



AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı		İleri İnorganik Kimya							
Ders Kodu		KİM531		Ders Düzeyi		Yüksek Lisans			
AKTS Kredi	9	İş Yüğü	226 (Saat)	Teori	3	Uygulama	0	Laboratuvar	0
Dersin Amacı		İnorganik kimyanın temel prensiplerini anlaması, diğer anabilim dalları ile ilişkilendirmesi ve eleştirel düşünmeyi problemlerin çözümünde uygulaması amaçlanmaktadır.							
Özet İçeriğı		Temel kavramlar: atom, molekül; kimyasal bağ; poliatomik moleküllerde bağlanma; metalik ve iyonik katıların yapı ve enerjileri; asit-bazlar; d-blok metaller kimyası; koordinasyon bileşikleri.							
Staj Durum		Yok							
Öğretim Yöntemleri		Anlatım (Takrir), Tartışma, Problem Çözme							
Dersi Veren Öğretim Elemanı(ları)			Prof. Dr. Muhammet Emin GÜNAY						

Ölçme ve Değerlendirme Araçları

Araç	Adet	Oran (%)
Ara Sınav (Vize)	1	20
Dönem Sonu Sınavı (Final)	1	60
Kısa Sınav (Quiz)	4	10
Ödev	4	10

Ders Kitabı / Önerilen Kaynaklar

1	Inorganic Chemistry, Third Edition, C. E. Housecroft, A. G. Sharpe, Pearson Edu. Ltd. (2008) London.
2	Inorganic Chemistry, Shriver & Atkins', Oxford (2010).
3	İnorganik Kimya-I,II, Prof. Dr. Cemal Kaya, Palme Yayıncılık (2011).
4	Miessler, G. L., Tarr, D. A. (Çeviri Editörleri: Karacan, N., Gürkan, P.) İnorganik Kimya, Palme Yayınları-Ankara (2002)

Hafta	Haftalara Göre Ders Konuları	
1	Teorik	Temel Kavramlar: atom, periyodik tablo, molekül
2	Teorik	Bağlanma modelleri: Lewis yapısı, Oktet kuralı ve izoelektronik türler
3	Teorik	Molekül Geometrisi ve VSEPR Modeli, stereoizomerler
4	Teorik	Bağlanma modeli: değerlik bağ teoremi
5	Teorik	Bağlanma modeli: moleküler orbital teoremi
6	Teorik	Poliatomik moleküllerde bağlanma
7	Teorik	Metalik ve iyonik katıların yapı ve enerjileri: kürelerin istiflenmesi, metallerde polimorfizm, alaşımlar ve yarımetalik bileşikler; metallerde bağlanma ve yarıiletkenler.
8	Teorik	Metalik ve iyonik katıların yapı ve enerjileri: iyonik örgü, örgü enerjisi, Born-Haber çevrimi
9	Ara Sınav (Vize)	Arasınav
10	Teorik	Asit-bazlar
11	Teorik	d-blok metal kimyası, koordinasyon sayısı ve geometri
12	Teorik	d-blok metal komplekslerinde bağlanma: değerlik bağ teoremi
13	Teorik	d-blok metal komplekslerinde bağlanma: kristal alan teorisi
14	Teorik	d-blok-metal komplekslerinde bağlanma: moleküler orbital teoremi
15	Teorik	Koordinasyon bileşiklerinin elektron spektrumları
16	Dönem Sonu Sınavı (Final)	Final Sınavı

Dersin Öğrenme, Öğretme ve Değerlendirme Etkinlikleri Çerçevesinde İş Yüğü Hesabı (Ortalama Saat)

Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yüğü
Kuramsal Ders	14	0	3	42
Ödev	4	6	0	24
Okuma	1	0	56	56
Kısa Sınav	4	10	0	40
Ara Sınav	1	20	2	22



Dönem Sonu Sınavı	1	40	2	42
Toplam İş Yüğü (Saat)				226
Yuvarla [Toplam İş Yüğü (saat) / 25*] = AKTS Kredisi				9
*25 saatlik iş yüğü 1 AKTS olarak kabul edilmektedir.				

Dersin Öğrenme Çıktıları

1	Atomların ve iyonların elektron konfigrasyonunu belirleme de kuantum mekanik prensiplerini uygulayabilir.
2	Periyodik özelliklerin temel ilkelerini anlar ve uygular.
3	Anorganik bileşiklerin yapı tayinin temel prensiplerini bilir ve gösterir.
4	Kimyasal bağın prensipleri bilir.
5	Susuz çözgen ve asit-baz kimyasının temel prensiplerini bilir.
6	Metallerin temel özelliklerinin bilir.
7	Koordinasyon bileşiklerinin temel prensiplerini bilir.

Program Çıktıları (Toprak Yüksek Lisans Programı)

1	Lisans düzeyinde edinilen bilgileri derinleştirerek uygulamaya koyabilme
2	Bilimsel yöntemler kullanarak veri toplayabilme, değerlendirebilme ve yorumlayabilme
3	Toprak Bilimi ve Bitki Besleme alanındaki gelişmeleri izleyerek kendini sürekli güncelleştirebilme
4	Bilimsel araştırma sürecinde uygun yöntem ve analizleri belirleyebilme, sonuçlarını değerlendirebilme
5	Toprak kullanımı ve bitki gelişimi ile ilgili sorunlara çözüm üretebilme

Program ve Öğrenme Çıktıları İlişkisi 1:Çok Düşük, 2:Düşük, 3:Orta, 4:Yüksek, 5:Çok Yüksek

	ÖÇ1	ÖÇ2	ÖÇ3	ÖÇ4	ÖÇ5	ÖÇ6	ÖÇ7
PÇ1	3	2	2	2	2	2	2
PÇ2	3	2	2	2	2	2	2
PÇ3	3	1	1	1	1	1	1
PÇ4	3	2	2	2	2	2	2
PÇ5	3	1	1	1	2	1	1

