

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SİVEREK MESLEK YÜKSEKOKULU
GIDA TEKNOLOJİSİ PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya		I	3+ 0	3	4
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
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	Bu dersin sonunda öğrenci: 1.Maddenin ve atomun yapısını ve özelliklerini tanımlar. 2.Periyodik tablo yardımıyla bir bileşiğin formülünü yazar ve adlandırır. 3.Asitlerin, bazların, tuzların ve oksitlerin yapısını açıklar. 4.Çözelti ve özelliklerini kavrar. 5.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	Bileşiklerin yazılması ve adlandırılması				
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					
1. Asidik ve bazik çözeltiler hazırlayabilir. 2. Karışımları ayrıştırma yöntemlerini sıralayabilir. 3. Periyodik tablo yardımı ile bileşiklerin formülünü yazabilir. 4. Kimyasal reaksiyon ve derişim hesaplamalarını 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					
Harran Üniversitesi Önlisans ve Lisans Yönetmeliği gereği akademik dönem başında ilan edilen ders izlencelerinde belirtilecektir.					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖÇ1	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-
ÖÇ2	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-
ÖÇ3	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-
ÖÇ4	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-
ÖÇ5	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları										
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek	

PROGRAM ÇIKTILARI VE İLGİLİ DERSİN İLİŞKİSİ										
Dersin Adı	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
Genel Kimya	-	2	-	-	2	-	-	4	-	-