



T.C.  
NECMETTİN ERBAKAN ÜNİVERSİTESİ  
FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ



YÜKSEK LİSANS DERS TANITIM FORMU

Öğretim Elemanları Tarafından Her Bir Ders İçin Ayrı Ayrı Doldurulacaktır

AF-02

Fakülte / Enstitü / Yüksekokul	Fen Bilimleri Enstitüsü
Bölüm / Program	Kimya
Ana Bilim / Bilim Dalı	Anorganik Kimya

Dersin Kodu	Dersin Adı	Yarıyıl	Kredi		
8202010016	İleri Koordinasyon Kimyası	<input type="checkbox"/> Güz <input checked="" type="checkbox"/> Bahar	T 3	U 0	AKTS 8

Dersi Veren Öğretim Elemanı (Adı, Soyadı, Unvanı)	Dersin Verilebileceği Diller	Dersin Türü	
Doç. Dr. Nuriye KOÇAK	Türkçe <input checked="" type="checkbox"/> İngilizce <input type="checkbox"/> Diğer <input type="checkbox"/>	Zorunlu <input type="checkbox"/>	Seçmeli <input checked="" type="checkbox"/>

Dersin Amaçları	Koordinasyon kimyası konuları hakkında yeterli bilgiyi öğrenciye vermek			
Dersin İçeriği	Hafta	Konu	Ön Hazırlık	Öğretim Metodu
	1	Koordinasyon kimyasının kısa tarihi		X
	2	Koordinasyon bileşiklerinin adlandırılması	X	
	3	Koordinasyon bileşiklerinde bağlanma		X
	4	Etkin atom numarası teorisi ve uygulamaları		X
	5	Koordinasyon bileşiklerinde değerlik bağı teorisi		X
	6	Koordinasyon bileşiklerinde kristal alan teorisi		X
	7	10 Dq enerjisi hesaplanması		X
	8	10 Dq enerjisini etkileyen faktörler		X
	9	Koordinasyon bileşiklerinde molekül orbital teorisi		X
	10	Koordinasyon bileşiklerinde ligand alan teorisi		X
	11	Koordinasyon bileşiklerinde izomeri	X	
	12	Koordinasyon bileşiklerinde elektronik geçişler		X
	13	Koordinasyon bileşiklerinin manyetik özellikleri	X	
14	Organometaller Kimyası		X	



T.C.  
NECMETTİN ERBAKAN ÜNİVERSİTESİ  
FEN BİLİMLERİ ENSTİTÜSÜ



<b>Öğrenim Kazanımları</b>	1-)Koordinasyon bileşikleri hakkında bilgiler öğrenir. 2-)Metal ile ligand etkileşimi arasında bağlantı kurar. 3-)Koordinasyon bileşiklerinin spektroskopik verilerini değerlendirebilir. 4-)Bu bileşiklerin teknolojide kullanılması için bağlantı kurar.
<b>Öğretim Yöntemleri</b>	Sözlü anlatım
<b>Ders İçin Önerilen Kaynaklar</b>	1)James E. Huheey, Ellen A. Keiter, Richard L. Keiter, Okhil K. Medhi Pearson Education, 2006 2)Inorganic Chemistry, D.F. Shriver, P.W. Atkins, Oxford University Pres, 1999. 3)Koordinasyon Kimyası, Turgut Gündüz, Gazi Kitabevi, 2005

Değerlendirme Metodu		
Yarıyıl Çalışmaları	Adet	Yüzde
Ara Sınav		
Devamsızlık		
Quiz		
Ödev		
Proje		
Saha Çalışması		
Sunum /Seminer		
Uygulama Çalışmaları (Laboratuvar, Stüdyo Çalışmaları vb)		
Diğer (staj vb)		
	<b>Toplam</b>	
<b>Yarıyıl Çalışmaları</b>		
Yıl İçinin Başarıya Oranı		
Finalin Başarıya Oranı	1	100
	<b>Toplam</b>	100

T: Teori; U: Uygulama; AKTS: Avrupa Kredi Transfer Sistemi