

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
PODOLOJİ PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Ulusal Kredisi	AKTS Kredisi
Temel Kimya	0312103	1	2+0	2	4
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Temel kimya bilgilerinin anlatılması hedeflenmiştir.				
Dersin Kazanım Çıktıları	Bu dersin sonucunda öğrenci; 1.Kimya hakkında genel bilgilere sahip olur. 2.Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi öğrenir. 3.Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 4.Elementlerin yapısını öğrenerek tepkime durumlarını kavrar. 5 asidik ve bazik bileşiklerin kullanım alanlarını tanımlar.				
Dersin İçeriği	Kimyaya giriş, kimyasal hesaplamalar, gazlar, katılar, sıvılar, kimyasal termodinamik, reaksiyon hızı ve denge, çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge, elektrokimya reaksiyonları, periyodik sistem, periyodik sistem, atomun yapısı, kimyasal bağ, yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları, elementler gibi konular işlenecektir.				
Haftalar	Konular				
1.	Kimyaya giriş				
2.	Kimyasal hesaplamalar				
3.	Gazlar, katılar, sıvılar				
4.	Kimyasal termodinamik				
5.	Reaksiyon hızı ve denge				
6.	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge				
7.	Ara sınav				
8.	Elektrokimya reaksiyonları				
9.	Periyodik sistem				
10.	Periyodik sistem				
11.	Atomun yapısı				
12.	Kimyasal bağ				
13.	Yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları				
14.	Elementler				
Gerekli Yeterlilikler					
Kimyasal hesaplamaları yapabilir. Maddenin bulunma hallerini tanımlayabilir. Maddenin yapısını tanımlayabilir.					
Kaynaklar					
Ender E., Yüksel S., (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> , Gazi Kitabevi, Ankara Petrucci, H.,Ralph; Harwood, S.William, (1994). <i>Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> , Palme Yayıncılık Soydan B., Ayşe A., Zehra; (2000). <i>Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya</i> , Beta Basım Yayım Jack C., (1996). <i>Kimya</i> , Tübitak Popüler Bilim Kitapları no:127, Ankara					
Değerlendirme Sistemi					
Arasnav: %40 Final: %60 Bütünleme: %60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE															
DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14	PY15
ÖK1	4	2	2	1	1	2	3	4	5	4	3	4	3	2	4
ÖK2	5	2	2	1	1	2	4	5	5	5	4	5	4	3	5
ÖK3	4	1	2	1	1	2	3	3	4	4	3	4	3	2	4
ÖK4	1	1	1	1	1	1	2	2	4	4	3	3	3	3	4
ÖK5	2	1	2	1	1	1	3	4	4	4	3	4	3	2	4
ÖK: Öğrenme Kazanımları PY: Program Çıktıları															
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek		

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PY13	PY14	PY15
Temel Kimya	4	2	2	1	1	2	3	4	5	4	3	4	3	2	4