

ANORGANİK KİMYA LABORATUARI I

1	Ders Adı:	ANORGANİK KİMYA LABORATUARI I
2	Ders Kodu:	KIM2009
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	2
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	3
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:	Anorganik Kimyada temel deney setlerini kurabilme, gerçekleştirebilme ve sonuçlarını değerlendirebilme ve yorumlayabilme kabiliyetlerinin geliştirilmesidir.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Öğrenciler, anorganik kimya ve temel deney setlerini kurabilir.
	2	Sonuçlarını değerlendirebilir.
	3	Sonuçları yorumlayabilme kabiliyetini kazanır.
	4	Deney tasarlama ve yapma becerisi kazanır.
	5	Grup çalışması yapabilme becerisi kazanır.
	6	İnorganik bileşikler sentezler.
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	

	Teorik	Uygulama
1		Laboratuar tanıtımı, uygulanan kuralların açıklanması ve grupların oluşturulması
2		Sodyum Tiyosülfat Pentahidrat Eldesi ve Tepkimelerinin İncelenmesi
3		Borik Asit, (H ₃ BO ₃) ve Sodyum Peroksoborat Hekzahidrat, (Na ₂ [B ₂ (O ₂) ₂ (OH) ₄].6H ₂ O), Sentezi
4		Bir Hidratın Oluşumu ve Ayrışması, (BaCl ₂ .XH ₂ O, CuSO ₄ .XH ₂ O, Na ₂ S ₂ O ₃ .XH ₂ O)
5		Kurşun(II) İyodür, (PbI ₂) ve Potasyum Triiyodoplumbat dihidrat, (KPbI ₃ .2H ₂ O), Eldesi
6		Hidrobromik Asit, HBr
7		Bakır(I) İyodür, (CuI), Hazırlanması
8		I. Sıra Geçiş Metal İyonlarının Tanınması
9		Önceki derslerin tekrarı ve Arasınava
10		Azot Bileşikleri ve Tanınma Tepkimeleri
11		Fosforik Asidin Potansiyometrik Titrasyonu ve Asitlik Sabitlerinin Hesaplanması
12		Amonyum Demir(II) Sülfat Hekzahidrat (Mohr Tuzu), (NH ₄) ₂ Fe(SO ₄) ₂ .6H ₂ O Sentezi
13		IIA Grubu Metal Okzalat Hidratlarının Sentezi ve Termik Analizi
14		Genel Değerlendirme
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		1
Kısa Sınav		12
Ödev		0
Yıl Sonu Sınavı		1
Toplam		14
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	4	1	1	1	1	1	1	1	4	0	0	0
ÖK3	3	1	1	5	1	1	1	1	2	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
ÖK6	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0	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			