

# HARRAN ÜNİVERSİTESİ

## Sağlık hizmetleri MYO

### Ağız Dış Sağlığı Programı Ders İzlenesi

<b>Dersin Adı</b>	Temel Kimya	
<b>Dersin Kodu</b>	318105	
<b>Dersin AKTS si</b>	2	
<b>Dersin Yürütücüsü</b>	Öğr. Gör Adem NECİP	
<b>Dersin Gün ve Saati</b>	Salı 15:00 – 17:00	
<b>İletişim Bilgileri</b>	ademneci@harran.edu.tr	
<b>Öğretim Yöntemi ve Ders Hazırlık</b>	Yüz yüze. Konu anlatım, Soru-yanıt, örnek çözümler, doküman incelemesi Derse hazırlık aşamasında, öğrenciler ders kaynaklarından her haftanın konusunu derse gelmeden önce inceleyerek gelecekler. Haftalık ders konuları ile ilgili tarama yapılacak	
<b>Dersin amacı</b>	Kimya ile ilgili temel kavramların anlatılması	
<b>Dersin öğrenme kazanımları</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Kimyasal reaksiyonların genel prensipleri hakkında bilgiye sahip olur</li><li>2. Elementler ve bileşiklerin özelliklerini öğrenir.</li><li>3. Çözelti hazırlama tekniklerini elde eder.</li><li>4. Kimya hakkında genel bilgilere sahip olur.</li><li>5. Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi öğrenir.</li><li>6. Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur.</li></ol>	
<b>Dersin içeriği</b>	Madde, basit elementler, bileşikler, asitler ve bazlar, kompozitler, elektroliz, iyonizasyon, metaller, elektrolitik ve kimyasal kaplamalar,	
Haftalık Ders Konuları	1. Hafta	Madde
	2. Hafta	Madde
	3. Hafta	Basit elementler
	4. Hafta	Bileşikler
	5. Hafta	Asitler ve bazlar,
	6. Hafta	Kompozitler
	7. Hafta	Elektroliz
	8. Hafta	İyonizasyon
	9. Hafta	İyonizasyon
	10. Hafta	Metaller,
	11. Hafta	Metaller
	12. Hafta	Elektrolitikler
	13. Hafta	Elektrolitik ve kimyasal kaplamalar
	14. Hafta	Kimyasal kaplamalar
<b>Kaynaklar</b>		
Ender E., Yüksel S. (2002). Temel Üniversite Kimyası, Ankara, Gazi Kitabevi		
Petrucchi, R. H.,Harwood, W.S. (1994). Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar, Ankara, Palme Yayınevi		
Chang, R. (2000). Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya, Beta Basım Yayım		
<b>Değerlendirme sistemi</b>		
Ölçme - Değerlendirme	Bu ders kapsamında 1 (bir) ara sınav, ders konularını kapsayan 1(bir) kısa sınav ve yarıyıl sonu sınavı yapılacaktır. Her bir değerlendirme kriterinin başarı puanına etkisi yüzdelik olarak aşağıda verilmiştir. <b>Ara sınav: %35</b> <b>Kısa Sınav : %15</b> <b>Final: %50</b> Kısa Sınav, Ara Sınav ve Final Tarih ve Saati: Birim tarafından ilan edilecek tarih ve saatlerde	

	PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	4	3	4	4	4	3	4	3	4	4	3	3	4	3	3
ÖÇ2	4	4	3	4	3	4	3	3	4	3	3	4	4	4	4
ÖÇ3	4	5	4	4	4	4	5	5	5	4	5	4	5	4	5
ÖÇ4	4	3	4	4	4	3	4	3	4	4	3	3	4	3	3
ÖÇ5	4	4	3	4	3	4	3	3	4	3	3	4	4	4	4
ÖÇ6	5	4	4	4	5	5	5	4	5	4	5	4	4	5	4

ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları					
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük	2 Düşük	3 Orta	4 Yüksek	5 Çok Yüksek

	Program öğrenme çıktıları ile ders öğrenim kazanımları ilişkisi tablosu														
Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
Temel kimya	3	3	3	3	3	4	3	3	4	3	3	4	3	3	4