

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Elektrokimya		V	2+0	2	2
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Elektrokimyasal bilgileri ve teknikler kullanabilmek, yorumlayabilmek. Bunun içinde öncelikle temel elektrokimyasal bilgileri öğretmek.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; Temel elektrokimyasal bilgileri öğrenir ve bunların geçerli olduğu elektrokimyasal reaksiyonların doğasını öğrenmek. Elde edilecek olan verileri değerlendirecek bilgileri öğrenir.				
Dersin İçeriği	Elektrokimyasal hücreler, Elektrot potansiyeli, Nernst eşitliği, Elektroliz, Piller, Korrozyon				
Haftalar	Konular				
1	Elektrokimyaya giriş				
2	Elektron transferi ve elektrokimyasal hücreler				
3	Hücrelerde akımlar				
4	Hücrelerin şematik gösterimi				
5	Elektrot potansiyeli				
6	Nernst denklemleri				
7	Ara sınav				
8	Standart elektrot potansiyellerinin hesaplanması				
9	Hücre potansiyeli				
10	Potansiyel ve serbest enerji arasındaki ilişki				
11	Elektrokimyasal denge sabitlerinin hesaplanması				
12	Elektroliz				
13	Piller				
14	Korrozyon				
Genel Yeterlilikler					
Elektrokimya konularını öğrenir.					
Kaynaklar					
Skoog, D. A., Holler, J. F., Nieman, T. A., <i>Instrumental analiz</i> , V.Baskı. Türkçe çeviri (E. Kılıç, F.Köseoğlu ve H.Yılmaz) Bilim Yayıncılık., Ankara.					
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	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	3	3	3	3	
ÖÇ2	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	3	3	3	3	
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
Elektrokimya	4	4	4	4	4	4	4	4	4	4	3	3	3	3