

## Ders İceriđi

Dersin Adı	KİMYA					
Dönemi	Dersin Kodu	Teorik Saat / Uygulama Saati				AKTS
1	1219103	3,00 / 1,00				6,00
Dersin Düzeyi	Lisans					
Dersin Dili	Türkçe					
Dersin Veriliş Biçimi	Yüz Yüze					
Dersin Koordinatörü	Dr. Öğretim Üyesi İlyas ŞAVKLIYILDIZ					
Koordinator E-mail	ilyas selcuk.edu.tr					
Öğretim Elemanı						
Öğretim Elemanları	Araş. Gör. Zeynep KATIRCIOĞLU , Araş. Gör. Sami DURSUN					
Dersin Amacı	Bu dersin uzun dönemdeki hedefi, Kimya alanıyla alakalı temel kavramları öğrencilere öğretmek. Genel kavramlar arasında başlıca madde ve özellikleri, atom ve atomun yapısı, periyodik tablo, kimyasal reaksiyonlar, sıvılar, katılar, gazlar ve sıvı çözeltiler anlatılması amaçlanmaktadır.					
Temel Bilimler	Mühendislik Bilimleri	Sosyal Bilimler	Eğitim Bilimleri	Sanat Bilimleri	Sağlık Bilimleri	Tarım Bilimleri
100	0	0	0	0	0	0
DERS YÖNTEM VE TEKNİKLERİ						
Ders yüz yüze işlenecek olup dersin %20 si kimya laboratuvarı uygulaması ile gerçekleşecektir.						
HAFTA	DERS İÇERİĞİ			KAYNAK		

1	Maddenin Özellikleri ve Ölçümü	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
2	Atomlar ve Atom Kuramı	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
3	Kimyasal Bileşikler	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
4	Kimyasal Tepkimeler	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
5	Sulu Çözelti Tepkimelerine Giriş	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
6	Gazlar	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
7	Atmosfer Gazları ve Hidrojen	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
8	Ara Sınav				
9	Atomun Elektron Yapısı	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
10	Periyodik Çizelge ve Bazı Atom Özellikleri	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
11	Kimyasal Bağ: Temel Kavramlar	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
12	Kimyasal Bağ, Bağ Kuramları	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
13	Sıvılar, Katılar, ve Moleküller Arası Kuvvetler	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
14	Sıvılar, Katılar, ve Moleküller Arası Kuvvetler	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
15	Baş Grup Elementleri	Petrucci, Harwood, Herring, Genel Kimya, Palme Yayıncılık, 2010			
<b>DEĞERLENDİRME SİSTEMİ</b>		<b>Ara Sınav</b>		<b>Final</b>	
		<b>Sayı</b>	<b>Katkı Payı</b>	<b>Sayı</b>	<b>Katkı Payı</b>

<b>Yarıyıl İçi Çalışmaları</b>	:	-	-	-	-
<b>Devam/Katılım</b>	:	-	-	-	-
<b>Uygulamalı Sınav</b>	:	-	-	-	-
<b>Derse Özgü Staj</b>	:	-	-	-	-
<b>Küçük Sınav</b>	:	3	5	-	-
<b>Ödev</b>	:	-	-	3	5
<b>Sunum ve Seminer</b>	:	-	-	-	-
<b>Projeler</b>	:	-	-	-	-
<b>Atölye/Laboratuvar Uygulamaları</b>	:	3	5	3	5
<b>Vaka Çalışmaları</b>	:	-	-	-	-
<b>Arazi Çalışmaları</b>	:	-	-	-	-
<b>Klinik Çalışmaları</b>	:	-	-	-	-
<b>Diğer Çalışmaları</b>	:	-	-	-	-
<b>Ara Sınav</b>		1	30	-	-
<b>Final</b>		-	-	1	50

<b>AKTS İŞ YÜKÜ TABLOSU</b>		<b>Sayı</b>	<b>Süre</b>
<b>Ders Süresi</b>	:	14	4
<b>Sınav Dışı Ders Çalışma Süresi</b>	:	14	5
<b>Sunum ve Seminer Hazırlama</b>	:	-	-
<b>Derse Özgü Staj</b>	:	-	-
<b>Atölye/Laboratuvar Uygulamaları</b>	:	6	2
<b>Arazi Çalışmaları</b>	:	-	-
<b>Vaka Çalışmaları</b>	:	-	-
<b>Projeler</b>	:	-	-

<b>Ödev</b>	:	-	-
<b>Küçük Sınavlar</b>	:	6	1
<b>Ara Sınav</b>	:	1	20
<b>Final</b>	:	1	20
<b>DERSİN AKTS KREDİSİ</b>	<b>6</b>		

No	DERS ÖĞRENİM ÇIKTISI	KATKISI (*)
<b>D.Ö.Ç. 1</b>	Kimyanın temel metotlarını ve önemini kavrar	4
<b>D.Ö.Ç. 2</b>	Periyodik cetvel yardımıyla maddelerin çeşitli özelliklerini öğrenerek tanımlar.	4
<b>D.Ö.Ç. 3</b>	Gazlar, sıvılar ve katıları ayırt edebilme özelliğini anlar.	4
<b>D.Ö.Ç. 4</b>	Çözeltilerin kaynama ve donma noktaları, buhar basıncı gibi özelliklerini kavrar ve uygular.	4
<b>D.Ö.Ç. 5</b>	Reaksiyon hızı ifadesini kavrar ve uygular.	4
<b>D.Ö.Ç. 6</b>	Kimyasal denge ve kinetik konuları yardımıyla reaksiyon oluşumlarını kavrar.	3
<b>D.Ö.Ç. 7</b>	Kimyasal tepkime ısısı veya enerjisi terimlerini kavrar ve uygular.	4
<b>D.Ö.Ç. 8</b>	Kimyasal reaksiyonları ve hesaplamalarını kavrar ve uygular.	3
<b>D.Ö.Ç. 9</b>	Atomların elektron düzenlerine bağlı olarak kimyasal bağları kavrar ve uygular.	3
<b>D.Ö.Ç. 10</b>	Elektrokimya temel bilgilerini kavrar.	4

\* 1: Zayıf - 2: Orta - 3: İyi - 4: Çok İyi

