AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ
DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı	Laboratuvar Kimyası								
Ders Kodu	TL308		Ders Düzeyi	Önlisans					
AKTS Kredi	3	İş Yükü	75 *(Saat)*	Teori	2	Uygulama	0	Laboratuvar	0
Dersin Amacı	Atom molekül ve iyonik haldeki maddelerin kimyasal özellikleri, kimyasal tepkimeler, çözelti kimyasını kavrayabilme ve yorumlayabilmenin yanında kimyasal problemlerin çözüme becerisinin kazandırılması								
Özet İçeriği	Kimya bilimi, maddenin özellikleri, atom kuramı ve atomun yapısı, periyodik tablo, molekül ve iyonlar, çözelti kimyası.								
Staj Durum	Yok								
Öğretim Yöntemleri	Anlatım (Takrir)								
Dersi Veren Öğretim Elemanı(ları)									

Ölçme ve Değerlendirme Araçları		
Araç	Adet	Oran (%)
Ara Sınav (Vize)	1	40
Dönem Sonu Sınavı (Final)	1	70

Ders Kitabı / Önerilen Kaynaklar	
1	Temel Kimya, Anadolu Üniversitesi Yayınları no 672

Hafta	Haftalara Göre Ders Konuları	
1	Teorik	Kimya bilimi, maddenin sınıflandırılması, maddenin fiziksel ve kimyasal özellikleri
2	Teorik	Atomlar, atom teorisi, atomun yapısı, atom numarası, kütle numarası ve izotoplar
3	Teorik	Atomlar, atom teorisi, atomun yapısı, atom numarası, kütle numarası ve izotoplar
4	Teorik	Periyodik tablo, moleküller ve iyonlar
5	Teorik	Periyodik tablo, moleküller ve iyonlar
6	Teorik	Kimyasal formüller ve bileşiklerin adlandırılması, kimyasal bağlar, Lewis yapılarının yazılması
7	Teorik	Kimyasal formüller ve bileşiklerin adlandırılması, kimyasal bağlar, Lewis yapılarının yazılması
8	Teorik	Kimyasal formüller ve bileşiklerin adlandırılması, kimyasal bağlar, Lewis yapılarının yazılması
9	Ara Sınav (Vize)	Arasınav
10	Teorik	Çözeltilerin derişimleri
11	Teorik	Çözeltilerin derişimleri
12	Teorik	Tampon çözeltiler
13	Teorik	Tampon çözeltiler
14	Teorik	Sulu çözeltilerdeki tepkimeler
15	Dönem Sonu Sınavı (Final)	Final Sınav

Dersin Öğrenme, Öğretme ve Değerlendirme Etkinlikleri Çerçevesinde İş Yükü Hesabı (Ortalama Saat)				
Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yükü
Kuramsal Ders	14	1	2	42
Ödev	14	1	1	28
Ara Sınav	1	2	1	3
Dönem Sonu Sınavı	1	1	1	2
			Toplam İş Yükü (Saat)	75
			Yuvarla [Toplam İş Yükü (saat) / 25*] = **AKTS Kredisi**	3
**25 saatlik iş yükü 1 AKTS olarak kabul edilmektedir.*				

Dersin Öğrenme Çıktıları	
1	Maddenin halleri, maddeyi oluşturan yapıları tanıma, atom, molekül ve iyonik maddelerin homojen ve heterojen ortamlardaki kimyasal davranışlarını kavrama
2	Kimyasal tepkimeleri anlayabilmek ve tepkimelere yönelik problemleri matematiksel işlemleri kullanarak çözebilme.

