

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Organik Elektrokimya	5106177	GÜZ	3+0	3	6
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Organik moleküllerin elektrokimyasal özelliklerinin öğrenilmesini sağlayabilmek				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci:</p> <ol style="list-style-type: none"> 1. Organik moleküllerin elektrokimyasal özelliklerini anlayabilecek 2. Organik moleküllerde elektrot reaksiyonların doğasını öğrenebilecektir. 				
Dersin İçeriği	Organik reaksiyon mekanizmalarının elektrokimyasal olarak değerlendirilmesi, p-chlorobenzonitrilin elektrokimyasal indirgenmesi, Adrenalinin yükseltgenmesine ilişkin elektrokimyasal mekanizma ve voltammogramlar, Tokoferolün yükseltgenmesi ve tokoferolkinon oluşumu, hidroliz reaksiyonlarının kinetiği, halka açılmasına pH etkisi, Elektroorganik sentez, elektroorganik sentezin avantajları ve dezavantajları, organik sentezlerde anodik ve katodik prosesler, Elektroorganik reaksiyonların sınıflandırılması, Elektrokimyasal katılma, Elektrokimyasal eliminasyon, Elektrokimyasal birleşme, Elektrokimyasal parçalanma, Organik reaksiyonlarda elektrolit etkisi				
Haftalar					
1.	Organik reaksiyon mekanizmalarının elektrokimyasal olarak değerlendirilmesi				
2.	p-chlorobenzonitrilin elektrokimyasal indirgenmesi				
3.	Adrenalinin yükseltgenmesine ilişkin elektrokimyasal mekanizma ve voltammogramlar				
4.	Tokoferolün yükseltgenmesi ve tokoferolkinon oluşumu				
5.	hidroliz reaksiyonlarının kinetiği, halka açılmasına pH etkisi,				
6.	Elektroorganik sentez, elektroorganik sentezin avantajları ve dezavantajları				
7.	Arasınav				
8.	Dopaminekinon oluşumu				
9.	Organik sentezlerde anodik ve katodik prosesler				
10.	Elektroorganik reaksiyonların sınıflandırılması				
11.	Elektrokimyasal katılma, Elektrokimyasal eliminasyon				
12.	Elektrokimyasal birleşme, Elektrokimyasal parçalanma				
13.	Organik reaksiyonlarda elektrolit etkisi				
14.	Organik moleküllerin yüzey davranışları				
Genel Yeterlilikler					
Organik moleküllerin elektrot reaksiyonlarını öğrenebilir.					
Organik moleküllerin elektrokimyasal olarak sentezini öğrenebilir.					
Kaynaklar					
Joseph Wang, 2006 <i>Analytical Electrochemistry, 3rd edition</i> ,					
Peter T. Kissinger and William R. Heineman, 1996 <i>Laboratory Techniques in Electroanalytical Chemistry</i> ,					
A. J. Bard, L. Faulkner, 2001 <i>Electrochemical Methods</i> , Wiley,					
Değerlendirme Sistemi					
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	4	3	3	3	4	3	3
ÖK2	4	4	3	3	3	4	4	4	3	3
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 İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
Organik Elektrokimya	5	4	4	4	3	4	4	4	3	3