

HARRAN ÜNİVERSİTESİ
SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU
TIBBİ TANITIM VE PAZARLAMA PROGRAMI

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Ulusal Kredisi	AKTS Kredisi
Temel Kimya	314215	II	2+0	2	3
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Temel kimya bilgilerinin anlatılması hedeflenmiştir.				
Dersin Öğrenme 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. Kimyasal reaksiyonlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 5. Kimyanın canlılar için önemini kavrayıp başkalarını bu konu hakkında bilgilendirebilir.				
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 hesaplamalar, maddenin bulunma halleri ve maddenin yapısı hakkında bilgi sahibi olur.					
Kaynaklar					
Soydan, B., Ayşe, A. (2000). <i>Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya</i> , İstanbul:Beta Basım Yayım. Petrucci, H., Harwood, S.W.(1994). <i>Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> , Ankara:Palme Yayıncılık. Ender E., Yüksel S. (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> , Ankara:Gazi Kitabevi.					
Değerlendirme Sistemi					
Arasınav: %40 Final: %60 Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU											
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ2	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ3	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ4	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ5	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	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

Dersin Adı	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
Temel Kimya	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2