

KOORDİNASYON KİMYASINDA SEÇME KONULAR

1	Ders Adı:	KOORDİNASYON KİMYASINDA SEÇME KONULAR
2	Ders Kodu:	KIM5014
3	Ders Türü:	Seçmeli
4	Ders Seviyesi	Yüksek Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	1
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	2
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:	Dersin ön şartı yoktur.
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Prof. Dr. Veysel Turan Yılmaz
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	Prof. Dr. Veysel T. YILMAZ
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	vtyilmaz@uludag.edu.tr 02242941749
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Öğrencilerin koordinasyon kimyası bilgilerini bir üst düzeye çıkarmak ve koordinasyon kimyası ile ilgili ileri konuların verilmesidir. Koordinasyon bileşiklerinin tanınması hedeflenmektedir.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Koordinasyon kimyası alanında teorik ve pratik bilgi kazandırır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Koordinasyon bileşikleri hakkında ileri düzey bilgiye sahip olur.
	2	Koordinasyon bileşiklerini adlandırabilir.
	3	Koordinasyon bileşiklerinin yapılarını açıklayabilir.
	4	Koordinasyon bileşiklerinin manyetik özelliklerini yorumlayabilir.
	5	
	6	
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	Koordinasyon bileşiklerinin adlandırılması	
2	Koordinasyon bileşiklerinde izomeri	

3	Koordinasyon bileşiklerinde etkin atom numarası ve 18 elektron kuralı	
4	Koordinasyon bileşiklerinde değerlik bağ teorisi	
5	Koordinasyon bileşiklerinde değerlik bağ teorisi	
6	Koordinasyon bileşiklerinde kristal alan teorisi	
7	Koordinasyon bileşiklerinde kristal alan teorisi	
8	Koordinasyon bileşiklerinde kristal alan teorisi	
9	Önceki derslerin tekrarı ve Arasınava	
10	Koordinasyon bileşiklerinde ligant alan teorisi	
11	Koordinasyon bileşiklerinde ligant alan teorisi	
12	Koordinasyon bileşiklerinin manyetik özellikleri	
13	Koordinasyon bileşiklerinin manyetik özellikleri	
14	Koordinasyon bileşiklerinin manyetik özellikleri	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	[1] Coordination Chemistry Volume I, A.E. Martell, [2] Coordination Chemistry Volume II, A.E. Martell [3] Advanced Inorganic Chemistry, F.A. Cotton, G. Wilkinson, [4] Inorganic Chemistry, D.F. Shriver, P.W. Atkins, [5] Inorganic Chemistry: Principles of Structure and Reactivity, J.E. Huheey, E.A. Keiter, R.L. Keiter, [6] Anorganik Kimya Temel Kavramlar, H. Ölmez, V.T. Yılmaz
23	Değerlendirme	
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALAR		SAYISI
Ara Sınav		1
Kısa Sınav		0
Ödev		0
Yıl Sonu Sınavı		1
Toplam		2
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		50.00
Finalin Başarıya Oranı		50.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		Yazılı sınavlar, çoktan seçmeli testler ve sunum.
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU	

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	3.00	42.00
Ödevler	14	6.00	84.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	1	4.00	4.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	5.00	5.00
Toplam İş Yüğü			181.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			5.90
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	1	1	2	3	3	4	4	4	4	4	0	0	0	0	0	0
ÖK2	1	1	2	3	3	4	4	4	4	4	0	0	0	0	0	0
ÖK3	1	1	2	3	3	4	4	4	4	4	0	0	0	0	0	0
ÖK4	1	1	2	3	3	4	4	4	4	4	0	0	0	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			