

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Analitik Kimya II		4	3+0	2	2
Ön Koşullar					
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Amacı	Analitik kimyada önemli olan kimyasal prensipleri, modern analiz tekniklerini, istatistiksel metodları kullanarak deneysel verileri değerlendirmeyi ve kaliteli veriler elde etmek için gerekli laboaratuar becerilerini öğretmektir				
Dersin Öğrenme Kazanımları	<p>1)Öğrenciler analitik kimyadaki temel kimyasal prensipleri öğreneceklerdir.</p> <p>2)Öğrenciler deneysel verileri değerlendirmeyi öğrenecekler ve yüksek kaliteli analitik verileri elde etmek için gerekli becerileri kazanacaklardır.</p> <p>3)Öğrenciler modern analiz tekniklerini öğreneceklerdir.</p>				
Dersin İçeriği	Numune hazırlama teknikleri /Analitik verilerin değerlendirilmesi / Gravimetrik analizin temel ilkeleri ve uygulamaları /Volumetrik analiz temel ilkeleri ve uygulamaları /Asit- baz titrasyonları ve uygulamaları / Redoks titrasyonları ve uygulamaları / Çöktürme titrasyonları ve uygulamaları /Kompleksleştirme titrasyonları ve uygulamaları				
Haftalar	Konular				
1	Analitik kimya ve sınıflandırma				
2	Çözeltiler ve derişimleri				
3	Sulu çözelti kimyası ve temel kavramlar				
4	Kimyasal denge				
5	Aktivite ve kimyasal denge.				
6	Aktivite ve kimyasal denge.				
7	Ara sınav				
8	Tampon çözeltiler.				
9	Kompleks sistemlerde denge çözümleri.				
10	Çözünürlük ve çöktürme ile ayırma.				
11	Çözünürlük ve çöktürme ile ayırma.				
12	Uygulama				
13	Sistemik yaklaşımla çözünürlük hesapları.				
14	Sistemik yaklaşımla çözünürlük hesapları.				
15	Final Sınavı				
Genel Yeterlilikler					
<ol style="list-style-type: none"> Analitik kimyada temel kavramları tanımlayabilir. Kimyasal denge reaksiyonlarını sınıflandırabilir. Çözünürlük, çöktürme ve reaksiyonlarını sentezleyebilir. 					
Kaynaklar					
Analytical Chemistry an introduction, Skoog, West, Holler, Crouch, Saunders Publishing, 1996(çeviri) Analitik Kimya, Prof Dr. Hüseyin Afşar Temel Analitik Kimya, Prof. Dr. Reşat Apak, İ.Ü.Mühendislik Fakültesi yayınları,1995,İstanbul					
Değerlendirme Sistemi					
Arasınav: %40 Final: %60 Bütünleme: %60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU
--

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12			
ÖK1	5	5	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4			
ÖK2	5	4	4	4	4	3	3	3	5	4	5	4			
ÖK3	5	5	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4			
ÖK4	4	4	5	5	5	4	3	3	3	3	3	3			
ÖK5	4	4	3	3	3	5	5	5	5	3	5	3			
ÖK6	5	5	5	5	5	5	4	5	5	4	5	5			
ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ: Program Çıktıları															
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek		

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12
Analitik Kimya II	5	5	5	4	4	4	4	4	5	4	4	4