

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Anorganik Kimya-II		IV	4+0	4	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Çözücü sistemler, Koordinasyon bileşikleri, Anorganik Reaksiyon Mekanizmaları konularında bilgiler vermek				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b> 1. Çözücü sistemler, Koordinasyon bileşikleri, Anorganik Reaksiyon Mekanizmaları konularında temel bilgiler edinir ve bu konularda yorum yapabilme kabiliyeti gelişir.				
Dersin İçeriği					
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Protonlu ve Protonsuz Çözücü Sistemleri, Gaz Fazında Asitler ve Bazlar, Asit ve Bazlarda Sertlik ve Yumusaklık, Asit ve Baz Kavramı İle İlgili Uygulamalar				
2	Geçiş Metalleri ve Koordinasyon Bileşikleri; Geçiş Metallerinin Genel Özellikleri,				
3	Koordinasyon Bileşiklerinin Geometrisi, Koordinasyon Bileşiklerinde İzomerlik				
4	Koordinasyon Bileşiklerinde Kimyasal Bağ, Etkin Atom Numarası ve 18 Elektron Kuralı, Değerlik Bağı Kuramı				
5	Kristal Alan Kuramı, Kristal Alan Yarıлма Enerjisini Etkileyen Faktörler				
6	Kristal Alan Kararlılık Enerjisinin Önemi, Oktahedral Konum Kararlılık Enerjisi, Jahn-Teller Teoremi				
7	Ara sınav				
8	Molekül Orbital Kuramına Göre Koordinasyon Bileşiklerinin Yapısı				
9	Molekül Orbital Kuramına Göre Koordinasyon Bileşiklerinin Yapısı				
10	Koordinasyon Bileşikleri ve Elektronik Spektrum				
11	Koordinasyon Bileşikleri ve Elektronik Spektrum				
12	Anorganik Tepkime Mekanizmaları; Kararlılık Ve İnertlik, Tepkime Hızları Ve Mekanizmaları				
13	Substitüsyon Tepkimeleri, Tetrahedral Bileşiklerde Substitüsyon Tepkimeleri,				
14	Kare Düzlem Bileşiklerde Substitüsyon Tepkimeleri, Oktahedral Bileşiklerde Substitüsyon Tepkimeleri				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
Ders geçme başarısını belirlemek için öğrencinin süreçte yaptığı etkinliklere belli oranda puanlar verilecektir.					
<b>Kaynaklar</b>					
Özkar, S., <i>Anorganik Kimya</i> .Pelikan Yayınları. Ölmez, H., Yılmaz, V. T., <i>Anorganik Kimya</i> . Kaya, C., <i>İnorganik Kimya 1, İnorganik Kimya 2</i> Huheey, J. E., <i>Inorganic Chemistry</i> , Principles of The Structure and Reactivity Schriner and Atkins, <i>Inorganic Chemistry</i>					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
<b>Ara sınav: % 40</b>					
<b>Final: % 60</b>					
<b>Bütünleme: % 60</b>					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	5	3	3	4	4	4	5	3	4	4	5	3	4	5
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları												PÇ: Program Çıktıları		
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek				

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Anorganik Kimya-II	5	3	3	4	4	4	5	3	4	4	5	3	4	5