

GEÇİŞ METALLERİ KİMYASI

1	Ders Adı:	GEÇİŞ METALLERİ KİMYASI
2	Ders Kodu:	KIM4026
3	Ders Türü:	Seçmeli
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	4
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	8
7	Dersin AKTS Kredisi:	5.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	3.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
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:	
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	Uludağ Üniversitesi, Fen-Edebiyat Fakültesi, Kimya Bölümü Tel: 0 224 29 41729 e-posta: rahmiye@uludag.edu.tr
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Periyodik çizelgede elementlerin çoğu metaldir. Bu derste, metallerin çeşitli özelliklerini öğretmek amaçlandı.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Geçiş metalleri kimyası alanında teorik ve pratik bilgi kazandırır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Metallerin genel özellikleri ve sınıflandırılması kavrar.
	2	s-blok metallerini tanır.
	3	d-blok metalleri tanır.
	4	12. grup elementlerini tanır.
	5	f-blok metalleri tanır.
	6	Edinilen bilgileri kullanabilme becerisi kazanır.
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	Metallerin genel özellikleri ve sınıflandırılması	

2	s-blok metalleri; bulunuş ve kazanım, redoks tepkimeleri	
3	s-blok metalleri; ikili bileşikler	
4	s-blok metalleri; kompleks oluşumu	
5	s-blok metalleri; metalce zengin oksitler, elektrürler ve alkali anyonları.	
6	d-blok metalleri; bulunuş ve kazanım	
7	d-blok metalleri; yüksek değerlikler, orta değerlikler	
8	d-blok metalleri; metal-metal bağlı d-metal bileşikler, soy karakter	
9	Önceki derslerin tekrarı ve Arasınava	
10	d-blok metalleri; metal sülfürleri ve sülfür kompleksleri	
11	12. grup elementleri; bulunuş ve kazanım, redoks tepkimeleri	
12	12. grup elementleri; koordinasyon kimyası	
13	f-blok metalleri; bulunuş ve kazanım	
14	f-blok metalleri; lantanitler ve aktinitler	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	1) Inorganic Chemistry; . D.F. Shriver, P. W. Atkins, third ed., Oxford un. Press(1999) - Anorganik Kimya; Çeviri editörü: S. Özkar, Bilim Yayıncılık, Ankara, 2003 2) Chemistry of the Elements; N.N. Greenwood and Earnshaw, second edition, Elsevier Science Ltd. 1997. 3) Inorganic Chemistry; G.L.Miesster, D.A.Tarr, Prentice-Hall, Inc. 1999 - İnorganik Kimya; Çeviri editörleri: N. Karacan, P. Gürkan, Palme Yayıncılık, Ankara, 2002
23	Değerlendirme	
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARİ		SAYISI
Ara Sınav		1
Kısa Sınav		0
Ödev		1
Yıl Sonu Sınavı		1
Toplam		3
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		40.00
Finalin Başarıya Oranı		60.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		Yazılı sınavlar / çoktan seçmeli testler ve sunum
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU	

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	3.00	42.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	13	4.00	52.00
Ödevler	13	4.00	52.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	1	2.00	2.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	2.00	2.00
Toplam İş Yüğü			152.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			5.00
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	1	3	2	1	3	1	3	2	1	3	1	1	1	0	0	0
ÖK2	1	3	2	1	3	1	3	2	1	3	1	1	1	0	0	0
ÖK3	1	3	2	1	3	1	3	2	1	3	1	1	1	0	0	0
ÖK4	1	3	2	1	3	1	3	2	1	3	1	1	1	0	0	0
ÖK5	1	3	2	1	3	1	3	2	1	3	1	1	1	0	0	0
ÖK6	4	4	1	1	5	1	3	2	1	4	5	4	4	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			