

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Koordinasyon bileşikleri Kimyası	5106107	Güz	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	<ol style="list-style-type: none"> 1. Koordinasyon bileşiklerinin koordinasyon kimyasındaki önemini kavrayabilme 2. Koordinasyon bileşikleri, yapıları (yapıların aydınlatılması konusunda kullanılan teoriler), özellikleri ve elektronik spektrumları konusunda öğrencilerin bilgi sahibi olmalarını sağlamak. 				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Koordinasyon bileşiği kavramını açıklayabilme. 2. koordinasyon bileşiklerinin önemi ve kullanım alanlarını kavrayacaktır. 3. Bu dersi alan öğrenciler komplekslerin yapılarını, izomerliklerini, bağlanmaları ve kararlılıklarını öğrenebilecektir. 				
Dersin İçeriği	<p>Koordinasyon kimyasına giriş, Koordinasyon bileşiklerinin ve ligandların adlandırılması, Koordinasyon bileşiklerinin sınıflandırılması, Koordinasyon bileşiklerinin geometrisi, Koordinasyon bileşiklerinde izomerlik, EAN ve 18 Elektron Kuralı Değerlik Bağı Kuramı, Koordinasyon bileşiklerinin önemi ve kullanım alanları</p>				
Haftalar					
1.	Koordinasyon kimyasının tanımı				
2.	Koordinasyon bileşiklerinin sınıflandırılması				
3.	Koordinasyon bileşiklerinin ve ligandların adlandırılması				
4.	Koordinasyon bileşiklerinin geometrisi				
5.	Koordinasyon bileşiklerinin geometrisi				
6.	Koordinasyon bileşiklerinde izomerlik				
7.	Arasınav				
8.	Koordinasyon bileşiklerinde izomerlik				
9.	EAN ve 18 Elektron Kuralı, Değerlik Bağı Kuramı				
10.	EAN ve 18 Elektron Kuralı, Değerlik Bağı Kuramı				
11.	EAN ve 18 Elektron Kuralı, Değerlik Bağı Kuramı				
12.	Koordinasyon bileşiklerinin önemi ve kullanım alanları				
13.	Koordinasyon bileşiklerinin önemi ve kullanım alanları				
14.	Koordinasyon bileşiklerinin önemi ve kullanım alanları				
Genel Yeterlilikler					
Ders geçme başarısını belirlemek için öğrencinin süreçte yaptığı etkinliklere belli oranda puanlar verilecektir.					
Kaynaklar					
H.Ölmez, V.T.Yılmaz, , (2004). <i>Anorganik Kimya</i> , Otak Form-Ofset Basım GaryMiessler, Donald A. Torr, (2002), <i>Anorganik Kimya</i> , Palme Yayıncılık.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	4	4	4	4	4	3	3	4	3	3
ÖK2	5	4	4	4	3	3	3	4	4	4
ÖK3	5	5	4	5	4	3	3	4	3	3
ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ:Program Çıktıları										
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek	

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
Koordinasyon Bileşikleri Kimyası	5	4	4	4	4	3	3	4	3	3