

MEDİKAL KİMYA

1	Ders Adı:	MEDİKAL KİMYA
2	Ders Kodu:	KMY1095
3	Ders Türü:	Zorunlu
4	Ders Seviyesi	Lisans
5	Dersin Verildiği Yıl:	1
6	Dersin Verildiği Yarıyıl	1
7	Dersin AKTS Kredisi:	2.00
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:	Doç.Dr. NEVİN ARIKAN ÖLMEZ
15	Dersi Veren Diğer Öğretim Elemanları:	-
16	Koordinatör İletişim Bilgileri:	narikan@uludag.edu.tr +90 224 29 41 731 Uludağ Üniversitesi, Fen-Edebiyat Fakültesi, Kimya Bölümü, 16059 Görükle / BURSA, TÜRKİYE
17	Dersin WEB adresi:	
18	Dersin Amacı:	Bu dersin amacı öğrencilerin atomun yapısı ve özellikleri, kimyasal bileşikler ve kimyasal reaksiyonlar ile ilgili temel bilgileri anlamalarını sağlamaktır. Bunun yanında organik bileşiklerin (özellikle tıpta kullanım alanı bulan)yapıları ve özellikleri ile organik reaksiyonlar hakkında yeterli bilgi sahibi olmalarını sağlamaktır.
19	Dersin Mesleki Gelişime Katkısı:	
20	Dersin Öğrenme Kazanımları:	
	1	Kimyasal bileşikleri tanıır, kimyasal reaksiyonlarda stokiyometrik hesaplamalar yapabilir.
	2	Çözelti tiplerini ve konsantrasyon birimlerini bilir.Asit-baz çözeltilerinde pH hesaplamaları yapabilir.
	3	Temel organik kimya bilgisine sahip olur.
	4	Organik bileşiklerin yapısı ve özellikleri ile ilgili bilgi sahibi olur.
	5	Organik reaksiyonları tanıır.
	6	Tıpta kullanım alanı bulan organik bileşikleri ve özelliklerini tanıır.
	7	
	8	
	9	
	10	
21	Dersin İçeriği:	
Hafta	DERS İÇERİKLERİ	
	Teorik	Uygulama

1	Dersin işleyişi ve tanıtım ile ilgili bilgi verilmesi. Madde, özellikleri ve ölçümü. Maddenin sınıflandırılması; yoğunluk, maddenin bileşimi.		
2	Atomun yapısı ve atom teorisi. Element, bileşik; avagadro sayısı ve mol kavramı.		
3	Kimyasal bileşikler, kimyasal bileşik türleri, kimyasal formül,periyodik tablo. Kimyasal bileşiklerde mol kavramı.		
4	Kimyasal reaksiyonlar; Kimyasal eşitlikler ve stokiometri. Sulu çözeltilerde meydana gelen reaksiyonlar.		
5	Çözeltiler; Çözelti türleri, konsantrasyon birimleri.		
6	Asitler ve bazlar; Asit ve bazların belirlenmesi, pH hesaplamaları.		
7	ARA SINAV Organik kimyaya girişi: Organik bileşiklerde bağlanma, yapı formülleri ve izomerler.		
8	Hidrokarbonlar: Alkanlar, sikloalkanlar, haloalkanlar. Alkenler ve alkinler; isimlendirme ve reaksiyonları.Hidrokarbonların kullanım alanları.		
9	Alkoller: İsimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları. Tiyo ve eterler:İsimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları.		
10	Aldehit ve ketonlar: İsimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları.		
11	Organik asitler: Yapı, isimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları.		
12	Esterler: İsimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları.		
13	Aminler: İsimlendirme, reaksiyonları ve kullanım alanları.		
14	Amino asitler ve amitler: Yapı ve isimlendirme. Amino asitler ve amitlerin reaksiyonları. Peptitler.		
22	Ders Kitabı, Referanslar ve/veya Diğer Kaynaklar:	1-General Chemistry (I and II): Petrucci. Harwood. Herring. Translation: Tahsin Uyar, Serpil Aksoy, 2002. 2-Chemistry for the Health Science: G.I. Sackheim, D.D. Lehman, 1985. 3-Organic Chemistry: F.Solomons, 2002. 4-Organic Chemistry: Tahsin Uyar, 1995. 5-Pharmaceutical Chemistry: G. Melentyeva, L. Antonova, 1988.	
23	Değerlendirme		
YARIYIL İÇİ ÇALIŞMALARI		SAYISI	KATKI YÜZDESİ
Ara Sınav		1	40.00
Kısa Sınav		0	0.00
Ödev		0	0.00
Yıl Sonu Sınavı		1	60.00
Toplam		2	100.00
Yıl içi çalışmalarının Başarıya Oranı		40.00	
Finalin Başarıya Oranı		60.00	
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)	6	1.00	6.00
Ödevler	0	0.00	0.00
Projeler	0	0.00	0.00
Arazi Çalışmaları	0	0.00	0.00
Arasınaylar	1	15.00	15.00
Diğer	0	0.00	0.00
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	15.00	15.00
Toplam İş Yüğü			64.00
Toplam İş Yüğü / 30 saat			2.13
Dersin AKTS Kredisi			2.00

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