

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya	1303120	I	2+0	2	2
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin ana amacı madde ve özelliklerini, maddenin ayırt edici özelliklerini, atomlar arası bağları, yaşam kaynağımız su ve özelliklerini, çözeltileri, asit-bazları, gaz kanunlarını ve stokiyometriyi öğrencilere öğretmektir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; <ol style="list-style-type: none"> 1. Moleküllerin basit yapılarını çizer ve atomun yapısı hakkında temel bilgileri öğrenir. 2. Basit kimyasal reaksiyonları yazar ve denkleştirir. 3. Çevremizdeki katı, sıvı ve gaz maddelerin özellikleri öğrenir. 4. Çevre kirliliğini önleme ve azaltmada kullanılan teknolojilerin kimyası hakkında detaylı bilgi sahibi olur. 5. Çevre ve kimya bilinci ve duyarlılığı kazanır. 				
Dersin İçeriği	Bu ders başlıca maddenin yapısı ve özellikleri, ayırt edici özelliklerini, kimyasal ve fiziksel bağları, su, çözeltiler, asit ve bazlar, gaz kanunları ve stokiyometrik hesaplamaları, kimyasal maddelerle emniyetli ortamda çalışmayı ve laboratuvarında dikkat edilmesi gereken kuralları kapsar.				
Haftalar	Konular				
1	Madde ve özellikleri, birim çevirme, element, bileşik, karışım, emülsiyon, koloit				
2	Maddedeki değişimler, maddenin ayırt edici özellikleri, atom ve moleküller				
3	İyon, izotop, periyodik tablo, elektron dağılımı				
4	Atom ve moleküller arası bağlar, polar ve polar olmayan maddeler				
5	Elektro negatiflik, yüzey gerilimi, temas açısı				
6	Su teknolojileri, su yumuşatma				
7	Su teknolojileri, su yumuşatma				
8	Çözeltiler, asitler-bazlar				
9	Mol kütlesi, konsantrasyon, titrasyon ve hidroliz				
10	Kimyanın temel kanunları				
11	Gaz ve gaz kanunları				
12	Stokiyometrik hesaplar, kimyasal reaksiyonlar				
13	Kimyasal maddelerle emniyetli ortamda çalışma, laboratuvarında dikkat edilmesi gereken noktalar				
14	Kimyasal maddelerle emniyetli ortamda çalışma, laboratuvarında dikkat edilmesi gereken noktalar				
Genel Yeterlilikler					
<ol style="list-style-type: none"> 1. Maddenin yapısını bilir ve yorumlar. 2. Genel kimya ile çevre ilişkisini bilir. 3. Kimyasal maddeleri tanıır. 4. Laboratuvar ortamında kimyasal maddeleri nasıl kullanacağını bilir. 					
Kaynaklar					
Hazer, B. (2012). <i>Genel Kimya</i> . İstanbul: Türkmen Kitabevi. Kaya, M. (2009). <i>Genel Kimya Ders Notları</i> . Eskişehir: ESOGÜ. Petrucci, H. H. (2010). <i>Genel Kimya 1</i> . Ankara: Palme Yayıncılık.					
Değerlendirme Sistemi					
Sınavların değerlendirmelerinin yapılacağı tarih, gün ve saatler daha sonra Yüksekokul Yönetim Kurulunun alacağı karara göre açıklanacaktır.					
Kısa Sınav %20					
Ara Sınav: %30					
Yarıyıl sonu Sınav: %50					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU									
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9
ÖK1	1	1	1	2	2	1	2		
ÖK2	1	1	1	2	2	1	2		
ÖK3	1	1	1	2	2	1	2		
ÖK4	5	4	4	4	4	1	2		
ÖK5	5	4	4	4	4	1	2		
ÖK: Öğrenme Kazanımları 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
Genel Kimya	3	3	3	3	3	1	2		