

GENEL TANIM / GENERAL DESCRIPTION

Ders Adı / Course Name	GENERAL CHEMISTRY / GENERAL CHEMISTRY	
Ders Kodu / Course Code	UGT1312016272	
Ders Türü / Course Type		
Ders Seviyesi / Course Level	Associate / Associate	
Ders Akts Kredi / ECTS	4.00	
Haftalık Ders Saati (Kuramsal) / Course Hours For Week (Theoretical)	3.00	
Haftalık Uygulama Saati / Course Hours For Week (Objected)	0.00	
Haftalık Laboratuar Saati / Course Hours For Week (Laboratory)	0.00	
Dersin Verildiği Yıl / Year	1	
Öğretim Sistemi / Teaching System	Formal Education / Formal Education	
Eğitim Dili / Education Language	Turkish / Turkish	
Ön Koşulu Olan Ders(ler) / Precondition Courses	Yok	None
Amacı / Purpose	Öğrenciye kimyanın temel ilkeleri ve kavramları hakkında bilgi vermek.	To give information to the students about the basic principles and descriptions of chemistry.
İçeriği / Content	Kimya bilimi amaçları, madde yapısı sınıflandırılması, maddenin halleri, karışımlar, bileşikler, mol kavramı, kimyasal hesaplamalar, reaksiyonlar, atom teorileri, atomun yapısı, elektron konfigürasyonları, periyodik tablo, kimyasal bağlar, gazlar, katılar-sıvılar ve çözeltiler.	Matter and its characteristic properties, mixtures, phase change, basic rules of chemistry, mole, mass of atoms and fixing chemical formulas, gas rules chemical reactions and the calculations of reaction equations, structure of the atom and the periodic table, ionization energy, radioactivity, oxidation - reduction reactions.
Önerilen Diğer Hususlar / Recommended Other Considerations	Yok	None
Staj Durumu / Internship Status	Yok	None
Kitabı / Malzemesi / Önerilen Kaynaklar / Books / Materials / Recommended Reading	Petrucchi-Harwood-Herring, Çeviri ed.: T. Uyar, S. Aksoy, Genel Kimya I, Palme yay., Ankara, 2008.	Petrucchi-Harwood-Herring, Çeviri ed.: T. Uyar, S. Aksoy, Genel Kimya I, Palme yay., Ankara, 2008.
Öğretim Üyesi (Üyeleri) / Faculty Member (Members)	Yrd.Doç.Dr. Serkan GÜNEY	

ÖĞRENME ÇIKTILARI / LEARNING OUTCOMES

1	Kimya biliminin temel prensiplerini uygular.	Defines the basic principles of chemistry.
2	Kimyasal maddeleri tanır, birbiriyle eşleştirir.	Recognizes the chemical agents, associates with each other.
3	Kimyasal bileşikler formüle eder.	Can formulate the chemical compounds.
4	Kimyasal tepkimeleri yazar ve yorumlar.	Can write and interpret the chemical reactions.
5	Kimyasal bağlar ve kimyasal bağların oluşumunu yorumlar.	Interprets chemical bonds and their formation.
6	Moleküller arası kuvvetleri anlar, belli konsantrasyonlardaki çözeltileri hazırlar.	Prepares solutions of certain concentrations and understands the molecular forces.

HAFTALIK DERS İÇERİĞİ / DETAILED COURSE OUTLINE

Hafta / Week					
1	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Madde ve Özellikleri				
	Matter and properties				
2	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Kimya yasaları				
	Chemistry laws				
3	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Atomun yapısı ve Periyodik cetvel				
	Structure of atom and Periodic table				
4	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Kimyasal Bağlar				
	Chemical Bonds				
5	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Kimyasal Tepkime Türleri				
	Types of Chemical Reactions				

6	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Mol Kavramı				
	The Concept of Mole				
7	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Çözeltiler				
	Solutions				
8	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Ara sınav				
	Midterm exam				
9	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Çözeltiler				
	Solutions				
10	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Asitler ve Bazlar				
	Acids and Bases				
11	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Hidrokarbonlar				
	Hydrocarbons				

12	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Periyodik Tablo				
	Alcohols and ethers				
13	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Alkoller ve eterler				
	Aldehydes and ketones				
14	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Aldehitler ve ketonlar				
	Carboxylic Acids and their derivatives				
15	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Karboksilli Asitler ve türevleri				
	Amines, Amino Acids and Proteins				
16	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
	Aminler, Amino asitler ve proteinler				
	Final exam				

DEĞERLENDİRME / EVALUATION

	Sayı / Number	Katkı Yüzdesi / Percentage of Contribution (%)
Ara Sınav / Midterm Examination	1	100
Toplam / Total:	1	100
Başarı Notuna Katkı Yüzdesi / Contribution to Success Grade(%):		40

	Sayı / Number	Katkı Yüzdesi / Percentage of Contribution (%)
Final Sınavı / Final Examination	1	100
Toplam / Total:	1	100
Başarı Notuna Katkı Yüzdesi / Contribution to Success Grade(%):		60

Etkinliklerinin Başarı Notuna Katkı Yüzdesi(%) Toplamı / Total Percentage of Contribution (%) to Success Grade:	100
Değerlendirme Tipi / Evaluation Type:	

İŞ YÜKÜ / WORKLOADS

Etkinlikler / Workloads	Sayı / Number	Süresi (Saat) / Duration (Hours)	Toplam İş Yüğü (Saat) / Total Work Load (Hour)
Ara Sınav / Midterm Examination	1	1.00	1.00
Final Sınavı / Final Examination	1	1.00	1.00
Derse Katılım / Attending Lectures	14	3.00	42.00
Problem Çözümü / Problem Solving	8	2.00	16.00
Bireysel Çalışma / Self Study	14	2.00	28.00
Ara Sınav İçin Bireysel Çalışma / Individual Study for Mid term Examination	2	6.00	12.00
Final Sınavı için Bireysel Çalışma / Individual Study for Final Examination	4	6.00	24.00
Toplam / Total:	44	21.00	124.00

PROGRAM VE ÖĞRENME ÇIKTISI / PROGRAM LEARNING OUTCOMES

Öğrenme Çıktıları / Learning Outcomes	Program Çıktıları / Program Outcomes														
	1.1.1	1.1.2	1.1.3	1.1.4	1.1.5	1.1.6	1.1.7	1.1.8	1.1.9	1.1.10	1.1.11	1.1.12	1.1.13	1.1.14	1.1.15
1.Kimya biliminin temel prensiplerini uygular. / Defines the basic principles of chemistry.	5	3	1	1	1	1	2	2	1	1	1	2	2	1	2
2.Kimyasal maddeleri tanıır, birbiriyle eşleştirir. / Recognizes the chemical agents, associates with each other.	5	3			1		4		1			2		1	
3.Kimyasal bileşikleri formüle eder. / Can formulate the chemical compounds.	5	3			1				1			2		1	
4.Kimyasal tepkimeleri yazar ve yorumlar. / Can write and interpret the chemical reactions.	5	3			1	1	1	3	1	1		2		1	
5.Kimyasal bağlar ve kimyasal bağların oluşumunu yorumlar. / Interprets chemical bonds and their formation.	5	3							1			2		1	
6.Moleküller arası kuvvetleri anlar, belli konsantrasyonlardaki çözeltileri hazırlar. / Prepares solutions of certain concentrations and understands the molecular forces.	5	3							1			2		1	

Katkı Düzeyi / Contribution Level : 1-Çok Düşük / Very low, 2-Düşük / Low, 3-Orta / Moderate, 4-Yüksek / High, 5-Çok Yüksek / Very high