AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ
DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı	İleri Organik Kimya								
Ders Kodu	KİM521			Ders Düzeyi		Yüksek Lisans			
AKTS Kredi	9	İş Yükü	225 *(Saat)*	Teori	3	Uygulama	0	Laboratuvar	0
Dersin Amacı	Lisans seviyede öğrendiği kimyasal yetenekleri mekanizmasıyla incelemek, diğer fonksiyonel grupların kimyasal yetenekleri ile bezerliklerini kavramak ve çok basamaklı sentez yapabilme yeteneğini geliştirmek								
Özet İçeriği	With Chemical skills learned in undergraduate-level mechanism to develop and examine the other functional groups in a multi-step chemical synthesis capabilities								
Staj Durum	Yok								
Öğretim Yöntemleri	Anlatım (Takrir), Tartışma, Problem Çözme								
Dersi Veren Öğretim Elemanı(ları)	Doç. Dr. Fatih EYDURAN								

Ölçme ve Değerlendirme Araçları		
Araç	Adet	Oran (%)
Ara Sınav (Vize)	1	20
Dönem Sonu Sınavı (Final)	1	60
Ödev	7	20

Ders Kitabı / Önerilen Kaynaklar	
1	Organik Kimya: Solomon
2	Organik Kimya: Fessenden

Hafta	Haftalara Göre Ders Konuları	
1	Teorik	Kimyasal bağlanma ve kuramları
2	Teorik	İyonik tepkimeler: yerdeğiştirme
3	Teorik	İyonik tepkimeler: ayrılma
4	Teorik	İyonik tepkimeler: katılma
5	Teorik	Radikalik tepkimeler: yerdeğiştirme
6	Teorik	Radikalik tepkimeler: katılma
7	Teorik	Aromatik elektrofilik yerdeğiştirme tepkimeleri
8	Teorik	Aromatik nükloefilik yerdeğiştirme tepkimeleri
9	Ön Hazırlık	Ders koularının genel tekrarı
	Ara Sınav (Vize)	Ara Sınav
10	Teorik	Çevrilme tepkimeleri
11	Teorik	Kondensasyon tepkimekeri
12	Teorik	Kondensasyon tepkimekeri
13	Teorik	Yükseltgenme tepkimeleri
14	Teorik	İndirgenme tepkimeleri
15	Teorik	Perisiklik tepkimeler
16	Ön Hazırlık	Ders konularının genel tekrarı.
	Dönem Sonu Sınavı (Final)	Final Sınavı

Dersin Öğrenme, Öğretme ve Değerlendirme Etkinlikleri Çerçevesinde İş Yükü Hesabı (Ortalama Saat)				
Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yükü
Kuramsal Ders	14	0	3	42
Ödev	7	13	0	91
Okuma	14	0	2	28
Ara Sınav	1	30	2	32

Dönem Sonu Sınavı	1	30	2	32
			Toplam İş Yükü (Saat)	225
			Yuvarla [Toplam İş Yükü (saat) / 25*] = **AKTS Kredisi**	9
**25 saatlik iş yükü 1 AKTS olarak kabul edilmektedir.*				

Dersin Öğrenme Çıktıları	
1	Bazlık, asitlik, nükleofilik ve elektrofilik gibi özellikleri belirleyebilme
2	Fonksiyonel grupların temel kimyasal davranışlarını bilme.
3	Spektroskopik verileri kullanabilme.
4	Reaksiyon mekanizmalarını kavrama ve yazabilme.
5	Çok basamaklı reaksiyonları tanıyabilme.

Program Çıktıları *(Kimya Yüksek Lisans Programı)*	
1	Lisans düzeyi yeterliliklerine dayalı olarak, aynı veya farklı bir alanda bilgilerini uzmanlık düzeyinde geliştirir, derinleştirir ve istatistik metotları kullanarak analiz eder ve yorumlar.
2	Alanında özümsediği bilgiyi, problem çözme ve/veya uygulama becerilerini, disiplinler arası çalışmalarda kullanır.
3	Alanında edindiği bilgi ve becerileri eleştirel bir yaklaşımla değerlendirmeyi öğrenir.
4	Alanının gelişmesinde yer alan önemli kişileri, olay ve olguları, alanının uygulamalarına etkileri açısından değerlendirir.
5	Bilimsel materyali sunma, tartışma, yazma ve bilgi sahibi bir dinleyici grubuna sözlü olarak sunma becerisi edinir.
6	Bir yabancı dili en az Avrupa Dil Portföyü B2 Genel Düzeyinde kullanarak sözlü ve yazılı iletişim kurar.
7	Alanının gerektirdiği düzeyde bilgisayar yazılımı ile birlikte bilişim ve iletişim teknolojilerini ileri düzeyde kullanır.
8	Alanı ile ilgili verilerin toplanması, yorumlanması, uygulanması ve duyurulması aşamalarında toplumsal, bilimsel, kültürel ve etik değerleri gözetir.
9	Alanı ile ilgili konularda strateji, politika ve uygulama planları geliştirir ve elde edilen sonuçları, kalite süreçleri çerçevesinde değerlendirebilir.

Program ve Öğrenme Çıktıları İlişkisi *1:Çok Düşük, 2:Düşük, 3:Orta, 4:Yüksek, 5:Çok Yüksek*

	ÖÇ1	ÖÇ2	ÖÇ3	ÖÇ4	ÖÇ5
PÇ1	3	3	3	3	3
PÇ2	5	5	5	5	5
PÇ3	5	5	5	5	5
PÇ4	3	4	4	4	4
PÇ5		4	4	4	4
PÇ6		2	2	2	2
PÇ7		5	5	5	5
PÇ8	4	4	4	4	4
PÇ9	3	5	5	5	5