

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
İleri Anorganik Kimya II	5106290	Bahar	3+0	3	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Koordinasyon bileşiklerinde yapı ve geometri özelliklerinin öğrenilmesi				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p><b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Lisans düzeyinde öğrenilen koordinasyon sayıları ve geometrilerine ilişkin bilgilerin geliştirilmesi</li> <li>2. Bu alanda edinilmiş bilgilerin karşılaşılan örneklerdeki geometri izomeri uygulamalarında kullanılması</li> <li>3. Edindiği bilgileri ödevler yolu ile grup çalışmalarında sunma</li> <li>4. Bu alanda edinilmiş bilgi ve becerilerin farklı disiplinlerdeki bilgiler ile bütünleştirilmesi becerisini kazanma</li> <li>5. Bu yolla edinilmiş kompleks yapılar ve geometriler ile ilgili bilgilerin bağımsız yürütülebilecek çalışmalarda kullanılabilme becerisinin kazanılması</li> <li>6. Bu alanda edinilmiş bilgilerin kullanılmasıyla eleştirel bir bakış açısı yakalayabilme.</li> </ol>				
Dersin İçeriği	Koordinasyon sayıları ve geometrileri, yapı ve stereoizomerler				

Haftalar	Konular
1	Koordinasyon sayısı 2 ve 3 olan kompleksler ve geometrileri
2	Koordinasyon sayısı 4 olan kompleksler ve geometrileri
3	Koordinasyon sayısı 4 olan kompleksler ve geometrileri
4	Koordinasyon sayısı 5 ve 6 olan kompleksler ve geometrileri
5	Koordinasyon sayısı 5 ve 6 olan kompleksler ve geometrileri
6	Koordinasyon sayısı 7 ve 8 olan kompleksler ve geometrileri
7	Arasınav
8	Sekizden büyük koordinasyon sayısı ve geometriler
9	Koordinasyon bileşiklerinde yapı izomerleri, Koordinasyon bileşiklerinde stereoizomerler
10	Geometrik izomerler, Optik izomerler
11	Optik izomerlerin kimyasal olarak kayması
12	Kare düzlem komplekslerde trans etki
13	Oktahedral komplekslerde trans etki
14	Genel Tekrar

#### Genel Yeterlilikler

Etkinlikler ayrıntılı olarak "Değerlendirme" ve "İş Yüğü Hesaplaması" bölümlerinde verilmiştir.

#### Kaynaklar

Saim Özkar, Bekir Çetinkaya, Ahmet Gül, Yaşar Gök, (1999) *Anorganik Kimya*.  
Saim Özkar, 5. Baskı, (2005), *Anorganik Kimya*.

#### Değerlendirme Sistemi

**Arasınav:** %40  
**Final:** %60  
**Bütünleme:**

PROĐRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŐKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖK1	5	5	4	4	4	5	5	4	4	3	3	4	4	4
ÖK2	4	4	4	5	5	5	5	4	4	5	5	3	3	3
ÖK3	4	4	5	5	4	4	4	5	5	5	4	4	4	4
ÖK4	5	5	5	5	4	4	4	4	4	5	5	4	5	5
ÖK5	4	4	5	5	4	4	3	3	4	4	4	5	5	5
ÖK6	5	5	5	4	4	4	3	4	4	4	3	3	4	4
<b>ÖK: ÖĞrenme Kazanımları PÇ: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>İleri Anorganik Kimya II</b>	5	5	4	5	4	4	5	4	4	5	4	4	4	5