

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Kimyada Formülasyon		V	2+0	2	2
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bileşiklerin formüllerinin ve formüllerin adlarının yazılmasının öğretilmesi				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Kimyasal formülü verilen bir inorganik bileşiğinin adının ve adı verilenlerin formüllerinin IUPAC sistemine göre yazılması öğrenir.				
Dersin İçeriği	Kimyasal bileşiklerinin adlandırılmasına ve formüllerinin yazımına giriş, elementlerin formüllerinin türetilmesi ve periyodik tablolar, elementler ve iyon hallerin adları ve formülleri, çok atomlu iyonların adlandırılması ve formülleri, metal-ametal elementlerin oluşturduğu bileşiklerin adları ve formülleri, ametal-ametal elementlerin oluşturduğu bileşiklerin adları ve formülleri, koordinasyon bileşiklerin formülleri ve adları, organik bileşiklerin formülleri ve adları				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Kimyasal bileşiklerinin adlandırılmasına ve formüllerinin yazımına giriş				
2	elementlerin formüllerinin türetilmesi ve periyodik tablolar				
3	elementler ve iyon hallerin adları ve formülleri				
4	çok atomlu iyonların adlandırılması ve formülleri				
5	metal-ametal elementlerin oluşturduğu bileşiklerin adları ve formülleri,				
6	Ara Sınav				
7	ametal-ametal elementlerin oluşturduğu bileşiklerin adları ve formülleri,				
8	koordinasyon bileşiklerin formülleri ve adları				
9	koordinasyon bileşiklerin formülleri ve adları				
10	Alifatik organik bileşiklerin formülleri ve adları				
11	Alifatik organik bileşiklerin formülleri ve adları				
12	Aromatik organik bileşiklerin formülleri ve adları				
13	Aromatik organik bileşiklerin formülleri ve adları				
14	tekrar				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
Bir kimyasal bileşiğin adının formülün yaygın ve IUPAC adlarını belirleme					
<b>Kaynaklar</b>					
Çetinkaya,B., (1993), <i>Kavramlarla Anorganik Kimya</i> , İnönü Üniversitesi Fen-Edebiyat Fakültesi Yayınları. Ölmez, H., Yılmaz, V.T., (2008), <i>Anorganik Kimya Temel Kavramlar</i> , MKM yayınları. Uyar, T, (1992), <i>Organik Kimya</i> , Çeviri Editörü Güneş Kitapevi.					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
<b>Ara sınav: % 40</b>					
<b>Final: % 60</b>					
<b>Bütünleme:</b>					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	5	5	4	5	5	5	4	5	5	3	4	3	4	4
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	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Kimyada formülasyon	5	5	4	5	4	5	4	4	4	5	4	4	4	4