



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

Dersin Adı	Genel Kimya
Dersin AKTS'si	6
Dersin Yürütücüsü	
Dersin Gün ve Saati	
Dersin Görüşme Gün ve Saati	
Öğretim Yöntemi ve Ders Hazırlık	Yüzyüze. Konu anlatım, Soru-yanıt, örnek çözümler, doküman incelemesi Derse hazırlık aşamasında, öğrenciler ders kaynaklarından her haftanın konusunu derse gelmeden önce inceleyerek gelecekler.
Dersin Amacı	Kimyanın temel kavramlarını ve yasalarını öğrenir, kimyaya için analitik bakış açısı kazanır.
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1. Atomun yapısını bilir ve atom modellerini çizer. 2. Periyodik tablo ve özelliklerini bilir ve elementleri tabloya yerleştirir. 3. Kimyasal tepkimeler için gerekli hesaplamaları yapar 4. Atomlar arasındaki bağları bilir. 5. Maddelerin katı, sıvı ve gaz fazlarındaki davranışlarını bilir. 6. İstenen derişimlerde çözelti hazırlar. 7. Asit ve bazların özelliklerini bilir ve ikisi arasındaki ayrımı yapar. 8. Çekirdek tepkimelerini bilir. 9. Koordinasyon bileşiklerinin yapısını çizer. 10 Genel kimyayı diğer bölümlerle ve güncel hayat ile ilişkilendirir.
Haftalık Ders Konuları	1.Hafta Madde ve Özellikleri / Atomun Yapısı 2.Hafta Atomun Yapısı / Periyodik Tablo 3.Hafta Periyodik Tablo / Kimyasal Hesaplamalar 4.Hafta Kimyasal Hesaplamalar / Kimyasal Bağlar 5.Hafta Kimyasal Bağlar 6.Hafta Kimyasal Kinetik 7.Hafta Kimyasal Denge 8.Hafta Kimyasal Denge 9.Hafta Gazlar / Sıvılar 10.Hafta Sıvılar / Çözeltiler 11.Hafta Çözeltiler / Katılar 12.Hafta Asitler ve Bazlar 13.Hafta Çekirdek Kimyası 14.Hafta Kimyasal Termodinamik
Ölçme ve Değerlendirme	Ara ve Final sınavları tarihleri Fakülte Yönetim Kurulu tarafından tarihler belirlenerek web sayfasında ilan edilecektir" Ara sınav: %40 Final sınavı: %60



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

Kaynaklar

Temel Üniversite Kimyası, Erdik, E., Sarıkaya Y. “Temel Üniversite Kimyası”, 15. Baskı, Gazi Kitabevi, Ankara, 2002
Modern Üniversite Kimyası, I. Cilt, Mortimer C. E. “ Modern Üniversite Kimyası”, 2004, I. Cilt, Çeviri, Çev. Ed. Altınata T ve Ark., Çağlayan Basımevi, İstanbul.
Modern Üniversite Kimyası, I. Cilt, Mortimer C. E. “ Modern Üniversite Kimyası”, 1999, II. Cilt, Çeviri, Çev. Ed. Altınata T ve Ark., Çağlayan Basımevi, İstanbul.
Chemistry, McMurry, J. Fay R.C. “ Chemistry” Prentice-Hall Inc, Englewood Cliffs, New Jersey, 1995.
Chemistry: A Conceptual Approach, Mortimer, C.E. “Chemistry: A Conceptual Approach”. 4th ed., D. Van Nostrand Company, New York, 1979.
Chemistry: The Study of Matter and Its Changes, Brady, J.E. and Holum, J.R. “Chemistry: The Study of Matter and Its Changes”, John Wiley and Sons, Inc. New York, 1993.
Chemistry and the living organism, Molly M. Bloomfield “Chemistry and the living organism”. Fifth Edition, John Wiley and sons, Inc. Printed in the USA, New York, 1994.

Değerlendirme Sistemi

**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	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2
ÖÇ2	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2
ÖÇ3	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2
ÖÇ4	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2
ÖÇ5	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2
ÖÇ6	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2

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
	1	1	2	1	2	2	4	5	4	2	2	4	5	4	2