

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
İnorganik Elektrokimya	5106179	GÜZ	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	İnorganik moleküllerin elektrokimyasal özelliklerinin öğrenilmesini sağlayabilmek				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci: 1. İnorganik bileşiklerin elektrokimyasal özelliklerini öğrenebilecek 2. İnorganik bileşiklerin elektrot reaksiyon mekanizmalarını anlayabilecektir.				
Dersin İçeriği	İnorganik bileşiklerde elektrot mekanizmaları, Metal komplekslerin elektrot mekanizmaları için teşhis parametreleri, Kalitatif gözlemler, Metal komplekslerinde kütle taşınması ve akım fonksiyonu, İnorganik bileşikler için seçilmiş mekanizmalar, E, EE, CE, EC, ECE mekanizmaları				
<b>Haftalar</b>					
1.	İnorganik bileşiklerde E reaksiyon mekanizması				
2.	İnorganik bileşiklerde EE mekanizması				
3.	İnorganik bileşiklerde EC mekanizması				
4.	İnorganik bileşiklerde CE mekanizması				
5.	İnorganik bileşiklerde ECE mekanizması				
6.	Metal komplekslerinin elektrot mekanizmaları için teşhis parametreleri				
7.	Arasınav				
8.	Kalitatif gözlemler				
9.	Metal komplekslerinde kütle taşınması ve akım fonksiyonu				
10.	Metal komplekslerinde kütle taşınması ve akım fonksiyonu				
11.	İnorganik bileşikler için seçilmiş mekanizmalar				
12.	İnorganik bileşikler için seçilmiş mekanizmalar				
13.	İnorganik bileşikler için seçilmiş mekanizmalar				
14.	İnorganik bileşikler için seçilmiş mekanizmalar				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
İnorganik bileşiklerde elektrot reaksiyon mekanizmalarını öğrenebilir. İnorganik bileşikler için teşhis testlerini öğrenebilir.					
<b>Kaynaklar</b>					
Wang, J. (2006), <i>Analytical Electrochemistry</i> , 3rd edition, Peter T. Kissinger and William R. ,( 1996) <i>Heineman, Laboratory Techniques in Electroanalytical Chemistry</i>					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	5	4	4	3	4	4	4	3	3	4
ÖK2	4	4	3	3	4	4	4	3	3	4
<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**

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