

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya I		I	5+0	5	8
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren	Bölüm Öğretim Üyeleri				
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	1. öğrencilerin daha sonraki yıllarda görecekleri kimya derslerine hazırlamak dersin temel amacıdır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<b>Bu dersin sonunda öğrenci;</b> 1. Kimyanın alt dallarındaki dersleri temel seviyede öğrenmiş olacaklar. 2. Kimyanın alt anabilim dallarını öğrenmekle birlikte kimyanın hangi konularla ilgilendiği hususunda genel bilgi almış olacaklar.				
Dersin İçeriği	Madde-Özellikleri ve Ölçümler, Atomlar ve Atomik teori, Kimyasal Bileşikler, Kimyasal Reaksiyonlar, Sulu Çözeltilerde Reaksiyonlar, Gazlar, Termokimya, Atomun elektron yapısı, Periyodik Cetvel ve Atomik Özellikler, Kimyasal Bağlar-I, Kimyasal bağlar-II, Sıvılar, Katılar, ve Moleküllerarası Kuvvetler, Çözeltiler ve Fiziksel Özellikleri.				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Madde-Özellikleri ve Ölçümler				
2	Atomlar ve Atomik teori				
3	Kimyasal Bileşikler Kimyasal Reaksiyonlar, Sulu Çözeltilerde Reaksiyonlar				
4	Gazlar,				
5	Gazlar,				
6	Termokimya,				
7	Atomun elektron yapısı				
8	Atomun elektron yapısı				
9	Periyodik Cetvel ve Atomik Özellikler				
10	Kimyasal Bağlar-I				
11	Kimyasal bağlar-II				
12	Sıvılar, Katılar, ve Moleküllerarası Kuvvetler				
13	Sıvılar, Katılar, ve Moleküllerarası Kuvvetler				
14	Çözeltiler ve Fiziksel Özellikleri.				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
Anlatılacak konulara uygun öğretim yöntemi seçmek, verilecek bilgilerin en iyi yöntemle öğrencilerin seviyesine göre vererek öğretme, dönem sonunda öğrencileri bilgi seviyesinin ölçülmesi.					
<b>Kaynaklar</b>					
Uyar, T. ve Aksoy,S. (çeviri editörü) (2003) Genel Kimya İlkeler Ve Modern Uygulamalar 1 ve 2, Ankara:Palme Yayınları. Erdik, E., Sarıkaya, Y. (2004) Temel Üniversite Kimyası Ankara Gazi Kitabevi.					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
<b>Arasınav:</b> %40 <b>Final:</b> %60 <b>Bütünleme:</b> %60					

**PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE  
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU**

	PÇ 1	PÇ 2	PÇ 3	PÇ 4	PÇ 5	PÇ 6	PÇ 7	PÇ 8	PÇ 9	PÇ 10	PÇ 11	PÇ 12	PÇ 13	PÇ 14
ÖÇ1	5	4	5	4	5	4	4	3	4	4	4	3	4	4
ÖÇ2	5	4	3	5	5	5	5	5	4	4	4	4	5	3
ÖÇ3	4	4	3	3	4	5	5	5	5	4	4	4	4	5
ÖÇ4	5	5	5	5	4	4	4	4	3	3	5	5	4	4
<b>ÖÇ: Öğrenme Çıktıları</b>												<b>PÇ: Program Çıktıları</b>		
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>			<b>2 Düşük</b>			<b>3 Orta</b>		<b>4 Yüksek</b>		<b>5 Çok Yüksek</b>			

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Genel Kimya I	5	4	4	4	5	5	4	4	5	4	4	5	5	5