



# Ders Bilgi Formu

Ders Adı	Kodu	Yerel Kredi	AKTS	Ders (saat/hafta)	Uygulama (saat/hafta)	Laboratuvar (saat/hafta)
Anorganik Kimya Laboratuvarı 1	KIM2551	1	2	0	0	2

Önkoşullar	Yok
------------	-----

Yarıyıl	Güz
---------	-----

Dersin Dili	İngilizce, Türkçe
-------------	-------------------

Dersin Seviyesi	Lisans Seviyesi
-----------------	-----------------

Ders Kategorisi	Temel Meslek Dersleri
-----------------	-----------------------

Dersin Veriliş Şekli	Yüz yüze
----------------------	----------

Dersi Sunan Akademik Birim	Kimya Bölümü
----------------------------	--------------

Dersin Koordinatörü	Fikriye Tuncel Elmalı
---------------------	-----------------------

Dersi Veren(ler)	
------------------	--

Asistan(lar)ı	
---------------	--

Dersin Amacı	• Laboratuvar işlemlerini gerçekleştirebilme becerisinin kazandırılması • Karmaşık laboratuvar deneylerinin planlama ve uygulama yeteneğinin kazandırılması • Anorganik Kimya dersinde teorik olarak görülen bilgilerin görsel olarak kavranmasının sağlanması
--------------	--

Dersin İçeriği	Periyodik cetvelde sanayide kullanımları yüksek olan bazı A grubu elementlerinin bileşiklerinin sentezi, çift tuzların sentezi, pigmentlerin sentezi, hidrat eldesi, anorganik maddelerin fluoresans ve fosforesans özellikleri
----------------	---

Opsiyonel Program Bileşenleri	Yok
-------------------------------	-----

## Ders Öğrenim Çıktıları

1	Öğrenciler periyodik tablodaki elementleri kapsamlı bir şekilde tanıyıp, önemli bileşiklerinin elde edilmesi ve kullanım alanlarını belirleyecektir.
2	Öğrenciler laboratuvar ve endüstriyel ölçekte kullanılan anorganik bileşikleri tanıyacaktır.
3	Öğrenciler bu bileşiklerin kullanımının önemini kavramak sureti ile yeni bileşikler tasarlayabilmeyi öğreneceklerdir.
4	Öğrenciler çalışma hayatında pratik bilgileri kullanabilme becerisi kazanacaktır.
5	Öğrenciler teorik olarak edindikleri bilgileri pratikte uygulama becerisine sahip olacaklardır.

## Haftalık Konular ve İlgili Ön Hazırlık Çalışmaları

Hafta	Konular	Ön Hazırlık
1	Laboratuvar Güvenliği	Kaynak kitap giriş
2	Sodyum ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 1
3	Potasyumbikarbonatın hazırlanması	Kaynak kitap deney 2
4	Kalsiyum ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 3
5	Bor ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 4
6	Azot ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 5

7	Kükürt ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 6
8	Ara Sınav 1	
9	Kurşun ve Bileşikleri	Kaynak kitap deney 7
10	Çift tuzların Hazırlanması, reaksiyonu ve ayrışması	Kaynak kitap deney 8
11	Bakır ve bileşikleri	Kaynak kitap deney 9
12	Bir hidratın oluşumu, reaksiyonu ve ayrışması	Kaynak kitap deney 10
13	Bir hidratın oluşumu, reaksiyonu ve ayrışması	Kaynak kitap deney 10
14	Pigmentler/ Pigments	Kaynak kitap deney 11
15	Final	Kaynak kitap deney 12

## Değerlendirme Sistemi

Etkinlikler	Sayı	Katkı Payı
Devam/Katılım		
Laboratuvar	13	10
Uygulama		
Arazi Çalışması		
Derse Özgü Staj		
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği		
Ödev		
Sunum/Jüri		
Projeler		
Seminer/Workshop		
Ara Sınavlar	1	50
Final	1	40
<b>Dönem İçi Çalışmaların Başarı Notuna Katkısı</b>		60
<b>Final Sınavının Başarı Notuna Katkısı</b>		40
<b>TOPLAM</b>		100

## AKTS İşyükü Tablosu

Etkinlikler	Sayı	Süresi (Saat)	Toplam İşyükü
Ders Saati			
Laboratuvar	13	2	26
Uygulama			
Arazi Çalışması			
Sınıf Dışı Ders Çalışması			
Derse Özgü Staj			
Ödev	13	2	26
Küçük Sınavlar/Stüdyo Kritiği			
Projeler			
Sunum / Seminer			

Ara Sınavlar (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	4	4
Final (Sınav Süresi + Sınav Hazırlık Süresi)	1	4	4
<b>Toplam İşyükü</b>			60
<b>Toplam İşyükü / 30(s)</b>			2.00
<b>AKTS Kredisi</b>			2
Diğer Notlar	Yok		