

# ANORGANİK KİMYADA REAKSİYONMEKANİZMALARI

1	Ders Adı:	ANORGANİK KİMYADA REAKSİYONMEKANİZMALARI
2	Ders Kodu:	KIM6026
3	Ders Türü:	Seçmeli
4	Ders Seviyesi	Doktora
5	Dersin Verildiği Yıl:	2
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	4
7	Dersin AKTS Kredisi:	6.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	3.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	Yok
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Prof. Dr. RAHMIYE AYDIN
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	Yok
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	Uludağ Üniversitesi, Fen-Edebiyat Fakültesi, Kimya Bölümü Tel: 0 224 29 41729 e-posta: rahmiye@uludag.edu.tr
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Anorganik bileşiklerin sentez mekanizmalarının öğrenilmesi
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Anorganik kimyada reaksiyon mekanizmaları alanında teorik ve pratik bilgi kazandırır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	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.
	6	
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
<b>Hafta</b>	<b>DERS İÇERİKLERİ</b>	
	<b>Teorik</b>	<b>Uygulama</b>
1	Kimyasal kinetik ile ilgili temel kavramlar.	
2	Ligand Sübstitüsyon Reaksiyonları	
3	Düzyünlü Dörtgen Bileşiklerde Sübstitüsyon	

4	Kare Düzlem Bileşiklerde Sübstitüsyon.	
5	Koordinasyon Sayısı Beş Olan Bileşiklerde Sübstitüsyon	
6	Düztgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon	
7	Düztgün Sekizyüzlü Bileşiklerde Sübstitüsyon	
8	Önceki derslerin tekrarı ve Arasınav	
9	Stereokimyasal Deęişimler	
10	Bağ Kuvveti ve Reaksiyon Hızı.	
11	Yükseltgen Katılma Reaksiyonları	
12	Anorganik Fotokimya	
13	Metal Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları	
14	Metal Komplekslerinde Redoks Reaksiyonlarının hız ve Mekanizmaları	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	1. Anorganik Kimya, D.F. Shriver, P.W. Atkins, C.H. Langford, (Çeviri Editörleri: Özkar, S., Çetinkaya, B., Gül, A., Gök, Y.) Bilim Yayıncılık-Ankara, 2003. 2. İnorganik Kimya, G. L. Miessler, and D. A. Tarr, Çeviri Editörleri: N. Karacan ve P. Gürkan, Palme Yayıncılık, 2002. 3- Inorganic and Organometallic Reaction Mechanisms, Jim D. Atwood; VCH Publishers Inc., 1997.
23	Deęerlendirme	
<b>YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARİ</b>		<b>SAYISI</b>
Ara Sınava		40.00
Kısa Sınava		0.00
Ödev		0.00
Yıl Sonu Sınavı		60.00
Toplam		100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		40.00
Finalin Başarıya Oranı		60.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Deęerlendirme Yaklaşımları		Yazılı sınavlar ve sunum.
24	<b>AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU</b>	

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	3.00	42.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	1.00	14.00
Ödevler	2	12.00	24.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınavlار	1	40.00	40.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	60.00	60.00
Toplam İş Yüğü			220.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			6.00
Dersin AKTS Kredisi			6.00

25	PROGRAM YETERLİLİKLERİ İLE DERS ÖĞRETİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14	PY15	PY16
ÖK1	5	2	4	4	3	4	1	4	2	4	0	0	0	0	0	0
ÖK2	5	2	4	4	3	4	1	4	2	4	0	0	0	0	0	0
ÖK3	5	2	4	4	3	4	1	4	2	4	0	0	0	0	0	0
ÖK4	5	2	4	4	3	4	1	4	2	4	0	0	0	0	0	0
ÖK5	5	2	4	4	3	4	1	4	2	4	0	0	0	0	0	0
<b>ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri</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>			