



BİLECİK ŞEYH EDEBALI ÜNİVERSİTESİ  
LİSANSÜSTÜ EĞİTİM ENSTİTÜSÜ

KİMYA - YL  
(2023-2024) Ders Bilgi Formu



Ders Adı	Kodu	Yarıyıl	T+U Saat	AKTS	Z / S
Analytik Kimyada Seçme Konular I	KİM5002		3 + 0	7,5	Seçmeli
Birim Bölüm	Kimya - YL - Lisansüstü (Yüzyüze)				
Amaç	Analytik verilerin değerlendirilebilmesi için istatistik yöntemleri öğretmek, Öğrencilere gravimetrik ve titrimetrik analiz metotları ve uygulamaları hakkında bilgiler vermek., eser analizlerden önderiştirme işlemleri hakkında bilgi vermek, Çoklu denge sistemleri ve çözümlerini öğretmek				
Ders İçeriği	Analytik Kimyanın temel kavramları, Kimyasal Analizde Hatalar, Analizde Rasgele Hatalar ve Rasgele hataların kaynağı, Rasgale hataların istatistik değerlendirilmesi, Analiz Sonuçlarının İstatistik Değerlendirilmesi, Gravimetrik Analiz Yöntemleri: Gravimetrik Hesaplamalar Çökelek ve Çöktürücülerin Özellikleri, Gravimetrik Yöntemlerin Uygulamaları, Titrimetrik Analiz Yöntemleri: Temel Prensipler, Standard Çözeltiler, Sulu Çözelti Kimyası: Sulu çözeltilerin kimyasal bileşimi, İyonik Dengeler Üzerine Elektrolitlerin Etkisi, Termodinamik ve konsantrasyon denge sabitleri, Aktiflik ve Aktiflik Katsayısı, Denge Hesaplamalarının Kompleks Sistemlere Uygulamaları, Çoklu-denge problemlerinin çözüm yöntemleri, Sistematik Yöntemle Çözünürlük Hesaplamaları				
Ders Veren	Dr. Öğr. Üyesi Hülya SİLÂH				
Ders Kaynakları	Douglas A. Skoog, Donald M. West, F. James Holler, Stanley K. Crouch (Çeviri Editörleri Esmâ Kılıç, Hamza Yılmaz), 'Analytik Kimya Temel İlkeleri', 1.Cilt, 8.Baskı, ISBN 975-556-025-4, 2004, Douglas A. Skoog, F. James Holler, Stanley K. Crouch (Çeviri Editörleri Esmâ Kılıç, Hamza Yılmaz), 'Enstrümantal Analiz İlkeleri', 6.Baskı, ISBN 978-975-556-073-1, 2013				

Hafta	Konu
1	Analytik kimyanın temel kavramları ve Analytik kimyanın bilimdeki rolü
2	Kimyasal analizde hatalar ve hatanın istatistik değeriendirilmesi
3	Kimyasal analizde hesaplamalar ve istatistik değeriendirilmesi
4	Verilerin incelenmesi ve değeriendirilmesinde istatistiğin uygulanması
5	Kalite Güvencesi ve Kontrolü
6	Eser madde analizlerinde ekstraksiyon/önderiştirme tekniklerini
7	Eser madde analizlerinde ekstraksiyon/önderiştirme tekniklerini
8	Ara sınav, Gravimetrik Analiz Yöntemleri
9	Gravimetrik metotların uygulamaları
10	Sulu çözeltili kimyası ve kimyasal denge
11	Titrimetrik Analiz Yöntemleri
12	İyonik Dengelere Elektrolitlerin Etkisi
13	Denge Hesaplamalarının Karmaşık Dengelere Uygulanması
14	Çoklu Denge Problemlerinin Çözümü için Sistematik Yöntem

Ders İş Yüğü	Çalışma Türü / Öğretim Metotları	Süresi (Saat)	Sayı
Dinleme ve anlamlandırma	Ders	3	14
Araştırma – yaşam boyu öğrenme, yazma, okuma, Bilişim	Sınıf Dışı Çalışma	3	13
Önceden planlanmış özel beceriler	Problem Çözme	3	3
Araştırma – yaşam boyu öğrenme, yazma, okuma, Bilişim, eleştirel düşünme, soru geliştirme, yönetsel beceriler, takım çalışması	Grup Çalışması	4	5
Ara Sınav 1		25	1
Ödev 1		28	1
Final		30	1
<b>Ders İş Yüğü:</b>		193	
<b>AKTS (Ders İş Yüğü / 25.5):</b>		7,57	

Program Çıktıları	
1	Kimya alanında karşılaştığı bir problemi bağımsız olarak kurgulayıp deneysel çözüm yöntemi geliştirmek
2	Kimya Anabilim Dalında özel bir konuda literatür araştırması yapabilmek ve bu araştırma konusuna ait deneysel çalışmaları laboratuvarında uygulayabilmek
3	Elde edilen deneysel verileri istatistik olarak değeriendirip yorumlayabilmek
4	Elde ettiği laboratuvar sonuçlarını değeriendirebilmek ve bilimsel bir rapor halinde sunabilmek,
5	En az bir yabancı dilde iyi derecede sözlü ve yazılı iletişim yeteneğine sahiptir
6	Kimya bilim dalının gerektirdiği güncel bilgisayar ve yazılım bilgisi ile birlikte bilişim ve iletişim teknolojilerini kullanabilmek
7	Kimya alanındaki kavramları, fikirleri ve verileri, bilimsel yöntemlerle değeriendirme, karmaşık problem ve konuları belirleme ve analiz etme, kanıta ve araştırmalara dayalı öneriler geliştirme becerisine sahip olmak
8	Çağın sorunlarının farkında olabilmek
9	Çevre ve iş güvenliği konularında bilinçli olmak
10	Alanı ile ilgili konularda bireysel çalışma becerisi, disiplin içi ve disiplinlerarası takım çalışmasına yatkın olmak

**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
Analitik Kimyanın temel kavramaları hakkında bilgi sahibi olacaktır	5	5	5	5	4	5	5	5	5	5
Deneysel verilere istatistiksel yöntemleri uygulama becerisine sahip olacaktır	5	5	5	5	4	5	5	5	5	5
Farklı numune matrislerinde yer alan analitlerin analizini yapabilme becerisine sahip olacaktır	5	5	5	5	4	5	5	5	5	5
Analizlerinde ekstraksiyon/önderiştirme tekniklerini kullanabilme becerisine sahip olacaktır	4	4	4	4	3	4	4	4	4	4

<https://ebs.bilecik.edu.tr/pdf/dersbilgigetir/394398>