



T.C.
HARRAN ÜNİVERSİTESİ
DERS İÇERİK FORMU

Doküman No: FRM-0050
Revizyon No: 02
Yayın Tarihi: 10.09.2020
Revizyon Tarihi:
18.07.2022
Sayfa No: 1 / 2

Dersin Adı	Kodu	Yarıyıl	T+U	Kredi	AKTS
Genel Kimya	5401101	1	4+0	4	6
Ön koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Kimyanın temel kavramlarını ve yasalarını öğrenir, kimyaya için analitik bakış açısı kazanır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	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 ayırımı yapar. 8. Çekirdek tepkimelerini bilir. 9. Koordinasyon bileşiklerinin yapısını çizer. 10 Genel kimyayı diğer bölümlerle ve güncel hayat ile ilişkilendirir.				
Dersin İçeriği	Madde ve özellikleri, atomun yapısı, periyodik tablo, kimyasal hesaplamalar, kimyasal bağlar, kimyasal kinetik, kimyasal denge, gazlar, sıvılar, katılar, çözeltiler, asitler ve bazlar, çekirdek kimyası, termodinamik, koordinasyon bileşikleri				
Haftalar	Konular				
1	Madde ve Özellikleri / Atomun Yapısı				
2	Atomun Yapısı / Periyodik Tablo				
3	Periyodik Tablo / Kimyasal Hesaplamalar				
4	Kimyasal Hesaplamalar / Kimyasal Bağlar				
5	Kimyasal Bağlar				
6	Kimyasal Kinetik				
7	Kimyasal Denge				
8	Kimyasal Denge				
9	Gazlar / Sıvılar				
10	Sıvılar / Çözeltiler				
11	Çözeltiler / Katılar				
12	Asitler ve Bazlar				
13	Çekirdek Kimyası				



T.C.
HARRAN ÜNİVERSİTESİ
DERS İÇERİK FORMU

Doküman No: FRM-0050
Revizyon No: 02
Yayın Tarihi: 10.09.2020
Revizyon Tarihi:
18.07.2022
Sayfa No: 2 / 2

14	Kimyasal Termodinamik
15	
Genel Yeterlilikler	
Kimyanın diğer disiplinler ve eczacılık ile olan ilişkisini kavrayarak edindiği kazanımları alanında kullanır.	
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	
Dönem başında ders izlencelerinde belirlenecektir.	

**PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU**

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
ÖÇ3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ4	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
ÖÇ5	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ6	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
ÖÇ7	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ8	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2
ÖÇ9	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3	3
ÖÇ10	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4

ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları

Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük	2 Düşük	3 Orta	4 Yüksek	5 Çok Yüksek
---------------------	--------------------	----------------	---------------	-----------------	---------------------