3	Kimyanın günlük hayattaki uygulamalarını öğrenebilme
4	Çözeltiler hazırlayabilmek
5	Farklı derişim birimlerindeki çözeltileri hazırlayabilir

Program Çıktıları *(Tıbbi Laboratuvar Teknikleri Programı)*	
1	Temel Laboratuvar teknikleri ve tıbbi laboratuvar branşlarında (Biyokimya, mikrobiyoloji, parazitoloji, sitogenetik vb.) yeterli altyapıya sahip olma;bu alanlardaki teorik ve pratik bilgiyi kullanma becerisi
2	Ortaöğretim düzeyinde kazanılan yeterliliklere dayalı olarak Tıbbi Laboratuvar Teknikleri Programı alanındaki güncel bilgileri içeren ders kitapları, uygulama araç-gereçleri ve diğer kaynaklarla desteklenen temel düzeydeki kuramsal ve uygulamalı bilgilere sahip olma
3	İnsanda sistemlerin normal yapı-fonksiyonlarıyla ilgili temel bilgilere sahip olabilme, bu bilgileri doku hücre düzeyinde analiz edebilme ve hastalıklarla ilişkilendirebilme.
4	Sağlık kurumları bünyesindeki tanı ve tedavi laboratuvarlarında ilgili araç, cihaz ve teknikleri kullanarak hekimin gerekli gördüğü tıbbi analizleri yapabilme ve elde edilen verileri değerlendirme
5	Tıbbi laboratuvar araç ve gereçlerini kurallarına ve tekniklerine uygun olarak kullanabilme, kontrollerini ve bakımlarını yapabilme
6	Tıbbi laboratuvarın farklı alanlarıyla ilgili temel testleri uygulayabilme, analiz çözeltilerini hazırlayabilme.
7	Tıbbi laboratuvar testleri için uygun örnekleri hastalardan alabilme ve uygun koşullarda örnek transferini gerçekleştirebilme
8	Analiz öncesi örnek hazırlık işlemlerini yapabilme, bakı preparatlarını hazırlayabilme, dezenfeksiyon ve sterilizasyon tekniklerini uygulayabilme
9	Alanı ile ilgili temel düzeydeki bilgi ve becerileri kullanabilme,verileri yorumlayıp değerlendirebilme ve olası sorunları tanımlayıp çözümleyebilme.
10	Tıbbi Laboratuvarda iş organizasyonu hakkında bilgi sahibi olma ve uygulamaları yürütebilme
11	Tıbbi Laboratuvarda güvenlik kurallarını uygulayabilme, kişisel güvenlik önlemlerini alabilme ve güvenli laboratuvar ortamı oluşturabilme
12	Kamu ve özel sektör kuruluşlarındaki alanı ile ilgili süreçleri yerinde inceleyerek uygulama becerisi kazanmak.
13	Hayat boyu öğrenmenin gerekliliği bilinci; bilim ve teknolojideki gelişmeleri izleyerek kendini sürekli yenileme bilincini kazanma becerisi.
14	Laboratuvar uzmanlarının ve tıp adamlarının araştırma çalışmalarına yardımcı olmak
15	Birey ve halk sağlığı, çevre koruma ve iş güvenliği konularının bilincinde olabilmeli, ilişkiyi temel düzeyde kavrayabilme.
16	Atatürk ilke ve devrimlerini özümseyebilme, milli, ahlaki, manevi ve kültürel değerleri benimseyebilme, evrensel ve çağdaş gelişmelere açık olma
17	Sağlık Hizmetinin yürütülmesinde etkili iletişim kurabilme ve Türkçeyi etkili kullanabilme
18	Bir yabancı dilde temel düzeyde iletişim kurabilme, mesleki uygulamalarda yabancı dili kullanabilme
19	Sağlık bilimleri hakkında alan ilgi düzeyine uygun bilgi birikimine sahip olmak ve sağlık alanına özgü tıbbi terim ve terminolojiyi kullanabilmek

Program ve Öğrenme Çıktıları İlişkisi *1:Çok Düşük, 2:Düşük, 3:Orta, 4:Yüksek, 5:Çok Yüksek*

	ÖÇ1	ÖÇ2	ÖÇ3	ÖÇ4	ÖÇ5
PÇ1	5	5	5	5	5
PÇ2	5	5	5	5	5
PÇ5	5	5	5	5	5
PÇ6	5	5	5	5	5
PÇ7	5	5	5	5	5
PÇ8	5	5	5	5	5
PÇ9	5	5	5	5	5
PÇ10	5	5	5	5	5
PÇ11	5	5	5	5	5
PÇ14	5	5	5	5	5
PÇ15	5	5	5	5	5