

ANORGANİK KİMYA LABORATUARI II

1	Ders Adı:	ANORGANİK KİMYA LABORATUARI II
2	Ders Kodu:	KIM2010
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	2
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	4
7	Dersin AKTS Kredisi:	4.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	0.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	4
11	Dersin Önkoşulu:	Dersin önkoşulu 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 Turan YILMAZ Doç. Dr. Rahmiye AYDIN Doç. Dr. Hasene Mutlu GENÇKAL Doç. Dr. Mehmet Suat AKSOY
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	Adres: Uludağ Üniversitesi Fen-Edebiyat Fakültesi Kimya Bölümü Tel: 0 224 2941726 e-posta: girez@uludag.edu.tr
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Dersin amacı öğrencilere Anorganik Kimya II dersinin temel konularını anlamaya yönelik deneyler yaptırmaktır.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Sonuçlarını değerlendirebilir.
	2	Sonuçları yorumlayabilme kabiliyetini kazanır.
	3	Deney yapma ve tasarlama becerisi kazanır.
	4	Grup çalışması yapabilme becerisi kazanır.
	5	Koordinasyon bileşikler sentezler.
	6	
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama

1		Laboratuvar tanıtımı, uygulanan kuralların açıklanması ve grupların oluşturulması
2		Elementlerin Kararsız Yükseltgenme Basamaklarının Kompleks Oluşumu ile Kararlı Hale Gelmesi ve Co(III) / Co (II) Redoks Sistemi
3		Tetraaminbakır(II) Sülfat Monohidrat, $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{SO}_4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ Eldesi ve Bu Bileşikteki Bakır Miktarının İyodometrik Yöntem İle Tayini
4		Bazı Koordinasyon Bileşiklerinin Elektronik Spektrumları
5		Hekzaaminkobalt(III) Klorür, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$ ve Pentaaminklorokobalt(III) Klorür, $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{Cl}]\text{Cl}_2$, Sentezi
6		Werner Koordinasyon Teorisinin Kondüktometrik İspatı
7		Denge Sabitlerinin Spektrofotometrik Olarak Tayini
8		Koordinasyon Bileşiklerinde İzomeri
9		Önceki derslerin tekrarı ve Arasınava
10		Potasyum Tris(okzalato)kromat(III) Trihidratın, $(\text{K}_3[\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3] \cdot 3\text{H}_2\text{O})$, Hazırlanması
11		Potasyum Tris(okzalato)kromat(III) Trihidratın Saflığının Belirlenmesi Koordinasyon
12		Bileşiklerinde Bağlanma İzomerliği
13		Koordinasyon Bileşiklerinde İzomerlerin IR Spektroskopisi İle Tanınması
14		Spektrofotometrik Olarak Cr(III) ve Cr(VI) Tayini, (Türlendirme)
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	H. ÖLMEZ ve V.T. YILMAZ Anorganik Kimya Temel Kavramlar, 2008. Anorganik Kimya Laboratuvar Föyü
23	Değerlendirme	
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARI		SAYISI
Ara Sınav		25.00
Kısa Sınav		25.00
Ödev		0.00
Yıl Sonu Sınavı		50.00
Toplam		100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		50.00
Finalin Başarıya Oranı		50.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU	

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	0	0.00	0.00
Uygulamalı Dersler	14	4.00	56.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	1.00	14.00
Ödevler	10	2.00	20.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	1	9.00	9.00
Diğer	12	0.50	6.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	15.00	15.00
Toplam İş Yüğü			120.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			4.00
Dersin AKTS Kredisi			4.00

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	5	5	1	4	1	1	1	1	1	1	1	4	0	0	0
ÖK2	1	5	5	1	3	1	1	1	1	1	1	1	4	0	0	0
ÖK3	3	1	1	5	1	1	1	1	1	1	1	1	1	0	0	0
ÖK4	1	1	1	1	4	5	1	1	1	1	5	5	5	0	0	0
ÖK5	5	1	5	5	5	3	3	1	1	1	3	1	1	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek							