

KİMYA I

1	Ders Adı:	KİMYA I
2	Ders Kodu:	GIDZ105
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Önlisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	1
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	1
7	Dersin AKTS Kredisi:	3.00
8	Teorik Ders Saati (saat/Hafta)	2.00
9	Uygulama Ders Saati(saat/Hafta)	0.00
10	Laboratuvar Ders Saati (saat/hafta) :	0
11	Dersin Önkoşulu:	YOK
12	Dersin Dili:	Türkçe
13	Dersin Veriliş Şekli:	Yüz yüze
14	Dersin Koordinatörü:	Öğr.Gör. ÇİĞDEM GÜCEYÜ
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	ÖĞR.GÖR.ÇİĞDEM GÜCEYÜ / Inst.ÇİĞDEM GÜCEYÜ
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	cgucey@uludag.edu.tr Tel: (0224) 294 23 81
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Kimya kavramlarını öğretmek, kimyanın temel kanun, teori ve kimyasal hesaplamalarını uygulayabilecek nitelikte gıda tekniklerini bilgilendirmek.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Madde kavramını ve özelliklerini tanıyabilme.
	2	Temel kimyada kullanılan ölçü birimlerini birbirine çevirebilme.
	3	İşletme koşullarında uygun kimyasal maddeler ile çalışma prosedürü oluşturup uygulayabilme.
	4	Gıda işletmelerinde uygulanan kimyasal reaksiyonların sonuçlarını kavrayabilme.
	5	Gıda işletmelerde kullanılan kimyasal maddelerden çözeltilerin hazırlama prosedürünü uygulayabilme.
	6	Gıda üretiminin kalitesini etkileyecek kimyasal değişimleri kavrayabilme.
	7	Kimyasal reaksiyonların sonuçlarını kayıt altına alabilme.
	8	Kimyasal analizleri uygulayabilme.
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama
1	Dersin Tanıtımı. Kimyanın Tanımı.	
2	Madde ve Maddelerin Özellikleri. Ölçme ve Ölçü Birimleri.	

3	Atom Kuramı ve Periyodik Tablo.	
4	Kimyasal Olay ve Bileşiklerin İsimlendirilmesi.	
5	Mol Kavramı ve Kimyasal Eşitlikler.	
6	Kimya Kanunları ve Formüllerin Bulunması.	
7	Gazlar.	
8	Ders Tekrarı. ARA SINAV.	
9	Çözeltiler ve Çözeltilerin Özellikleri.	
10	Çözelti Konsantrasyonları ve Çeşitli Konsantrasyonda Çözelti Hazırlama	
11	Çeşitli Konsantrasyonda Çözelti Hazırlama.	
12	Çeşitli Konsantrasyonda Çözelti Hazırlama.	
13	Asitler ve Bazlar.	
14	pH ve pOH Kavramı.	
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	Çiğdem GÜCEYÜ Kimya 1 Ders Notları (basılmamış). •C.E. MORTIMER, (Çeviren: Prof.Dr. Turhan Altınata), Modern Üniversite Kimyası, Çağlayan basımevi, İstanbul, (2004). •Petrucchi,Harwood, (Çeviren: Tahsin Uyar), Genel Kimya I ve II Prensipler ve modern uygulamalar, Palme yayıncılık, yayın No: 109, Ankara, (1994). •Prof.Dr.Cemil Şenar, Temel Kimya, Hacettepe Üniversitesi, Hacettepe Üniversitesi yayınları, Ankara, (1976). •Ömer BAYIN, Çözümleriyle Kimya Problemleri. Ankara,1964. •Sayısal 2 Modern Fen, Yıldırım Yayınları, Ankara. •ÖSS Kimya, Güvender Yayınları, Temmuz, 2000. •ÖSS Kimya, Güvender Yayınları, Kasım, 2006.
23	Değerlendirme	
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARİ		SAYISI
Ara Sınav		50.00
Kısa Sınav		0.00
Ödev		0.00
Yıl Sonu Sınavı		50.00
Toplam		100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		50.00
Finalin Başarıya Oranı		50.00
Toplam		100.00
Kullanılan Ölçme ve Değerlendirme Yaklaşımları		
24	AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU	

ETKİNLİK	SAYISI	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Teorik Dersler	14	2.00	28.00
Uygulamalı Dersler	0	0.00	0.00
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	2	3.00	6.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	2	8.00	16.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	10.00	10.00
Toplam İş Yüğü			60.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			2.00
Dersin AKTS Kredisi			3.00

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	0	4	5	0	2	2	1	2	0	0	1	0	0	0	0	0
ÖK2	1	3	4	2	0	1	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
ÖK3	3	4	5	3	3	2	2	1	2	1	2	1	0	0	0	0
ÖK4	1	4	5	2	1	0	1	1	0	1	0	1	0	0	0	0
ÖK5	1	2	5	2	2	2	1	3	3	2	1	1	0	0	0	0
ÖK6	2	3	3	2	2	4	1	2	3	1	2	0	0	0	0	0
ÖK7	1	1	1	2	0	1	1	3	0	5	0	2	0	0	0	0
ÖK8	1	2	5	5	4	5	1	2	3	2	3	1	0	0	0	0
ÖK: Öğrenme kazanımlar PY: Program yeterlilikleri																
Katkı Düzeyi:	1 çok düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek			