

TEMEL KİMYA I

1	Ders Adı:	TEMEL KİMYA I
2	Ders Kodu:	BES1007
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	1
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	1
7	Dersin AKTS Kredisi:	4.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	2.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	2.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	Yok
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Doç. Dr. MESUT GÖRÜR
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	Doç. Dr. Mesut GÖRÜR mesutgorur@uludag.edu.tr 0 224 275 5094 Bursa Uludağ Üniversitesi Fen-Edebiyat Fakültesi Kimya Bölümü 16059 Bursa
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Bu dersin amacı, maddenin yapısı ve özelliklerini, maddenin en küçük yapı taşı olan atomu; bileşiklerin formüllerini ve isimlerini; kimyasal tepkimeleri ve eşitliklerini; sulu çözeltide meydana gelen tepkime çeşitlerini ve özelliklerini; gazların özelliklerini ve gaz yasalarını ve termokimya konularını öğretmektir.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	Öğrenci aldığı bu ders ile mesleki gelişimi için gerekli olan kimya alanındaki bazı önemli kavramları kazanır.
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Kimyanın en temel terimlerini, kimyasal ölçüm yaparken ve bunların sonuçlarını ifade ederken uygulanan yöntemleri öğrenir ve laboratuvar çalışmalarına uygulayabilir.
	2	Kimyanın temel kanunlarını, atomun yapısına ait kuramları, tanımlar.
	3	Bileşiklerin formüllerini, adlarını, yapısını ve maddenin hallerine ait özellikleri, davranışları tanımlamayı öğrenir.
	4	Kimyasal tepkimelerin stokimetrisini, ve özelliklerini öğrenir.
	5	Biyolojik ortamlarda meydana gelen kimyasal olayları, kimyanın temel kanunları ile yorumlamayı öğrenir.
	6	Kimya alanındaki gelişmeleri araştırır ve biyoloji alanına aktarır.
	7	Temel kimya bilgilerini biyoloji ve kimya laboratuvarında uygulayabilir.
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	

Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	MADDENİN ÖZELLİKLERİ VE ÖLÇÜMÜ: Kimyanın amacı, bilimsel yöntem, maddenin özellikleri ve sınıflandırılması.	
2	ATOMLAR VE ATOM KURAMI: Kimyada ilk buluşlar ve atom kuramı, elektronlar ve atom fiziğinde diğer buluşlar, atom çekirdeği, kimyasal elementler, atom kütleleri, periyodik çizelgeye giriş.	
3	ATOMLAR VE ATOM KURAMI: Mol kavramı ve avogadro sayısı, hesaplamalarda mol kavramının kullanılışı.	
4	KİMYASAL BİLEŞİKLER: Kimyasal bileşik çeşitleri ve formülleri, mol kavramı ve kimyasal bileşikler, kimyasal bileşiklerin bileşimi.	
5	KİMYASAL BİLEŞİKLER: Yükseltgenme basamakları, kimyasal bileşiklerin adlandırılması, inorganik ve organik bileşiklerin adlandırılması ve formülleri	
6	KİMYASAL TEPKİMELEER: Kimyasal tepkimeler ve kimyasal eşitlikler, kimyasal eşitlik ve stökiyometri.	
7	KİMYASAL TEPKİMELEER: Çözeltide kimyasal tepkimeler, sınırlayıcı bileşenin belirlenmesi, tepkime stökiyometrisinde diğer konular.	
8	ARASINAV	
9	SULU ÇÖZELTİ TEPKİMELEERİNE GİRİŞ: Sulu çözeltilerin doğası, çökelme tepkimeleri, asit-baz tepkimeleri, yükseltgenme-indirgenme tepkimeleri ve denkleştirilmesi.	
10	SULU ÇÖZELTİ TEPKİMELEERİNE GİRİŞ: Yükseltgenme-indirgenme tepkimeleri ve denkleştirilmesi, yükseltgenler, indirgenler, sulu çözeltilerin stökiyometrisi: Titrasyon	
11	GAZLAR: Gazların özellikleri: Gaz basıncı, basit gaz yasaları, ideal ve genel gaz denklemi ve uygulamaları, kimyasal tepkimelerde gazlar, gaz karışımları.	
12	GAZLAR: Gazların kinetik ve moleköl kuramı ve bu kurama bağılı gaz özellikleri, gerçek gazlar.	
13	Termokimya	
14	Termokimya (devam)	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	Genel Kimya İlkeler ve Modern Uygulamalar Cilt I ve Cilt II, Petrucci ? Harwood ? Herring, Palme Yayınevi
23	Değerlendirme	
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARI		SAYISI
Ara Sınav		40.00
Kısa Sınav		0.00
Ödev		0.00
Yıl Sonu Sınavı		60.00
Toplam		100.00

Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı	40.00
Finalin Başarıya Oranı	60.00
Toplam	100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları	Ölçme ve değerlendirme, Bursa Uludağ Üniversitesi Önlisans ve Lisans Eğitim Öğretim Yönetmeliği ilkelerine göre yapılmaktadır.

24 AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	2.00	28.00
Uygulamalı Dersler	14	2.00	28.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	14	2.00	28.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınavlار	1	16.00	16.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	20.00	20.00
Toplam İş Yüğü			120.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			4.00
Dersin AKTS Kredisi			4.00

25

PROGRAM YETERLİLİKLERİ İLE DERS ÖĞRETİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU

	PY1	PY2	PY3	PY4	PY5	PY6	PY7	PY8	PY9	PY10	PY11	PY12	PY13	PY14	PY15	PY16
ÖK1	3	1	3	4	1	3	5	1	3	4	4	5	3	3	4	2
ÖK2	3	1	3	4	1	4	3	1	3	4	3	4	3	3	4	2
ÖK3	5	1	3	5	1	4	4	1	3	4	4	4	3	2	4	3
ÖK4	3	1	3	4	1	5	5	1	3	4	4	4	3	2	3	3
ÖK5	4	1	3	5	1	5	5	1	3	4	4	4	2	2	3	4
ÖK6	4	3	3	5	1	4	4	1	3	4	5	5	3	3	2	3
ÖK7	4	2	3	5	1	3	5	1	3	4	5	5	4	4	3	3

ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri

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