

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. RAHMIYE AYDIN
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	Doç. Dr. Hasene Mutlu GENÇKAL Doç. Dr. Duygu İnci ÖZBAĞCI
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	rahmiye@uludag.edu.tr 0224 2941729
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:	Anorganik kimya alanında pratik bilgi kazandırır.
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		Laboratuvar 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 Okzalal Hidratlarının Sentezi ve Termik Analizi
14		Genel Değerlendirme

22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	1. Anorganik Kimya, N.K.Tunalı ve S. Özkar, Gazi Kitabevi, 2011. 2. İnorganik Kimya, C. Kaya, Cilt I ve Cilt II, Palme Yayıncılık, 2011. 3. Anorganik Kimya, D.F. Shriver, P.W. Atkins, C.H. Langford, (Çeviri Editörleri: S. Özkar, B. Çetinkaya, A. Gül, Y. Gök) Bilim Yayıncılık, 2003. 4. İnorganik Kimya, G. L. Miessler, and D. A. Tarr, Çeviri Editörleri: N. Karacan ve P. Gürkan, Palme Yayıncılık, 2002. 5. Anorganik Kimya Laboratuvar I Föyü
----	---	--

23	Değerlendirme
----	---------------

YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARI	SAYISI	KATKI YÜZDESİ
Ara Sınav	1	25.00
Kısa Sınav	12	25.00
Ödev	0	0.00
Yıl Sonu Sınavı	1	50.00
Toplam	14	100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		50.00
Finalin Başarıya Oranı		50.00
Toplam		100.00

Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları	Yazılı sınavlar ve çoktan seçmeli testler.		
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU		
ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	2.00	28.00
Uygulamalı Dersler	14	2.00	28.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	2.00	28.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	1	16.00	16.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	20.00	20.00
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			