

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Anorganik Kimyada Seçme Konular I	5106119	GÜZ	3+0	3	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	İnorganik bileşiklerin yapılarının kavranmasında temel oluşturan teori ve kuramlar				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1 . Verilen tanımlar ve gösterilen örnekler çerçevesinde, inorganik bileşiklerin yapılarına genel bir bakış açısı sağlamak ve bunların yapılarını anlayarak inceleme becerilerini geliştirmek.				
Dersin İçeriği	İnorganik bileşiklerin yapılarının kavranmasında temel oluşturan teori ve kuramlar				
Haftalar	Konular				
1	İnorganik kimyada bağlanma modelleri				
2	İyonik bağ				
3	metal bağı				
4	Katılar				
5	Kovalent bağ				
6	Değerlik Bağ Teorisi				
7	Ara Sınav				
8	Moleküller arası kuvvetler				
9	Asitler- Bazlar				
10	Moleküler Orbital Teori				
11	Moleküler Orbital Teori				
12	Kimyasal bağlarda spektroskopik yaklaşımlar				
13	Kimyasal bağlarda spektroskopik yaklaşımlar				
14	Final sınavı				
Genel Yeterlilikler					
İnorganik bileşiklerin yapılarının kavranmasında temel oluşturan teori ve kuramları öğrenir.					
Kaynaklar					
Özkar, S., <i>Anorganik Kimya</i> , , 6. Baskı, Gazi Kitabevi, Ankara. Shriver, D.F, Atkins, P.W. , <i>Anorganik Kimya</i> , 3. Baskı, Oxford Univ. Press.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40 Final: % 60 Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE											
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU											
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1	5	5	5	4	5	3	5	4	3	4	5
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları											
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek		

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
Anorganik Kimyada Seçme Konular I	4	5	5	5	4	4	5	4	4	5	4