

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
TIBBİ GÖRÜNTÜLEME TEKNİKLERİ PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Kredisi	AKTS
Temel Kimya	0303127	I	2	2	2
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Temel kimya bilgilerinin anlatılması amaçlanmaktadır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1. Kimyasal maddeler hakkında genel bilgiler edinir. 2. Kimyasal reaksiyonlar hakkında bilgi sahibi olur. 3. Çözelti hazırlamayı öğrenir. 4. Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 5. Elementler ve bileşiklerin özelliklerini kavrar.				
Dersin İçeriği	Kimyaya giriş, madde ve özellikleri, atomun yapısı, elementler, bileşikler, kimyasal bağlar, periyodik sistem, mol kavramı, kimyasal hesaplamalar, asitler ve bazlar, çözeltiler, derişim birimleri (kütlece yüzde, hacimce yüzde, hacim-kütlece yüzde, molarite, normalite, molalite, ppm) konularına değinilecektir.				
Haftalar	Konular				
1	Kimyaya giriş				
2	Madde ve özellikleri				
3	Atomun yapısı				
4	Elementler				
5	Bileşikler				
6	Kimyasal bağlar				
7	Periyodik sistem				
8	Mol kavramı				
9	Kimyasal hesaplamalar				
10	Asitler ve bazlar				
11	Çözeltiler				
12	Derişim birimleri (kütlece yüzde, hacimce yüzde, hacim-kütlece yüzde)				
13	Derişim birimleri (molarite, normalite, molalite, ppm)				
14	Genel Değerlendirme				
Genel Yeterlilikler					
1. Element ve bileşiklerin özelliklerini kavrar. 2. Kimyasal hesaplamaları yapabilir. 3. Çözelti hazırlayabilir.					
Kaynaklar					
Ender, E., Yüksel, S. (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> . Ankara: Gazi Kitabevi. Petrucci, H. (1994). <i>Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> . Ankara: PalmeYayıncılık. Soydan, B. (2000). <i>Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya</i> . İstanbul: Beta BasımYayım.					
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	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15	PÇ16
ÖÇ1	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4
ÖÇ2	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4
ÖÇ3	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4
ÖÇ4	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4
ÖÇ5	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları																
Katkı Düzeyi	1 ÇokDüşük			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	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15	PÇ16
Temel Kimya	4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4