

GENEL TANIM / GENERAL DESCRIPTION

Ders Adı / Course Name	CHEMİSTRY / CHEMİSTRY	
Ders Kodu / Course Code	2604001172019	
Ders Türü / Course Type		
Ders Seviyesi / Course Level	Short Cycle / Short Cycle	
Ders Akts Kredi / ECTS	3.00	
Haftalık Ders Saati (Kuramsal) / Course Hours For Week (Theoretical)	2.00	
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	Face to Face / Face to Face	
Eğitim Dili / Education Language	Turkish / Turkish	
Ön Koşulu Olan Ders(ler) / Precondition Courses	Yok	None
Amacı / Purpose	Bu dersin amacı öncelikle gerekli temel kimyasal ilkelerin verilmesi ve böylece öğrenciyi takip eden yıllarda alacağı derslerine hazırlamaktır	The aim of this course is primarily to give the basic chemical principles and to prepare lessons so the student will receive the following years.
İçeriği / Content	Kimyanın önemi. Atom ve yapısı, Element, Bileşik ve molekül kavramları. Madde ve sınıflandırılması. Ayırma Yöntemleri.Periyodik cetvelin özellikleri. Bileşiklerin önemi ve adlandırılması. Kimyada ki temel reaksiyonlar.	The importance of chemistry. Atomic and structure, Element, Compound and molecular concepts. Article and classification. Separation properties Yöntemleri.Periyodik ruler. The importance and the naming of the compounds. That the basic reactions in chemistry.
Önerilen Diğer Hususlar / Recommended Other Considerations	Yok	None
Staj Durumu / Internship Status	Yok	None
Kitabı / Malzemesi / Önerilen Kaynaklar / Books / Materials / Recommended Reading		
Öğretim Üyesi (Üyeleri) / Faculty Member (Members)		

ÖĞRENME ÇIKTILARI / LEARNING OUTCOMES

1	Atomun yapısını kavrayabilme.	To understand the structure of the atom
2	Atom-Element-Bileşik-Molekül ve Madde arasındaki bağıntıyı kurabilme.	To be able to establish the relation between Atom-Element-Compound-Molecule and Matter
3	Kimyanın Temeli olan Periyodik Cetveli tanıyabilme.	To know the Periodic Table which is the basis of chemistry.
4	Atomun yapısını kavrayabilme.	Understanding the structure of the atom.

HAFTALIK DERS İÇERİĞİ / DETAILED COURSE OUTLINE

Hafta / Week					
	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
1	Madde, sınıflandırılması ve özellikleri				
	Article, classification and characteristics				
2	Atom ve yapısı				
	STRUCTURE OF ATOM				
3	Periyodik cetvel ve özellikleri.				
	Periodic table, and features				
4	Metallerin özellikleri. Ve sınıflandırılması				
	The properties of metals. And the classification				
5	Kimyasal bağlar				
	Chemical bonding				

	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
6	Bileşiklerin adlandırılması				
	Clasification of Compounds				
7	Bileşiklerin adlandırılması				
	Clasification of Compounds				
8	Reaksiyon türleri				
	Types of reactions				
9	VİZE SINAVI				
	EXAM				
10	Reaksiyon tamamlama				
	Types of reactions				
11	A Grubu elementleri ve özellikleri				
	Group A elements and features				

	Teorik Dersler / Theoretical	Uygulama	Lab	Öğretim Yöntem ve Teknikleri/Teaching Methods Techniques	Ön Hazırlık / Preliminary
12	A Grubu elementleri ve özellikleri				
	Group A elements and features				
13	B Grubu elementleri ve özellikleri				
	Group B elements and features				
14	B Grubu elementleri ve özellikleri				
	Group B elements and features				
15	TEKRAR				
	RECOMMENDED				
16	FİNAL SINAVI				
	EXAM				

DEĞERLENDİRME / EVALUATION

Yarıyıl (Yıl) İçi Etkinlikleri / Term (or Year) Learning Activities	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

Yarıyıl (Yıl) Sonu Etkinlikleri / End Of Term (or Year) Learning Activities	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)
Derse Katılım / Attending Lectures	14	2.00	28.00
Ara Sınav İçin Bireysel Çalışma / Individual Study for Mid term Examination	1	13.00	13.00
Final Sınavı için Bireysel Çalışma / Individual Study for Final Examination	1	15.00	15.00
Ev Ödevi / Homework	12	2.00	24.00
Toplam / Total:	28	32.00	80.00

Dersin AKTS Kredisi = Toplam İş Yüğü (Saat) / 30.00 (Saat/AKTS) = 80.00/30.00 = 2.67 ~ / Course ECTS Credit = Total Workload (Hour) / 30.00 (Hour / ECTS) = 80.00 / 30.00 = 2.67 ~

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	1.1.1	1.1.1	1.1.1	1.1.1	1.1.1	1.1.1
1.Atomun yapısını kavrayabilme. / To understand the structure of the atom	1	1	1	3	4	1	1	1	4	3	4	1	1	4	
2.Atom-Element-Bileşik-Molekül ve Madde arasındaki bağıntıyı kurabilme. / To be able to establish the relation between Atom-Element-Compound-Molecule and Matter	1	1	1	4	4	1	1	1	4	3	4	1	1	4	
3.Kimyanın Temeli olan Periyodik Cetveli tanıyabilme. / To know the Periodic Table which is the basis of chemistry.	1	1	1	4	4	1	1	1	4	3	4	1	1	4	
4.Atomun yapısını kavrayabilme. / Understanding the structure of the atom.	1	1	1	4	4	1	1	1	4	3	4	1	1	4	

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