

Dersin Adı		D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Potansiyometri		5106172	GÜZ	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok					
Dersin Dili	Türkçe					
Dersin Türü	Zorunlu					
Dersin Koordinatörleri						
Dersi Veren						
Dersin Yardımcıları						
Dersin Amacı	Öğrencilerin potansiyometrik yöntemleri kullanarak analiz yapabilmelerini sağlayabilmek					
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci: 1. Potansiyometrik yöntemlerin öğrenilmesi ile iyon seçici elektrotların hazırlanması ve uygulamalarının öğrenilmesi sağlanmış olacak.					
Dersin İçeriği	Potansiyometrik ölçümlerin temelleri, Genel prensipler, karşılaştırma elektrotları, sıvı bağlantı potansiyelleri, İyon seçici elektrotlar, cam elektrotlar, Sıvı membran elektrotları, Katı hal elektrotları, Doğrudan potansiyometrik ölçümler, Elektrot kalibrasyon yöntemi, standart ekleme yöntemi,					
Haftalar						
1.	Potansiyometri					
2.	Karşılaştırma elektrotları					
3.	Sıvı bağlantı potansiyelleri					
4.	İndikatör elektrotlar					
5.	İyon seçici elektrotlar					
6.	Cam elektrotlar					
7.	Arasnav					
8.	Cam hücrenin potansiyeli					
9.	Sınır potansiyel ve asimetric potansiyel kavramları					
10.	Sıvı membran elektrotları					
11.	Katı hal elektrotları					
12.	Doğrudan potansiyometrik ölçümler					
13.	Elektrot kalibrasyon yöntemi					
14.	Standart ekleme yöntemi					
<b>Genel Yeterlilikler</b>						
Potansiyometrik yöntemleri öğrenebilir. Potansiyometrik yöntemle analiz metotlarını öğrenebilirler.						
<b>Kaynaklar</b>						
Daniel C. Harris, (1996), <i>Quantitative Chemical Analysis</i> .						
<b>Değerlendirme Sistemi</b>						
Ara Sınav : % 40 Final : % 60						

<b>PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU</b>										
	<b>PÇ1</b>	<b>PÇ2</b>	<b>PÇ3</b>	<b>PÇ4</b>	<b>PÇ5</b>	<b>PÇ6</b>	<b>PÇ7</b>	<b>PÇ8</b>	<b>PÇ9</b>	<b>PÇ10</b>
<b>ÖK1</b>	<b>3</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>4</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>4</b>	<b>4</b>	<b>5</b>
<b>ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ:Program Çıktıları</b>										
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>		<b>2 Düşük</b>		<b>3 Orta</b>		<b>4 Yüksek</b>		<b>5 Çok Yüksek</b>	

**Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi**

	<b>PÇ1</b>	<b>PÇ2</b>	<b>PÇ3</b>	<b>PÇ4</b>	<b>PÇ5</b>	<b>PÇ6</b>	<b>PÇ7</b>	<b>PÇ8</b>	<b>PÇ9</b>	<b>PÇ10</b>
Potansiyometri	<b>5</b>	<b>5</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>5</b>	<b>3</b>	<b>5</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>