

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya	1506105	I	3+0	3	4
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Kimyanın temel kavramlarına yönelik bilgi, beceri ve uygulama yetkinliği kazandırmaktır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Kimyanın temel ilkeleri ve teorik esaslarını kavrayarak, dersle ilgili bilimsel problemleri analiz edebilme ve değerlendirebilme becerisini kazanır. 2. Madde ve özelliklerini kavrar. 3. Atomun yapısı ve atom ile ilgili teoriler, periyodik cetvel hakkında yorum ve uygulama yapar. 4. Kimyasalların sembollerini öğrenerek bu kimyasalların özellikleri hakkında bilgi sahibi olur. 5. Kimyanın temel kanunlarının ve kuramlarının, kimyasal olaylardaki işleyişini açıklar. 6. Kimyasal reaksiyonları ve hesaplamalarını kavrar. 7. Gazlar hakkında bilgi sahibi olur. 				
Dersin içeriği	Temel kavramlar, Madde ve Özellikleri, atomun yapısı, bileşik formüllerinin yazılması, isimlendirilmesi ve mol kavramı, kimyasal reaksiyonlar ve hesaplamalar, fazlar, kimyasal bağlama, çözeltiler, radyoaktivite, asitler ve bazlar, yükseltgenme ve indirgenme reaksiyonları, organik kimya.				
Haftalar	Konular				
1	Kimyada temel kavramlar				
2	Madde ve Özellikleri				
3	Maddelerin Ayrılması				
4	Elementler, Bileşikler ve Atom Modelleri				
5	Maddenin Yapısı, Periyodik Tablo				
6	Mol ve Avogadro Sayısı				
7	Arasınnav				
8	Kimyasal reaksiyonlar ve hesaplamalar				
9	Kimyasal bağlar				
10	Çözünürlük ve çözeltiler				
11	Asitler ve bazlar				
12	Yükseltgenme ve indirgenme reaksiyonları				
13	Faz sistemleri, Organik kimya				
14	Organik kimya, Radyoaktivite				
Genel Yeterlilikler					
<ol style="list-style-type: none"> 1. Kimya ile ilgili genel bilgileri açıklayabilir, 2. Temel kimya prensiplerini açıklayabilir, 3. Maddeleri sınıflandırılabilir, 4. Maddelerin atom yapısını, kimyasal bağını ve reaksiyon ısısının önemini açıklayabilir, 5. Radyoaktif özellikleri bilerek gerekli korunma tedbirlerini uygulayabilir, 6. Kimya kanunlarını mesleki olaylarda kullanabilme becerilerini gösterebilir. 					
Kaynaklar					
Aydın, A. O., Sevinç, V. & Şengil, İ. A. (2001). <i>Temel Kimya</i> , Adapazarı; Aşıyan Yayınları. Chang, R. (2006). <i>Genel Kimya: Temel Kavramlar(4. Baskıdan Çeviri)</i> , Ankara: Palme yayıncılık. Petrucci, R.H., Harwood, W.S. & Herring, F.G. (2012). <i>Genel Kimya: İlkeler ve Modern Uygulamalar (10. Baskıdan Çeviri)</i> , Ankara: Palme yayıncılık.					
Değerlendirme Sistemi					
Arasınnav: %40 Final: %60 Bütünleme:					

**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	PÇ 15	PÇ 16	
ÖÇ1	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ2	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ3	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ4	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ5	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ6	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ7	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
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	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	PÇ 15	PÇ 16
Genel Kimya	3	1	4	3	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1