

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Organometalik Kimya		V	2+0	2	2
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Organometalik kimya, organik ve anorganik kimya dallarını bir araya getiren önemli bir kavramdır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Öğrenciler Organometalik bileşikleri ile ilgili temel kavramları öğrenecektir.</li> <li>2. Öğrenciler Organometalik bileşiklerinin yapısı ve özellikleri arasındaki ilişkiyi anlayacaktır.</li> <li>3. Öğrenciler Fonksiyonel gruplar taşıyan yeni organometalik bileşikler hakkında bilgi edinecektir.</li> <li>4. Öğrenciler Organometalik katılma reaksiyonlarını analiz edebilecektir.</li> </ol>				
Dersin İçeriği	Tarihçe, 18 elektron kuralı, Organometal kimyasındaki ligantlar, Organometalik bileşiklerin sentezi, kimyasal reaksiyonları, kullanım alanları, Metal atomları ile organik pi sistemleri arasındaki bağlanma, Spektrum analizleri ve organometal komplekslerinin yapı tayinleri, Organometalik katalizörler				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1.	Organometalik kimyaya giriş ve organometalik bileşiklerin adlandırılması				
2.	18 Elektron Kuralı				
3.	Karbonil kompleksleri				
4.	Karbonile benzer ligantlar				
5.	Hidrür ve dihidrojen kompleksleri				
6.	pi sistemleri içeren ligantlar,doğrusal pi sistemleri ,halkalı pi sistemleri				
7.	Arasınav				
8.	Fulleren kompleksleri				
9.	Alkil, karben ve karbin kompleksleri				
10.	Organometalik bileşiklerin tepkimeleri ve kataliz				
11.	Organometalik bileşiklerin tepkimeleri ve kataliz				
12.	Organometalik bileşiklerin spektral analizleri ve yapılarının belirlenmesi				
13.	Organometalik bileşiklerin spektral analizleri ve yapılarının belirlenmesi				
14.	Organometalik bileşiklerin spektral analizleri ve yapılarının belirlenmesi				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
Organometalik Kimya konularını öğrenir.					
<b>Kaynaklar</b>					
<p><i>M. Green, Organometallic Chemistry, Vol. 31, The Royal Society of Chemistry 2004 Kitap</i>  <i>G.L. Miessler, D. Tarr, İnorganik Kimya, 3. Baskı, Çeviri Editörleri: N. Karacan, P. Gürkan, Palme Yayıncılık, Ankara 2009 Kitap</i>  <i>D.F. Shriver, P.W. Atkins İnorganik Kimya, 3. Baskı, Çeviri Editörleri: S. Özkar, B. Çetinkaya, A. Gül, Y. Gök, Bilim Yayıncılık, Ankara Kitap</i>  <i>Kaya C., Anorganik Kimya, Palme Yayıncılık, 2008 Kitap</i></p>					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60 Bütünleme: % 60					

PROĞRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŐKİSİ TABLOSU														
	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14
ÖK1	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	3	4	4
ÖK2	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	4	4	4
ÖK3	5	4	4	3	3	4	4	3	4	4	3	4	4	4
ÖK4	5	4	4	3	3	4	4	3	4	5	3	3	3	3
<b>ÖK: Öğrenme Kazanımları PY:Program Çıktıları</b>														
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>		<b>2 Düşük</b>		<b>3 Orta</b>			<b>4 Yüksek</b>			<b>5 Çok Yüksek</b>			

**Program Çıktıları ve İlgili Dersin İliŐkisi**

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
<b>Organometalik Kimya</b>	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	4	4	4