

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Analitik Kimya-I		III	4+0	4	6
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu dersin genel amacı; Kimya öğrencilerine temel analitik kimya kavramlarını öğretmek ve numunelerin nitel ve nicel analizlerini yapabilecek becerileri kazandırmak.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Araştırma yapan kuruluşlarda ve çeşitli sanayi kollarına çalışacak olan kimya öğrencileri, temel analitik kavramları, kimyasal analizde karşılaşılabilecekleri hataları ve bunların giderilme yollarını, gravimetrik ve titrimetrik analizin kuramını, denge sistemlerini öğrenirler ve bu alandaki genel problemleri yorumlama becerisi kazanır. 				
Dersin İçeriği	Kimyasal Analize Giriş ve Analitik Kimyada Hesaplamalar; Kimyasal Analizde Hatalar; Kimyasal Analizde Rasgele Hatalar; İstatistik Veri İşlenmesi ve Değerlendirilmesi; Sulu Çözeltiler ve Kimyasal Denge; Kimyasal Dengelere Elektrolitlerin Etkisi; Karmaşık Sistemlerde Denge Problemlerinin Çözümü; Gravimetrik analiz Yöntemleri; Titrimetrik yöntemler-Çöktürme Titrimetrisi.				
Haftalar	Konular				
1	Kimyasal Analize Giriş				
2	Analitik Kimyada Hesaplamalar				
3	Kimyasal Analizde Hatalar				
4	Kimyasal Analizde Rasgele Hatalar				
5	İstatistik Veri İşlenmesi ve Değerlendirilmesi				
6	Sulu Çözelti Kimyasına Giriş				
7	Ara sınav				
8	Kimyasal Denge				
9	Elektrolitler				
10	Karmaşık Sistemlerde Denge				
11	Karmaşık Sistemlerde Denge				
12	Gravimetrik Analiz Yöntemleri				
13	Titrimetrik Analiz Yöntemleri				
14	Titrimetrik Analiz Yöntemleri				
Genel Yeterlilikler					
Kaynaklar					
D. A. Skoog ; D. M. West; F.J. Holler ; S.R. Crouch. Thomson Pub. (2004), (Çeviri Editörleri : E.Kılıç ve H. Yılmaz- Bilim Yayıncılık- Ankara), <i>Analitik Kimya-Temel İlkeler</i> , 8.Baskı.					
D.C. Haris, W.H. Freeman and Company, (Çeviri Editörü ; G. Somer- Gazi Büro Kitabevi), (1982). <i>Analitik kimya</i> .					
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	5	4	3	4	5	3	4	3	4	4	5	3	5	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-I	5	4	3	4	5	3	4	3	4	4	5	3	5	4