

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Anorganik Sentez Teknikleri	5106171	GÜZ	3+0	3	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Anorganik bileşiklerin sentez mekanizmalarının öğrenilmesi				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Öğrenciler Sübstitüsyon Reaksiyonları hakkında bilgi edinecektir. 2. Öğrenciler bağ kuvveti ve reaksiyon hızı hakkında bilgi edinir. 3. Öğrenciler Yükseltgen Katılma Reaksiyonlarını analiz edebileceklerdir. 4. Öğrenciler anorganik fotokimya hakkında temel bilgileri edinecekler. 5. Öğrenciler Metal İyon Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının Hız ve Mekanizmalarının anlaşılması becerisini kazanır. 				
Dersin İçeriği	Sübstitüsyon Reaksiyonları. Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon./ Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon./ Koordinasyon Sayısı Beş Olan Bileşiklerde Sübstitüsyon./ Düzgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon./ Bağ Kuvveti ve Reaksiyon Hızı. Stereokimyasal Değişimler./ Yükseltgen Katılma Reaksiyonları./ Anorganik Fotokimya./ Metal İyon Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları.				
Haftalar	Konular				
1	Sübstitüsyon Reaksiyonları				
2	Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
3	Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
4	Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon				
5	Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon				
6	Koordinasyon Sayısı Beş Olan Bileşiklerde Sübstitüsyon				
7	Arasınav				
8	Düzgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
9	Düzgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
10	Bağ Kuvveti ve Reaksiyon Hızı				
11	Stereokimyasal Değişimler				
12	Yükseltgen Katılma Reaksiyonları				
13	Anorganik Fotokimya				
14	Metal İyon Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları				
Genel Yeterlilikler					
Anorganik sentez tekniklerini öğrenir.					
Kaynaklar					
William L. Jolly, (1991), <i>Modern Inorganic Chemistry</i> M.C. CrawHill.inc New York					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE											
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU											
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1	5	5	5	4	5	3	5	4	3	4	5
ÖÇ2	3	5	5	5	4	5	5	5	5	5	4
ÖÇ3	3	5	5	5	4	5	5	5	5	5	4
ÖÇ4	4	5	3	4	4	3	5	4	5	5	4
ÖÇ5	5	5	5	5	5	3	5	4	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
Matematik II	4	5	5	5	4	4	5	4	4	5	4