

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Analitik Kimya-II		IV	4+0	4	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Kimya öğrencilerine temel analitik kimya kavramlarını ve numunelerin nitel ve nicel analizlerini yapabilecek becerileri kazandırmak.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Araştırma yapan kuruluşlarda ve çeşitli sanayi kollarında çalışacak olan kimya öğrencileri, kompleks asit-baz sistemlerini, Çöktürme, kompleks oluşumu ve yükseltgenme indirgenme titrasyonlarının teorisini ve bunların uygulamalarını öğrenirler ve bu alandaki genel problemleri yorumlama becerisi kazanır.				
Dersin İçeriği	Nötralleşme Titrasyonlarının İlkeleri ; Karmaşık Asit-Baz Sistemleri İçin Titrasyon Eğrileri; Nötralleşme Titrasyonlarının Uygulamaları ; Kompleksleşme Reaksiyonları ve Titrasyonları; Elektrokimyaya Giriş; Standard Elektrot Potansiyellerinin Uygulamaları; Yükseltgenme-İndirgenme Titrasyonlarının Uygulamaları				
Haftalar	Konular				
1	Nötralleşme Titrasyonlarının İlkeleri				
2	Nötralleşme Titrasyonlarının İlkeleri				
3	Karmaşık Asit-Baz Sistemleri İçin Titrasyon Eğrileri				
4	Karmaşık Asit-Baz Sistemleri İçin Titrasyon Eğrileri				
5	Nötralleşme Titrasyonlarının Uygulamaları				
6	Nötralleşme Titrasyonlarının Uygulamaları				
7	Arasınava				
8	Kompleksleşme Reaksiyonları ve Titrasyonları				
9	Elektrokimyaya Giriş				
10	Elektrokimyaya Giriş				
11	Standart Elektrot Potansiyellerinin Uygulamaları				
12	Standart Elektrot Potansiyellerinin Uygulamaları				
13	Yükseltgenme-İndirgenme Titrasyonlarının Uygulamaları				
14	Yükseltgenme-İndirgenme Titrasyonlarının Uygulamaları				
Genel Yeterlilikler					
Kaynaklar					
Skoog, D. A., West, D. M., Holler, .F. J., Crouch, S.R., (2007), <i>Analitik Kimya-Temel İlkeler</i> , 8.Baskı, Thomson Pub, (Çeviri Editörleri : E.Kılıç ve H. Yılmaz- Bilim Yayıncılık- Ankara).					
Haris, D.C., (2000), <i>Analitik kimya</i> , W.H. Freeman and Company, US, (Çeviri Editörü ; G. Somer- Gazi Büro Kitabevi).					
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	3	4	3	4	5	5	4	5	4	5	4	3	5	5
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-II	3	4	3	4	5	5	4	5	4	5	4	3	5	5