

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
İleri Anorganik Kimya 1	5106196	Güz	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	İleri düzeyde atom ve moleküler yapılar ve bağ oluşumlarla ilgili bilgilerin ve MO kuramının öğretilmesi				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Atom teorisi ve moleküllerde bağ oluşumlarının öğrenebilecektir. 2. Simetri prensipleri ve orbital örtüşme modelleriyle MO kuramı hakkında bilgi sahibi olabilecektir. 				
Dersin İçeriği	Atomik yapı , Hidrojen ve hidrojen benzeri atomların yapıları, Kuantum mekaniği temel prensipleri, Atomik orbitaller, Çok elektronlu atomların yapısı, Terim sembolleri, Slater kuralı, Moleküller yapısı, Elektron çifti bağları, Lewis yapısı, Diatomik moleküllerin moleküler orbitalleri, Heteronükleer diatomik moleküllerin MO kuramı Kovalent Bağların özellikleri,				
Haftalar					
1.	Atomik yapı				
2.	Hidrojen ve hidrojen benzeri atomların yapıları				
3.	Kuantum mekaniği temel prensipleri				
4.	Atomik orbitaller				
5.	Çok elektronlu atomların yapısı, Terim sembolleri				
6.	Slater kuralı, Moleküller yapısı				
7.	Arasınav				
8.	Elektron çifti bağları				
9.	Lewis yapısı				
10.	Diatomik moleküllerin moleküler orbitalleri				
11.	Heteronükleer diatomik moleküllerin MO kuramı				
12.	Heteronükleer diatomik moleküllerin MO kuramı				
13.	Kovalent Bağların özellikleri				
14.	Kovalent Bağların özellikleri				
Genel Yeterlilikler					
İleri düzeyde Anorganik Kimya 1 dersi konularını öğrenir.					
Kaynaklar					
<i>Tavsiye Edilen Ders Kitapları</i>					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	4	4	5	4	4	3	3	3	4	4
ÖK2	5	5	4	4	4	3	3	3	4	4
ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ:Program Çıktıları										
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek	

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
İleri Aonorganik Kimya 1	5	5	4	4	4	3	3	3	4	4