

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya Laboratuvarı-II		II	0+2	1	3
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Bu ders öğrencilere laboratuvar malzemelerini nasıl kullanmaları ve temel Kimya deneylerinin nasıl yapılacağı hakkında bilgi verir.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	<p>Bu dersin sonunda öğrenci;</p> <ol style="list-style-type: none"> 1.Çözelti ve çözelti kavramlarını öğrenir 2. Alkollerin su ve eterdeki çözünmelerini inceler 3. Göz taşının kristal suyunun saptanması inceler 4. Kalsiyum oksalatın çöktürülmesi inceler 5. Asit-Baz titrasyonlarını detaylı olarak inceler 6. Kimyasal denge konusunu inceler 7. Kaynama noktası yükselmesi yardımıyla mol kütlelerini belirler 8. Ekstraksiyon yöntemlerini kavrar 9. Brom gazını farklı yöntemlerle elde eder 10. Hidroliz ve hidrolizle ilgili kavramları kavrar 				
Dersin İçeriği	Laboratuvar Güvenliği, Genel Bilgiler&Kurallar, Temel İşlemler, Madde ve Özellikleri (Kütlenin korunumu, Maddeleri fiziksel ve kimyasal özelliklerinden yararlanarak tanıma, Katı ve Sıvıların yoğunluğu), Faz Diyagramları (Erime, Kaynama, Süblimleşme ve Yoğunlaşma deneyleri), Stokiyometri (Bir metalin mol kütlelerinin saptanması, Potasyum kloratın ısı bozunması).				
Haftalar	Konular				
1	Çözelti hazırlama				
2	Alkollerin su ve eterdeki çözünmeleri				
3	Göz taşının kristal suyunun saptanması				
4	Kalsiyum oksalatın çöktürülmesi				
5	Asit-baz titrasyonu				
6	Asit-baz titrasyonu				
7	Ara Sınav				
8	Kimyasal denge				
9	Kaynama noktası yükselmesi ile mol kütlelerini				
10	Ekstraksiyon				
11	Ekstraksiyon				
12	Brom gazı eldesi				
13	Hidroliz				
14	Final Sınavı				
Genel Yeterlilikler					
Laboratuvar Güvenliği, Genel Bilgiler&Kurallar, Temel İşlemler, Madde ve Özellikleri (Kütlenin korunumu, Maddeleri fiziksel ve kimyasal özelliklerinden yararlanarak tanıma, Katı ve Sıvıların yoğunluğu), Faz Diyagramları (Erime, Kaynama, Süblimleşme ve Yoğunlaşma deneyleri), Stokiyometri (Bir metalin mol kütlelerinin saptanması, Potasyum kloratın ısı bozunması).					
Kaynaklar					
Güler, H. Saraydın, D., Ulusoy, U., (2001), <i>Genel Kimya Laboratuvarı</i> , Hatipoğlu, 4. baskı.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

**PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU**

	P Ç1	PÇ 2	PÇ 3	PÇ 4	PÇ 5	PÇ 6	PÇ 7	PÇ 8	PÇ 9	PÇ1 0	PÇ1 1	PÇ1 2	PÇ1 3	PÇ1 4
ÖÇ1	5	5	5	4	4	4	4	5	5	4	4	4	4	4
ÖÇ2	5	5	4	4	4	5	5	5	4	3	3	3	4	4
ÖÇ3	4	4	4	3	3	3	4	4	4	3	3	3	4	4
ÖÇ4	4	4	4	4	3	3	3	4	4	3	3	3	4	4
ÖÇ5	5	5	5	4	4	4	4	4	4	4	4	4	5	5
ÖÇ6	5	5	5	4	4	4	4	5	5	4	4	4	5	5
ÖÇ7	4	5	4	3	5	5	5	4	4	4	4	4	3	3
ÖÇ8	4	5	4	3	3	3	4	4	4	3	3	3	4	4
ÖÇ9	5	5	5	3	4	3	3	3	5	3	3	3	4	4
ÖÇ10	4	4	5	3	4	4	4	4	4	3	3	3	5	5
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
Genel Kimya Laboratuvarı - II	5	5	5	4	4	4	4	4	4	3	3	3	4	4