

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Genel Kimya Laboratuvarı I		I	0+2	1	3
Ön Koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin yardımcıları					
Dersin amacı	Öğrencinin yoğunluk, maddenin korunumu, stokiyometri gibi sahip olduğu temel kimya bilgilerini deney yaparak pekiştirmek				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1-Laboratuvar kurallarını öğrenir, uyum sağlayabilir. 2-Deney planlama ve kurmayı öğrenebilir. 3-Basit temel kimya bilgilerini güçlendirebilir.				
Dersin İçeriği	Dersle ilgili bilgilerin verilmesi ve çalışma gruplarının oluşturulması. Laboratuvar kuralları ve güvenliğinin anlatılması Laboratuvar malzemelerinin tanıtılması Bilimsel davranış ve yöntemin anlatılması (kapalı kutu) Katı ve sıvı maddelerin yoğunluklarının bulunması Kütlelenin korunumu yasası Stokiyometri Çözünürlük Gazların difüzyonu Kimyada saflaştırma yöntemleri Genel değerlendirme ve öneriler				
Haftalar	Konular				
1	Dersle ilgili bilgilerin verilmesi ve çalışma gruplarının oluşturulması.				
2	Laboratuvar kuralları ve güvenliğinin anlatılması				
3	Laboratuvar malzemelerinin tanıtılması				
4	Bilimsel davranış ve yöntemin anlatılması (kapalı kutu)				
5	Katı ve sıvı maddelerin yoğunluklarının bulunması				
6	Kütlelenin korunumu yasası				
7	Ara sınav				
8	Stokiyometri				
9	Çözünürlük				
10	Gazların difüzyonu				
11	Kimyada saflaştırma yöntemleri				
12	Çeşitli nedenlerle yaptırılmayan deneylerin yapılması				
13	Çeşitli nedenlerle yaptırılmayan deneylerin yapılması				
14	Genel değerlendirme ve öneriler				
Genel Yeterlilikler					
Öğretim ortamın göre, uygun öğretim teknolojileri seçme İşleyeceği dersin özelliğine göre, uygun materyal tasarlama ve kullanma, Vcd, Dvd, Harita, Fotoğraf vb. materyallerden faydalanarak öğrenciye konuyu daha iyi kavratma					
Kaynaklar					
<i>Genel Kimya Laboratuvarı-I Kitapçığı</i>					
Değerlendirme Sistemi					
Ara Sınav : %40 Final : %60 Bütünleme:					

PROĞRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU														
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
ÖÇ1	4	4	4	3	4	4	4	3	4	4	3	3	4	3
ÖÇ2	5	4	3	3	4	4	4	3	4	3	3	3	4	4
ÖÇ3	5	4	4	3	4	4	4	3	4	4	4	3	4	4
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

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14
Genel Kimya Laboratuvarı 1	5	4	4	3	4	4	4	3	4	4	3	3	4	4