	3	5	4	5
ÖÇ3	5	5	5	5	5	4	4	4	4	4	4
ÖÇ4	4	5	5	5	5	4	3	3	3	5	3
ÖÇ5	4	4	5	3	5	5	5	5	5	4	5
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

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