



Ders Adı	Kodu	Yarıyıl	T+U Saat	AKTS	Z / S
Elektrokimyasal Süreçler	KİM222	4	3 + 0	4,0	Seçmeli
Birim Bölüm	Kimya Teknolojisi - Ön Lisans (yüz yüze)				
Amaç	Elektrokimyasal prosesler kullanılarak endüstriyel düzeyde üretim, saflaştırma ve iyileştirme uygulamaları, elektrokimyasal kaplama işlemleri, bu süreçlerin dayandığı kuramsal temellerin yanı sıra pratiğe yönelik bilgilerin de edinilmesine yardımcı olmak üzere planlanmıştır. Elektrokimyanın bir bilim dalı olmanın dışında geniş bir uygulaması olan endüstriyel bir yaklaşıma da kaynak oluşturduğu bilgisinin ve Ülkemizdeki uygulamalarının öğretilmesi amaçlanmaktadır.				
Ders İçeriği	Elektrokimyasal yaklaşımların endüstriyel uygulamalarının tarihsel gelişimi, Elektroliz bilgisi, Kimyasal enerji-Elektrik enerjisi dönüşümünü, akım ve enerji verimini, polarizasyon,Korozyonun elektrokimyasal temelleri, mekanizması, anodik koruma katodik koruma,Elektrokimyasal yollarla antibiyotik ve diğer organik maddelerin sentezi				
Ders Kaynakları	. P.A Christensenand A Hamnett, Techniques and Mechanisms in Electrochemistry, Kluwer 1994., Electrodeposition of Coatings, Ed: R.F. Gould, ACS, 1973.				

Hafta	Konu
1	Elektrokimyasal yaklaşımların endüstriyel uygulamalarının tarihsel gelişimi
2	Elektroliz bilgisi, Kimyasal enerji-Elektrik enerjisi dönüşümünü, akım ve enerji verimini, polarizasyon
3	Pil teknolojileri ve çeşitleri, yakıt pilleri, doldurulabilir pil ve aküler
4	Elektroliz ile metallerde parlatma, şekillendirme ve oksit / yağ alma
5	NaCl çözeltisinin elektrolizi, hücre tipleri, karşılaştırılmaları
6	Ergimiş tuzların elektrokimyası, Mg ve Al gibi aktif metallerin eldesi
7	Metallerin eldesi, saflaştırılması ve geri kazanımında elektrokimyasal uygulamalar
8	Elektrokaplama çeşitleri, dayandığı ilkeler, anodik ve katodik metalik kaplamalar, koruyucu ve dekoratif kaplamalar
9	Koruyucu ve metalik kaplamalara uygulanan testler, kimyasal, optik ve elektrokimyasal incelemeler
10	Genel hatırlatmalar, kavramları birleştirici açıklamalar ve Arasınav
11	Atık sulara uygulanan elektrokimyasal arıtma işlemleri, klasik arıtma işlemleri ile karşılaştırılmaları
12	Korozyonun elektrokimyasal temelleri, mekanizması, anodik koruma katodik koruma
13	Elektrokimyasal polimerizasyon ve uygulamaları
14	Elektrokimyasal yollarla antibiyotik ve diğer organik maddelerin sentezi

Program Çıktıları	
1	Kimya biliminin temel prensiplerini laboratuvar çalışmalarında uygulama ve yorumlama becerisi kazanır.
2	Laboratuvar çalışmalarında kullanılan kimyasalların güvenlik ile ilgili kurallarını açıklar, kuralları uygular ve kimyasalların çevreye olan etkilerini tanımlar.
3	Laboratuvar güvenliği konusunu kavramak, genel laboratuvar malzemelerini tanımak ve laboratuvar malzemelerinin kullanımını bilir.
4	Deney yapma, veri toplama, sonuçları değerlendirme, üretim ortamı ve laboratuvarında karşılaştığı problemlere karşı çözüm üretme yeteneği kazanır.
5	Laboratuvarlarda değişik sentez ve analiz yöntemlerini (kimyasal, enstrümantal ve duyuşsal) uluslararası standartlara (ASTM, DIN, TSE,...) göre analiz yapar, çıkan sonuçları değerlendirir.
6	Kimyasal hammaddelerin sınıflandırılmasını, hangi amaçla, hangi ürünlerde ne kadar kullanılacağını, ürettiği ürünün hangi özellikleri taşıması gerektiğini bilir.
7	Matematik, fen bilimleri ve mesleki alanda temel düzeydeki kuramsal ve uygulamalı bilgileri kazanır ve çözüm üretmede kullanabilme yeteneğine sahiptir.
8	Kimyasal madde üreten veya kimyasal madde kullanarak üretim yapan iş yerlerindeki laboratuvarlarda, hazırlanan iş planı ve programına göre, istenen kalitede ürün elde edilmesi için gerekli işleri yürütebilir.
9	Bir kimya tesisindeki modern cihaz ve makinelerin temel ilkelerini kavrar ve uluslararası standartlara göre kalibrasyonlarını kontrol ederek kullanabilir.
10	Alanının gereksinimlerini karşılayacak temel düzeyde bilgisayar kullanım bilgisine sahiptir ve internet iletişim becerisi kazanır, ayrıca bu yolla doğru bilimsel kaynaklara ulaşabilme yetkinliğine sahiptir
11	Kimya ve ilgili alanlarda dünyadaki yenilikleri ve gelişmeleri takip edebilme yetkinliğine sahiptir
12	Mesleki ile ilgili uygulamalarda öngörülme durumlarla karşılaştığında çözüm üretebilir, takım çalışmalarında sorumluluk alabilir veya bireysel çalışma yapabilir, disiplinler arası konularda çalışabilme becerisine sahiptir.
13	Sanayi ve hizmet sektöründeki ilgili süreçleri yerinde inceleyerek uygulama yapabilir
14	Sosyal hakların evrenselliği, sosyal adalet ile çevre koruma, iş sağlığı ve güvenliği konularında yeterli bilince sahiptir.
15	Türkçe sözlü ve yazılı etkin iletişim kurma becerisi; mesleği ile ilgili gelişimleri takip edebilecek düzeyde yabancı dil bilgisine sahiptir.

Ders Öğrenme Çıktısı - Program Çıktıları (1 -5 Puan Aralığı)

Ders Öğrenme Çıktısı	PÇ 1	PÇ 2	PÇ 3	PÇ 4	PÇ 5	PÇ 6	PÇ 7	PÇ 8	PÇ 9	PÇ 10	PÇ 11	PÇ 12	PÇ 13	PÇ 14	PÇ 15
Elektrokimya ve elektrolizin temellerini kimyasal enerji-elektrik enerjisi dönüşümünü bilir.;	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Elektrolizde akım ve enerji verimini hesaplar. ;	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Elektrokimyasal üretim süreçleri, anorganik ve organik uygulamaları hakkında bilgi sahibidir.;	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Metallerin saf olarak elde edilmeleri, atıklarından geri kazanımları veya saflaştırılmalarında elektrokimyasal yolların önemini bilir.;	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Kaplamacılık alanında elektrokimyasal uygulamaları, temellerini ve pratiğe yönelik detayları bilir.;	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-
Ortalama Değer	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-	-

<https://ebs.bilecik.edu.tr/pdf/dersbilgigetir/389702>