

	<p style="text-align: center;"><b>T.C.</b> <b>HARRAN ÜNİVERSİTESİ</b> <b>DERS İZLENCE FORMU</b></p>	Doküman No: FRM-0052
		Revizyon No: 01
		Yayın Tarihi: 05.11.2021
		Revizyon Tarihi: 18.07.2022
		Sayfa No: 1 / 2

<b>DERS İZLENESİ</b>	
<b>Dersin Adı</b>	Temel Kimya
<b>Dersin AKTS'si</b>	2
<b>Dersin Yürütücüsü</b>	Dr. Öğr. Üyesi Adem NECİP
<b>Dersin Gün ve Saati</b>	Birim web sayfasında ilan edilecektir.
<b>Dersin Görüşme Gün ve Saati</b>	Birim web sayfasında ilan edilecektir.
<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 yapılacaktır.
<b>Dersin Amacı</b>	Kimya ile ilgili temel kavramların anlatılması
<b>Dersin Öğrenme Çıktıları</b>	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> <li>1. Kimyasal maddeler hakkında genel bilgiler edinir.</li> <li>2. Kimyasal reaksiyonlar hakkında bilgi sahibi olur.</li> <li>3. Çözelti hazırlamayı öğrenir.</li> <li>4. Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur.</li> <li>5. Elementler ve bileşiklerin özelliklerini kavrar</li> </ol>
<b>Haftalık Ders Konuları</b>	<b>1.Hafta</b> Kimyaya giriş
	<b>2.Hafta</b> Madde ve özellikleri
	<b>3.Hafta</b> Atomun yapısı
	<b>4.Hafta</b> Elementler
	<b>5.Hafta</b> Bileşikler
	<b>6.Hafta</b> Kimyasal bağlar
	<b>7.Hafta</b> Periyodik sistem
	<b>8.Hafta</b> Mol kavramı
	<b>9.Hafta</b> Kimyasal hesaplamalar
	<b>10.Hafta</b> Asitler ve bazlar
	<b>11.Hafta</b> Çözeltiler
	<b>12.Hafta</b> Derişim birimleri (kütlece yüzde, hacimce yüzde, hacim-kütlece yüzde)
	<b>13.Hafta</b> Derişim birimleri (molarite, normalite, molalite, ppm)
	<b>14.Hafta</b> Dersin değerlendirilmesi
<b>Ölçme ve Değerlendirme</b>	<p>Bu ders kapsamında 1 (bir) kısa sınav, 1 (bir) ara sınav ve ders konularını kapsayan 1 (bir) yarıyıl sonu sınavı yapılacaktır. Her bir değerlendirme kriterinin başarı puanına etkisi yüzdelik olarak aşağıda verilmiştir.</p> <p>Kısa Sınav: %10 Ara Sınav: %40 Yarıyıl Sonu Sınav: %50</p> <p>Kısa Sınav tarihi dersi veren öğretim elemanı tarafından duyurulacak, Ara Sınav ve Yarıyıl Sonu Sınav tarihi ve saati ise birim yönetim kurulu tarafından sayfasında ilan edilecektir. Sınavlar yüz yüze yapılacaktır.</p>

	<b>T.C.</b> <b>HARRAN ÜNİVERSİTESİ</b> <b>DERS İZLENCE FORMU</b>	Doküman No: FRM-0052
		Revizyon No: 01
		Yayın Tarihi: 05.11.2021
		Revizyon Tarihi: 18.07.2022
		Sayfa No: 2 / 2

<b>Kaynaklar</b>	Ender, E., Yüksel, S. (2002). Temel Üniversite Kimyası. Ankara: Gazi Kitabevi Petrucci, H. (1994). Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar. Ankara: Palme Yayıncılık Soydan, B. (2000). Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya. İstanbul: Beta Basım Yayım
<b>Değerlendirme Sistemi</b>	
Öğrenci İşleri Bağlı Değerlendirme Yönergesine göre değerlendirilecektir.	

PROGRAM OGRENME 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	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	4	4
ÖÇ2	4	3	3	3	4	4	3	4	3	3	4	4	3	4	3
ÖÇ3	3	3	3	3	4	4	4	5	4	3	3	3	3	3	3
ÖÇ4	4	3	4	4	4	4	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ5	3	4	3	4	3	3	3	3	3	3	3	3	4	5	4
ÖÇ: Öğrenme Kazanımları PÇ: Program Çıktıları															
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek		

**Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi**

	PÇ 1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
	3	4	3	3	3	4	4	4	3	4	3	3	4	4	4