

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
TIBBİ LABORATUVAR TEKNİKLERİ PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Kredisi	AKTS
Organik Kimya	0305210	II	2+0	2	2
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Öğrencinin temel organik kimya bilgisine sahip olması amaçlanmaktadır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1. Atomun yapısı, kimyasal bağ kavramı ve melezleşme ilgili kavramları öğrenir ve uygular. 2. Organik bileşiklerin kimyasal yapılarını, ve kimyasal yapı modellerini çizer. 3. Organik reaksiyon tiplerini öğrenir. 4. Organik maddelerin sınıflandırılmasını öğrenir. 5. Doymuş ve doymamış organik bileşikleri tanıyıp aralarındaki farkları kavrar.				
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, alkinler, alkil halojenürler, alkoller, eterler, aldehit ve ketonlar, karboksilik asitler, karboksilik asit türevleri, aromatik bileşikler, önemli aromatik hidrokarbonlar, sulfonamidler, heterosiklik bileşikler konularına değinilecektir.				
Haftalar	Konular				
1	Genel kavramlar, organik kimyanın tanımı karbonun yapısı, atomun yapısı ve kimyasal bağlanma				
2	Hibritleşme				
3	Kimyasal yapıların yazımı ve çizimi, moleküler modeller				
4	Formal Yükler, Polarlık				
5	Organik reaksiyonların çeşitleri, enerji diyagramları ve geçiş halleri, ara ürünler				
6	Alkanlar, alkenler				
7	Alkinler, alkil halojenürler				
8	Alkoller, eterler				
9	Aldehit ve ketonlar				
10	Karboksilik asitler, karboksilik asit türevleri				
11	Aromatik bileşikler				
12	Aromatik bileşikler				
13	Önemli aromatik hidrokarbonlar				
14	Sulfonamidler, heterosiklik bileşikler				
Genel Yeterlilikler					
1- Organik kimya ile ilgili temel kavramları yerinde ve doğru kullanabilir. 2- Kimyasal bileşiklerin yapı formüllerini çizebilir. 3- Organik kimyanın temel konuları arasında bulunan alkan, alken, alkin, alkol, eter, aldehit, keton, karboksilik asit, karboksilik asit türevleri, aromatik bileşikler, sulfonamidler ve heterosiklik bileşiklerin yapılarını tanıır. 4- Organik bileşiklerin adlandırılmalarını bilir.					
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					
Harran Üniversitesi Önlisans ve Lisans Yönetmeliği gereği akademik dönem başında ilan edilen ders izlencelerinde belirtilecektir.					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3
ÖÇ2	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3
ÖÇ3	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3
ÖÇ4	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3
ÖÇ5	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	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			

PROGRAM ÇIKTILARI VE İLGİLİ DERSİN İLİŞKİSİ															
Dersin Adı	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
Organik Kimya	2	2	3	3	3	4	4	4	4	4	3	3	3	3	3