

ANORGANİK KİMYA II

1	Ders Adı:	ANORGANİK KİMYA II
2	Ders Kodu:	KIM2008
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	2
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	4
7	Dersin AKTS Kredisi:	5.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	4.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	Dersin ön koşulu yoktur.
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Prof. Dr. RAHMIYE AYDIN
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	Anorganik Kimya Anabilim Dalı Öğretim Üyeleri
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	rahmiye@uludag.edu.tr 0224 2941729
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Anorganik kimyada temel kavramları ve bu kavramları kullanmasını öğretmektir.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Anorganik kimya alanında teorik ve pratik bilgi kazandırır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Koordinasyon bileşiklerini,
	2	Asitler, bazlar ve çözücülerini,
	3	Katıların yapısını,
	4	Taneciklerarası etkileşimleri öğrenir.
	5	
	6	
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	Koordinasyon Bileşikleri - Geçiş metalleri, Ligantlar ve Koordinasyon bileşiklerinin adlandırılması	
2	Koordinasyon Bileşikleri - Koordinasyon sayısı ve geometri	
3	Koordinasyon Bileşikleri - izomeri	
4	Koordinasyon Bileşiklerinde Bağlanma - Değerlik Bağ Kuramı	

5	Koordinasyon Bileşiklerinde Bağlanma - Kristal Alan Kuramı	
6	Koordinasyon Bileşiklerinde Bağlanma - Kristal Alan Kuramı	
7	Koordinasyon Bileşiklerinde Bağlanma - Jahn-Teller Etkisi	
8	Asit ve Baz- Asit ve baz tanımları, çözücü sistemi	
9	Asit ve Baz- Gaz fazında asitler ve bazlar, sertlik ve yumuşaklık, Asit ve baz uygulamaları	
10	Katılar - iyonik bağ ve Örgü enerjisi	
11	Katılar – Kristal yapıları ve türleri	
12	Katılar – Metalik bağ	
13	Tanecikler arası etkileşimler- Kimyasal bağlar ve diğer etkileşimler	
14	Tanecikler arası etkileşimler- Hidrojen bağı ve tanecikler arası etkileşimin etkileri	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	<p>1. Inorganic Chemistry, N.K.Tunalı ve S. Özkar, Gazi Kitabevi, 2011.</p> <p>2. Inorganic Chemistry, C. Kaya, Cilt I ve Cilt II, Palme Yayıncılık, 2011.</p> <p>3. Inorganic Chemistry, D.F. Shriver, P.W. Atkins, C.H. Langford, (Çeviri Editörleri: S. Özkar, B. Çetinkaya, A. Gül, Y. Gök) Bilim Yayıncılık, 2003.</p> <p>4. Inorganic Chemistry, G. L. Miessler, and D. A. Tarr, Çeviri Editörleri: N. Karacan ve P. Gürkan, Palme Yayıncılık, 2002.</p> <p>5. Basic Concepts of Inorganic Chemistry, H. Ölmez ve V.T. Yılmaz, MKM Yayıncılık, 4. Baskı, 2008</p>
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		40.00
Finalin Başarıya Oranı		60.00
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	4.00	56.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	3.00	42.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınavlار	1	20.00	20.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	30.00	30.00
Toplam İş Yüğü			168.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			4.93
Dersin AKTS Kredisi			5.00

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