

Dersin Adı	Ders Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredi	AKTS
Genel Kimya	1701119	I	3 + 0	3	3
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Temel kimya kavramlarını, kanun ve teorilerini öğretmek, kimyasal hesaplamaları yapabilme becerisini ve öğrendikleri beceri ve uygulama bilgilerini mesleki alanlarında kullanabilecekleri yetkinliği kazandırmaktır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci:</p> <ol style="list-style-type: none"> Maddenin ve atomun yapısını ve özelliklerini tanımlar. Periyodik tablo yardımıyla bir bileşiğin formülünü yazar ve adlandırır. Asitlerin, bazların, tuzların ve oksitlerin yapısını açıklar. Çözelti ve özelliklerini kavrar. Mol, molalite, normalite gibi kavramları tanımlar ve hesaplamaları yapar. 				
Dersin İçeriği	Madde ve atomun yapısı ve özellikleri, periyodik tablo ve özellikleri, kimyasal bağlar, bileşikler ve özellikleri, çözeltiler, gazlar, asitler, bazlar, tuzlar ve oksitler, kimyasal reaksiyonlar ve hesaplamalar, reaksiyon çeşitleri, temel kimya kanunları, çözelti ve özellikleri, çözeltilerin hazırlanması ve derişim hesaplamaları, gazlar ve genel özellikleri, ideal gaz denklemi.				
Haftalar	Konular				
1	Maddenin tanımı ve sınıflandırılması, maddedeki fiziksel ve kimyasal değişimler, karışımların ayrıştırılması				
2	Atom teorileri, atomun yapısı ve özellikleri, elektron dağılımı				
3	Periyodik tablo ve özellikleri, metaller, ametaller ve soygazlar				
4	Kimyasal bağlar, iyonik bağ, kovalent bağ, metalik bağ				
5	Bileşikler ve genel özellikleri				
6	Bileşiklerin yazılması ve adlandırılması				
7	Ara sınav				
8	Asit, baz ve pH kavramı				
9	Tuz ve oksit				
10	Kimyasal reaksiyonlar ve hesaplamalar, reaksiyon çeşitleri				
11	Temel kimya kanunları				
12	Çözelti, çözelti çeşitleri, çözünürlük, çözünürlüğe etki eden faktörler				
13	Çözeltilerin hazırlanması ve derişim hesaplamaları				
14	Gazlar ve genel özellikleri, ideal gaz denklemi				
Genel Yeterlilik					
<ol style="list-style-type: none"> Asidik ve bazik çözeltiler hazırlayabilir. Karışımları ayrıştırma yöntemlerini Periyodik tablo yardımı ile bileşiklerin formülünü yazabilir. Kimyasal reaksiyon ve derişim hesaplamaları yapabilir. 					
Kaynaklar					
Alpaydın, S., Şimşek, A. (2016). <i>Genel Kimya</i> . Konya: Eğitim Yayınevi.					
Şanlı, M. (2000). <i>Genel Kimya</i> . Bursa: Ekin Kitapevi.					
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	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2
ÖÇ2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2
ÖÇ3	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2
ÖÇ4	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2
ÖÇ5	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2
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	PÇ15
Genel Kimya	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	4	2	4	2