

Organik Kimya II

1	Ders Adı:	Organik Kimya II
2	Ders Kodu:	KIM2012
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	2
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	4
7	Dersin AKTS Kredisi:	4.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	4.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Prof. Dr. MUSTAFA TAVASLI
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	Prof. Dr. NECDET COŞKUN
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	mtavasli@uludag.edu.tr +90 224 29 41 732 Uludağ Üniversitesi, Fen-Edebiyat Fakültesi, Kimya Bölümü, 16059 Görükle / BURSA, TÜRKİYE
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Bazı temel organik molekülleri tanıtarak elde ediliş ve verdikleri reaksiyonları kavratmak
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Organik moleküller ile ilgili öğrenilen bazı temel kavramları moleküllerin piyasadaki kullanım yerleri ve üretim proseslerinde uygulamak
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Temel organik kimya terimlerini öğrenmesi.
	2	Organik bileşiklerin genel özelliklerini kavraması.
	3	Organik bileşiklerle ilgili riskleri (kişisel ve çevresel) öğrenmesi ve bu bilinçle maddeleri kullanması.
	4	Temel bazı organik fonksiyonel grupların reaksiyonlarını bilmesi.
	5	Temel reaksiyon mekanizmalarını anlaması ve yorumlaması.
	6	Çok kademeli reaksiyonları planlaması.
	7	-Organik kimya ile ilgili problemler üzerine yorum yapabilme ve konuyla ilgili çözüm üretebilme yeteneğini geliştirmesi.
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama

1	<p>Eterler ve Epoksitler</p> <ul style="list-style-type: none"> • Sınıflandırma-Simetrik ve Asimetrik • Fiziksel Özellikleri ve Dipol-Dipol Etkileşimi • Adlandırma • Sentezi <p>? Alkollerin Dehidratasyonundan ? Williamson Eter Sentezi ? Alkenlerin Alkoksiciva Katılması-Civa Ayrılmasından ? Alkenlerin hidroksiborasyonu-Yükseltgenmesinden</p> <ul style="list-style-type: none"> • Verdiği Reaksiyonlar: <p>HI ile parçalanma tepkimesi</p>	
2	<p>Epoksitler</p> <ul style="list-style-type: none"> ? Adlandırılması ? Sentezi ? Reaksiyonları <p>Alkenler I: Özellikleri ve Eldesi.</p> <ul style="list-style-type: none"> • (E)/(Z) Sistemiyle Adlandırılması • Alkenlerin Bağlı Kararlılıkları <p>Sikloalkenler</p>	
3	<ul style="list-style-type: none"> • Alkenlerin Sentezi: Ayrılma Tepkimeleri (E1/E2) Üzerinden. <ul style="list-style-type: none"> ? Alkil Halojenürlerden ? Alkollerden ? Karbokasyon Kararlılığı ve Moleküler Çevrilmelerin Meydana Gelişi 	
4	<p>Alkenler II: Elektrofilik Katılma Tepkimeleri</p> <ul style="list-style-type: none"> ? Hidrojen Halojenür Katılması (Markovnikov Kuralı) ? Sülfürik Asit Katılması ? Su Katılması Brom / Klor Katılması 	
5	<ul style="list-style-type: none"> ? Halohidrin Oluşumu ? Hidroborasyonu ? Oksiciva Katılması ? Karben katılması ? Yükseltgenmesi ? İndirgenmesi 	
6	<p>Alkinler</p> <p>Adlandırılması</p> <p>Uç alkinlerin Asitliği ve Nükleofilliği</p> <ul style="list-style-type: none"> • Sentezi: <p>Ayrılma Tepkimeleri (E1/E2) Üzeriden.</p> <ul style="list-style-type: none"> • Verdiği Reaksiyonlar: <ul style="list-style-type: none"> ? Brom / Klor Katılması ? Hidrojen Halojenür Katılması ? HgSO4 katalizöründe Hidrasyonu ? Hidroborasyonu ? İndirgenmesi ? Yükseltgenmesi 	
7	<p>Nükleer Manyetik Rezonans Spektrometre:</p> <ul style="list-style-type: none"> ? Nükleer Spin: Sinyalin Kaynağı (Perdelenme /Perdelenmeme) ? Kimyasal Kayma (Eşdeğer Olan / Olmayan Protonlar) ? Sinyal Yarılmaları (Spin-Spin Eşleşmesi) <p>Proton NMR Spektrumları ve Hız İşlemleri</p>	
8	<p>Benzen ve Aromatiklik</p> <ul style="list-style-type: none"> ? Benzen türevlerinin isimlendirilmesi ? Benzenin yapısı ve kararlılığı 	

9	? Aromatiklik ve Hückel kuralı ? Aromatik İyonlar ? Benzenoit Aromatik Bileşikler ? Heterosiklik Aromatik Bileşikler		
10	Elektrofilik aromatik yer değiştirme tepkimeleri • Genel Bir Mekanizma: Arenyum İyonları ? Benzenin Halojenlenmesi ? Benzenin Nitrolanması		
11	? Benzenin Sülfolanması ? Benzenin Alkillemesi-Friedel-Crafts ? Benzenin Açılması-Friedel-Crafts		
12	Aldehit ve Ketonlar: Karbonil Grubuna Nükleofilik Katılma Reaksiyonları • Adlandırılması • Fiziksel Özellikleri • Sentezleri ? Alkollerin Yükseltgenmesinden ? Alkenlerin Ozon ile Parçalanmasından		
13	• Verdiği Tepkimeler: Karbonil Grubuna Nükleofilik Katılma ? Alkollerin Katılması ? Amonyak ve Türevlerinin Katılması ? Hidrojen Siyanür Katılması		
14	? Yilürlerin Katılması (Wittig Tepkimesi) ? Organometalik Reaktiflerin Katılması (Reformatsky Tepkimesi) ? İndirgenmesi ? Yükseltgenmesi		
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:		
23	Değerlendirme		
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALAR		SAYISI	KATKI YÜZDESİ
Ara Sınav		1	40.00
Kısa Sınav		0	0.00
Ödev		0	0.00
Yıl Sonu Sınavı		1	60.00
Toplam		2	100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı			40.00
Finalin Başarıya Oranı			60.00
Toplam			100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		yazılı, çoktan seçmeli, kısa quizler	
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU		

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	4.00	56.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	5.00	70.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınavlار	1	0.00	0.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	0.00	0.00
Toplam İş Yüğü			126.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			4.20
Dersin AKTS Kredisi			4.00

25	PROGRAM YETERLİLİKLERİ İLE DERS ÖĞRETİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14	PY15	PY16
ÖK1	2	3	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ÖK2	0	0	0	0	4	0	0	0	3	0	0	0	0	0	0	0
ÖK3	5	0	0	0	0	0	0	0	4	0	0	0	4	0	0	0
ÖK4	0	0	4	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ÖK5	0	0	0	0	0	0	4	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ÖK6	0	0	0	0	0	0	0	4	5	0	0	0	0	0	0	0
ÖK7	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	4	0	0	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			