



AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı		İleri Organik Kimya							
Ders Kodu		KİM521		Ders Düzeyi		Yüksek Lisans			
AKTS Kredi	9	İş Yüğü	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: yerdeğıştirme
3	Teorik	İyonik tepkimeler: ayrılma
4	Teorik	İyonik tepkimeler: katılma
5	Teorik	Radikalik tepkimeler: yerdeğıştirme
6	Teorik	Radikalik tepkimeler: katılma
7	Teorik	Aromatik elektrofilik yerdeğıştirme tepkimeleri
8	Teorik	Aromatik nükleofilik yerdeğıştirme tepkimeleri
9	Ön Hazırlık	Ders konularının 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 Yüğü Hesabı (Ortalama Saat)

Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yüğü
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 Yüğü (Saat)				225
Yuvarla [Toplam İş Yüğü (saat) / 25*] = AKTS Kredisi				9
*25 saatlik iş yüğü 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 özümsemediği 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

