

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Analitik Kimya Lab. II		IV	0+4	2	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu ders ikinci sınıf öğrencilerine kantitatif analitik kimyanın temel kavramları hakkında bilgi verir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> Analitik kimya laboratuvarında uyulması gereken kurallar ve ilkyardım kurallarını öğreneceklerdir. Analitik kimya laboratuvar becerileri kazanacaktır. Bir maddede bulunan bileşenlerin neler oldukları ve kesin miktarlarını analiz etmeyi öğrenecektir. Analitik kimya laboratuvarında elde edilen kantitatif sonuçların değerlendirmesini yapmayı öğrenecektir. 				
Dersin İçeriği	Genel bilgiler, standart çözeltilerin hazırlanması, nötralleşme titrasyonları, redox titrasyonları, çöktürme titrasyonları, arjantometrik titrasyonlar, kompleks oluşumuna dayanan titrasyonlar, gravimetrik analizler.				
Haftalar	Konular				
1	Kantitatif analiz laboratuvarı genel bilgilendirme				
2	Asit-baz titrasyonları, standart asit-baz çözeltilerinin hazırlanması				
3	Konsantrasyonu bilinmeyen HCl çözeltisinin gerçek konsantrasyonunun hesaplanması				
4	Karbonat-karbonat karışımlarının analizi				
5	Çöktürme titrasyonları, standart AgNO ₃ çözeltilerinin hazırlanması, klorürün volhard yöntemiyle tayini				
6	Kompleks oluşumuna dayanan titrasyonlar				
7	Ara sınav				
8	Sirke içinde asetik asit tayini				
9	Gravimetrik analizler, gravimetrik yöntemle nikel analizi				
10	Redox titrasyonları, saf olmayan CaCO ₃ ' taki Ca ²⁺ analizi				
11	İyodometrik ve iyodimetrik yöntemler, meyve suyunda askorbik asit tayini				
12	Telafi				
13	Telafi				
14	Final				
Genel Yeterlilikler					
Analitik kimyada kantitatif analizin kavramsal ve deneysel temellerini yorumlayabilme					
Bir maddede bulunan bileşenlerin neler oldukları ve kesin miktarlarını analiz edebilme					
Kaynaklar					
Gündüz, T., (2012), <i>Kantitatif Analiz Laboratuvar Kitabı</i> , Ankara.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	4	4	5	4	5	3	3	4	4	5	5	5	4	5
ÖÇ2	5	4	3	5	5	5	3	5	4	5	5	4	5	4
ÖÇ3	4	4	3	3	4	5	3	3	5	4	5	4	4	5
ÖÇ4	5	5	5	5	4	5	5	4	3	3	5	5	4	4
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları												PÇ: Program Çıktıları		
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek			

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Analitik Kimya Lab-II	3	4	3	5	3	5	4	4	5	4	5	4	5	5