

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
<b>Analitik Kimya I</b>		3	3+0	2	2
Ön Koşullar					
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Amacı	Analitik kimyada önemli olan kimyasal prensipleri, modern analiz tekniklerini, istatistiksel metodları kullanarak deneysel verileri değerlendirmeyi ve kaliteli veriler elde etmek için gerekli laboaratuar becerilerini öğretmektir				
Dersin Öğrenme Kazanımları	<p>1)Öğrenciler analitik kimyadaki temel kimyasal prensipleri öğreneceklerdir.</p> <p>2)Öğrenciler deneysel verileri değerlendirmeyi öğrenecekler ve yüksek kaliteli analitik verileri elde etmek için gerekli becerileri kazanacaklardır.</p> <p>3)Öğrenciler modern analiz tekniklerini öğreneceklerdir.</p>				
Dersin İçeriği	Analitik kimya ve sınıflandırma. Çözeltiler ve derişimleri. Sulu çözelti kimyası ve temel kavramlar. Kimyasal denge. Aktivite ve kimyasal denge. Tampon çözeltiler. Kompleks sistemlerde denge çözümleri. Çözünürlük ve çöktürme ile ayırma. Sistematik yaklaşımla çözünürlük hesapları				
<b>Haftalar</b>	<b>Konular</b>				
1	Analitik kimya ve sınıflandırma				
2	Çözeltiler ve derişimleri				
3	Sulu çözelti kimyası ve temel kavramlar				
4	Kimyasal denge				
5	Aktivite ve kimyasal denge.				
6	Aktivite ve kimyasal denge.				
7	<b>Ara sınav</b>				
8	Tampon çözeltiler.				
9	Kompleks sistemlerde denge çözümleri.				
10	Çözünürlük ve çöktürme ile ayırma.				
11	Çözünürlük ve çöktürme ile ayırma.				
12	Uygulama				
13	Sistematik yaklaşımla çözünürlük hesapları.				
14	Sistematik yaklaşımla çözünürlük hesapları.				
15	<b>Final Sınavı</b>				
<b>Genel Yeterlilikler</b>					
<ol style="list-style-type: none"> <li>Analitik kimyada temel kavramları tanımlayabilir.</li> <li>Sulu çözelti kimyasını ve denge reaksiyonlarını sınıflandırabilir.</li> <li>Tampon çözeltiler ve reaksiyonlarını sentezleyebilir.</li> </ol>					
<b>Kaynaklar</b>					
Analytical Chemistry an introduction, Skoog, West, Holler, Crouch, Saunders Publishing, 1996(çeviri) Analitik Kimya, Prof Dr. Hüseyin Afşar					
<b>Değerlendirme Sistemi</b>					
<b>Arasnav: %40 Final: %60 Bütünleme: %60</b>					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12			
ÖK1	5	5	5	5	4	4	4	5	5	4	4	4			
ÖK2	5	4	4	4	4	3	3	3	5	4	5	4			
ÖK3	5	5	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4			
ÖK4	4	4	5	5	5	4	3	3	3	3	3	3			
ÖK5	4	4	3	3	3	5	5	5	5	3	5	3			
ÖK6	5	5	5	5	5	5	4	5	5	4	5	5			
<b>ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ: Program Çıktıları</b>															
<b>Katkı Düzeyi</b>	<b>1 Çok Düşük</b>			<b>2 Düşük</b>			<b>3 Orta</b>			<b>4 Yüksek</b>			<b>5 Çok Yüksek</b>		

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12
<b>Analitik Kimya I</b>	5	5	5	4	4	4	4	4	5	4	4	4