



**T.C.**  
**HARRAN ÜNİVERSİTESİ**  
**DERS İZLENCE FORMU**

Doküman No: FRM-0052  
Revizyon No: 01  
Yayın Tarihi: 05.11.2021  
Revizyon Tarihi: 18.07.2022  
Sayfa No: 1 / 2

**DERS İZLENESİ**

<b>Dersin Adı</b>	Temel Kimya
<b>Dersin AKTS'si</b>	2
<b>Dersin Yürütücüsü</b>	Prof. Dr. Ayşegül KUTLUAY BAYTAK
<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>	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. Ders yüz yüze yürütülecektir.
<b>Dersin Amacı</b>	Zorunlu bir ders olan bu ders ile tıbbi görüntüleme teknikerliği eğitimi esnasında ve sonrasında mesleki alan ile ilişkili olabilecek temel kimya bilgilerinin kavratılması amaçlanmaktadır.
<b>Dersin Öğrenme Çıktıları</b>	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.
<b>Haftalık Ders Konuları</b>	1. <b>Hafta:</b> Kimyaya giriş 2. <b>Hafta:</b> Madde ve özellikleri 3. <b>Hafta:</b> Atomun yapısı 4. <b>Hafta:</b> Elementler 5. <b>Hafta:</b> Bileşikler 6. <b>Hafta:</b> Kimyasal bağlar 7. <b>Hafta:</b> Periyodik sistem 8. <b>Hafta:</b> Mol kavramı 9. <b>Hafta:</b> Kimyasal hesaplamalar 10. <b>Hafta:</b> Asitler ve bazlar 11. <b>Hafta:</b> Çözeltiler 12. <b>Hafta:</b> Derişim birimleri (kütlece yüzde, hacimce yüzde, hacim-kütlece yüzde) 13. <b>Hafta:</b> Derişim birimleri (molarite, normalite, molalite, ppm) 14. <b>Hafta:</b> Genel Değerlendirme
<b>Ölçme ve Değerlendirme</b>	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. Kısa Sınav: %10 Ara Sınav: %40 Yarıyıl Sonu Sınav: %50 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.

<b>Kaynaklar</b>	Ender, E., Yüksel, S. (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> . Ankara: Gazi Kitabevi. Petrucchi, H. (1994). <i>Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> . Ankara: Palme Yayıncılık. Soydan, B. (2000). <i>Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya</i> . İstanbul: Beta Basım Yayım.
------------------	---



**T.C.**  
**HARRAN ÜNİVERSİTESİ**  
**DERS İZLENCE FORMU**

Doküman No: FRM-0052  
Revizyon No: 01  
Yayın Tarihi: 05.11.2021  
Revizyon Tarihi: 18.07.2022  
Sayfa No: 2 / 2

**Değerlendirme Sistemi**

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	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
<b>ÖÇ: Öğrenme Kazanımları PÇ: Program Çıktıları</b>																
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>			<b>2 Düşük</b>			<b>3 Orta</b>			<b>4 Yüksek</b>			<b>5 Çok Yüksek</b>			

**Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi**

PÇ 1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15	PÇ16
4	2	2	3	2	3	3	3	5	3	2	2	2	3	3	4