

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Anorganik Reaksiyon Mekanizmaları		VI	2+0	2	2
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Anorganik bileşiklerin reaksiyon mekanizmalarının öğrenilmesi				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<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. 				
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 İon Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları.				
Haftalar	Konular				
1.	Sübstitüsyon Reaksiyonları				
2.	Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
3.	Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
4.	Düzgün Dörtüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
5.	Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon				
6.	Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon				
7.	Arasınava				
8.	Koordinasyon Sayısı Beş Olan Bileşiklerde Sübstitüsyon				
9.	Düzgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon				
10.	Bağ Kuvveti ve Reaksiyon Hızı				
11.	Bağ Kuvveti ve Reaksiyon Hızı				
12.	Yükseltgen Katılma Reaksiyonları				
13.	Anorganik Fotokimya				
14.	Metal İon Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları				
Genel Yeterlilikler					
Anorganik Reaksiyon Mekanizmaları hakkında bilgi edinir.					
Kaynaklar					
<i>Reaction mechanisma in inorganic chemistry M.L.tobe , butterworths, London</i> <i>Inorganic Chemistry. Gar Y.L.Miessler-Donald A. Tarr Prentice Hall. International inc. N.Y. 1991</i>					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60 Projeler : Ödevler :					

PROĐRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŐKİSİ TABLOSU

	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14
ÖK1	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	3	4	4
ÖK2	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	4	4	4
ÖK3	5	4	4	3	3	4	4	3	4	4	3	4	4	4
ÖK4	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4
ÖK: ÖĞrenme Kazanımları PY:Program Çıktıları														
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İliŐkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Anorganik Reaksiyon Mekanizmaları	5	4	4	3	3	4	4	4	4	4	3	4	4	4