

Ders Bilgisi								
Ders Kodu	T	U	L	K	AKTS	Türü Z/S	Dili TR/İNG vb.	Yıl/Yarıyıl
KİM1113	0	0	2	1	2	Z	TR	1/GÜZ
Ders Adı (Türkçe)	Genel Kimya Laboratuvarı-I							
Ders Adı (İngilizce)	General Chemistry Laboratory-I							

Birim/Program	Fizik Bölümü/Lisans Programı
Ders Ön Koşulu	Yok
Dersin Amacı	Bu ders kimyada kullanılan temel deneysel çalışmaları ve laboratuvar teknikleri ile ilgili bilgi vermektir.
Dersin İçeriği	Temel Kimya Deneyleri
Ders Kitabı/ Malzemesi / Kaynakları	Genel Kimya Laboratuvarı Deneyleri Deney Föyü
Staj Durumu	

Dersin Emsalleri				
Üniversite Adı	Program Adı	Ders Adı	T-U-L-K; AKTS	Türü
İzmir Yüksek Teknoloji Üniversitesi	Fizik	Genel Kimya Laboratuvarı I	0-0-2-1, 2	Zorunlu
Balıkesir Üniversitesi	Fizik	Genel Kimya Laboratuvarı I	0-0-2-1, 2	Zorunlu
Eskişehir Osmangazi Üniversitesi	Fizik	Genel Kimya Laboratuvarı I	0-0-2-1, 2	Zorunlu
Dersin açılmasını öneren öğretim elemanı (Unvanı, Adı ve Soyadı)			İmza	
Dersi verebilecek öğretim elemanları (Unvanı, Adı ve Soyadı)			İmza	

Dersin açılmasının akademik gerekçesi? (Ders kazanımlarının program çıktılarına etkisi vb.)

Dersin işlenişi ile ilgili kısa açıklama (teorik anlatım, uygulamalar, laboratuvar, stüdyo, kampüs dışı aktivite, yazılım kullanma vb.)

Ders Hakkında Dış Paydaş Görüşleri (Mezunlarınızı istihdam edecek iş dünyası veya dersin konusu üzerine uzmanlığı bulunan Üniversite dışı gerçek veya tüzel kişilerden alınacak görüşlerin belirtilmesi beklenmektedir. Kanıt belgeler bu forma eklenmelidir.)	
Paydaş Adı	Görüşü (Özet olarak verilmeli, iki satırı geçmemelidir.)

Haftalık Ders İçeriği Dağılımı		
Hafta	Teori	Uygulama/Laboratuvar
1	Temel Laboratuvar Prensipleri	
2	Laboratuvarda Güvenlik	
3	Laboratuvarda Meydana Gelebilecek Kazalar Ve Bunlara Müdahale	
4		Laboratuvar Malzemeleri
5		Laboratuvarda Hacim Ölçümü Ve Tartım İşlemi
6		Cam Malzemelerin Temizlenmesi
7		Yıkama Çözeltilerinin Hazırlanması
8		Fiziksel Ve Kimyasal Temel İşlemler
9	Ara Sınav	
10		Isıtma Ve Soğutma
11		Kütlenin Korunumu Kanunu
12		Ayırma Yöntemleri
13		Çözeltiler
14		Magnezyumun Eşdeğer Ağırlığı
15	Final	
16		

Değerlendirme			
Değerlendirme Ölçütleri	Etkinlik	Adet	Başarı Notuna Katkısı (%)
	Ara Sınavlar	1	40
	Kısa Sınavlar		
	Ödevler		
	Projeler		
	Dönem Ödevi		
	Laboratuvar		
	Diğer		
	Dönem Sonu Sınavı	1	60
	Toplam:		100
Açıklamalar			

İçerik Tasarımı ve Konu Ağırlığı (%)	Matematik ve Temel Bilimler	100
	Mühendislik Bilimleri	
	Sosyal Bilimler	
	Sağlık Bilimleri	
	Eğitim Bilimleri	
	Kültür ve Sanat Bilimleri	
	Tasarım Bilgisi	

İş Yüğü (AKTS) Hesaplama			
Etkinlikler	Sayı	Süre (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Alan Çalışması			
Ara Sınav Uygulaması	1	1	1
Bireysel Çalışma (Ders öncesi ve Sınavlara hazırlık dâhil)	3	8	24
Bütünleme Sınavı	1	1	1
Deney ve Gözlem			
Derse Katılım (Teori)			
Ev Ödevi			
Final Sınavı Uygulaması	1	1	1
Laboratuvar	14	2	28
Makale İnceleme			
Makale Yazma			
Okuma			
Örnek Vaka İncelemesi			
Performans			
Problem Çözümü			
Proje Hazırlama			
Proje Sunma			
Quiz			
Rapor Hazırlama			
Rapor Sunma			
Rol/Drama Çalışması			
Seminer			
Sözlü Sınav			
Takım/Grup Çalışması			
Tartışma			
Uygulama/Pratik			
Diğer			
TOPLAM İŞ YÜĞÜ:			55
DERSİN AKTS KREDİSİ:			2
(Toplam İş Yüğü/25 sonucunda elde edilecek sayı, tam sayıya yuvarlanarak hesaplanır.)			

Ders Öğrenme Çıktıları ile Program Çıktılarının İlişkisi												
Program Çıktıları (PÇ) Öğrenme Çıktıları (ÖÇ) (Ders Kazanımları)		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11
1	Kimya temel konularının kavranması	1	1	1	1	1	1	5	5	5	1	1
2	Kimya, Matematik ve Fizik temel bilgilerini Kimya problemlerine uygulayabilme becerisi	5	5	5	5	3	1	5	5	5	1	1
3	Kimya ve ilgili alanlardaki problemleri belirleme, tanımlama, analiz etme ve çözme becerisi	3	3	3	5	3	1	5	5	5	1	1

Düzenleyen Kişi: Doç. Dr. Ersin PEKDEMİR

Hazırlanma Tarihi: 20.05.2024