

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Mesleki Yabancı Dil II		VIII	2+0	2	3
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Seçmeli				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Sadeleştirilmiş metinler kullanarak öğrencilerin bilimsel ve teknik kelime hazinelerini zenginleştirmeleri ve bilimsel yazılardaki cümle yapılarını öğretme				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Kimyasal terminolojileri öğrenme ve teknik metinleri anlar.				
Dersin İçeriği	Elektrokimyasal hücreler, Elektrot potansiyeli, Nernst eşitliği, Elektroliz				
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 olarak denge sabitlerinin hesaplanması				
12	Elektroliz				
13	Piller				
14	Korrozyon				
Genel Yeterlilikler					
İlgili konuları öğrenir.					
Kaynaklar					
D. A. Skoog ; D. M. West; F.J. Holler ; S.R. Crouch. Thomson Pub. (2004) Fundamentals of Analytical Chemistry, 7th Edition					
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	5	4	4	5	4	3	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	
Mesleki Yabancı Dil II	4	4	4	4	5	4	4	5	4	3	3	3	3	3	