

Dersin Adı	D. Kodu	Yarıyılı	T + U	Kredisi	AKTS
Korozyon -I	5106139	Güz	3 + 0	3	6
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörleri					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Dersin Amacı Bu dersin amacı kimya öğrencilerine korozyonun önemini anlatmak ve onlara günlük yaşamlarında korozyonun önemi hakkında bilgi vermektir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Korozyon olayının genel tanıtımı yaparak kavratır ve korozyonun elektrokimyasal oluşum düzenleri kavratılır.				
Dersin İçeriği	Dersin İçeriği Uygulanan korozyon akımı ile korozyon kontrolü,korozyon çeşitleri, potansiyel-pH, korozyon hızı ölçümü, pasifleşme mekanizması, film oluşum mekanizması, korozyonun engellenmesi, korozyon inhibitörleri, katodik koruma.				
Haftalar					
1	Korozyon olayının genel tanıtımı.				
2	Korozyonun elektrokimyasal oluşum düzenleri.				
3.	Galvanik korozyon hücrelerinin kaynağı.				
4.	Elektrokimyasal korozyonun kapsamı.				
5	Serbest enerji;Korozyon eğiliminin ölçüsü olarak.				
6.	Hücre reaksiyonu ve elektromotor kuvvet.				
7	Ara sınav				
8	Elektrokimyasal gerilim dizisi				
9.	Potansiyel-pH diyagramları.				
10.	Denge haline duyarlı ve duyarlı olmayan elektrot potansiyelleri.				
11.	Anotik olayların kinetiği,				
12.	Katodik olayların kinetiği.				
13	Doğrusal korozyon kinetiği. Korozyon olayının kontrolü				
14.	Dersin genel değerlendirilmesi				
Genel Yeterlilikler					
Korozyon olayının genel tanıtımını yaparak öğrenilebilir. Korozyonun elektrokimyasal oluşum düzenleri kavratılabilir. Galvanik korozyon hücrelerinin kaynağı incelenerek kavratılabilir. Elektrokimyasal korozyonun kapsamı kavratılabilir. Serbest enerji;Korozyon eğiliminin ölçüsü olarak açıklanabilir. Hücre reaksiyonu ve elektromotor kuvvetini öğretilir.					
Kaynaklar					
A.R.BERKEM, 1993, <i>Elektrokimya</i> . <i>Genel Kimya: İlkeler ve Modern Uygulamalar</i> 1, R.H. Petrucci, W.S. Harwood, F.G. Herring, <i>Çeviri Editörleri: T. Uyar, S. Aksoy, Sekizinci Baskıdan Çeviri, Palme Yayıncılık, 2000 ve Dersin içeriğini konu alan yayınlanmış güncel seçilmiş makaleler ve yazılar</i>					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : % 40 Final : % 60					

PROĞRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŐKİŐİ TABLOSU										
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
ÖK1	4	3	3	5	4	5	4	5	4	5
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 İliŐkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10
Kristalizasyon teknikleri	5	3	5	5	5	4	4	4	5	4