

Dersin Adı		Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Kantitatif Analiz Yöntemleri		5106206	BAHAR	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok					
Dersin Dili	Türkçe					
Dersin Türü	Zorunlu					
Dersin Koordinatörleri						
Dersi Veren						
Dersin Yardımcıları						
Dersin Amacı	Kantitatif analiz yöntemleri hakkında öğrencilere bilgi vererek temel kavramları öğrenebilmelerini sağlayabilmek					
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci: Kantitatif analiz yöntemleri ile analiz yapabilecek.					
Dersin İçeriği	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Voltametrik yöntem ile oluşum sabiti tayini, voltametrik yöntem ile bağlanma sabiti tayini, spektroskopik yöntem ile denge sabiti tayini, Tafeleşitiliği ile elektron sayısı tayini, Nersnt eşitliği ile proton sayısı tayini, Analizlerde geri kazanım belirlenir. 					
Haftalar						
1.	Voltametrik yöntem ile oluşum sabiti tayini					
2.	Demir (III) iyonu ile calcon arasında oluşan kompleksin kararlık sabiti tayini					
3.	spektroskopik yöntem ile denge sabiti tayini					
4.	Dopamine ile DNA etkileşmesi için denge sabiti belirlenmesi					
5.	voltametrik yöntem ile bağlanma sabiti tayin					
6.	Proflavine ile DNA etkileşimi için denge sabiti					
7.	Arasınava					
8.	Nersnt eşitliği ile proton sayısı tayini					
9.	Acetaminofen elektrot reaksiyonunda proton sayısı belirlenmesi					
10.	Tafeleşitiliği ile elektron sayısı tayini					
11.	Albutereol reaksiyonunun elektron sayısı tayini					
12.	Voltametrik yöntemle geri kazanım, tekrarlanabilirlik ve kararlık belirlenmesi					
13.	Askorbik asit için ilaç ve biyolojik örneklerde geri kazanım hesaplanması					
14.	Literatür örnekleri					
Genel Yeterlilikler						
Kantitatif analiz yöntemlerini öğrenebilir.						
Kaynaklar						
<p>Bard, A. J. (2001), <i>Electrochemical Methods</i>, L. Faulkner, Wiley.</p> <p>Daniel C. (1996), <i>Harris Quantitative Chemical Analysis</i>.</p> <p>Kissinger, P.T., Heineman, W.R. (1996), <i>Laboratory Techniques in Electroanalytical Chemistry</i>.</p> <p>Wang, J., (2006), <i>Analytical Electrochemistry, 3rd edition</i>.</p>						
Değerlendirme Sistemi						
<p>Ara Sınav : % 40</p> <p>Final : % 60</p>						

PROĐRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŐKİŐİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	4	5	4	4	4	4	3	4	5	4
ÖK: ÖĞrenme Kazanımları PÇ:Program Çıktıları										
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek	

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İliŐkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
Kantitatif Analiz Yöntemleri	4	5	4	4	4	4	3	4	5	4