

DERS TANITIM BİLGİLERİ

Dersin Kodu	Adı	Yarıyıl	Teorik (st/hafta)	Uygulama (st/hafta)	Yerel Kredi	AKTS
KIMY103	Temel Kimya	1	3	2	3	4
Dersin dili	Türkçe					
Dersin düzeyi	Lisans					
Bölümü/Programı	Fen ve Edebiyat Fakültesi/Kimya Bölümü					
Öğretim türü	Örgün öğretim					
Dersin amacı	- Öğrencilere kimya ilgili gerekli temel kavramları öğretmek ve iyi bir temel oluşturmak. - Öğrencilere madde-kimya ilişkisini ve kimyasal kanun-kavramları öğretmek. - Öğrencilere formül ve denklemlerle problem çözüm metodlarının öğretilmesi. - Öğrencilerin yaratıcı ve sistematik düşünebilme yeteneğini güçlendirmek. - Öğrencilere maddesel malzemelerin yapısını ve yapılarında meydana gelebilecek kimyasal değişimleri öğretmek. - Öğrencilerin ihtiyaç duydukları çözeltileri hazırlayabilmelerini ve çözeltilerin özelliklerini öğretmek. - Öğrencilere kimyanın Sağlık bilimlerindeki önemini ve kullanılabilirliğini öğretmek					
Dersin verilme şekli	Yüzyüze					
Dersin öğrenme ve öğretme teknikleri	Anlatım Tartışma Soru-Yanıt Takım/Grup Çalışması Rapor Hazırlama ve sunma Deney Uygulama-Alıştırma					
Dersin içeriği	Temel Kavramlar; Atomun Yapısı; Kimyasal Bağlanma; Bileşik Formüllerinin Yazılması, İsimlendirilmeleri Ve Mol Kavramı; Kimyasal Reaksiyonlar Ve Hesaplamalar; Çözeltiler; Asitler Ve Bazlar; Gazlar; Termokimya; Radyoaktivite; Hidrokarbonlar.					
Ön koşulları	Yok					
Dersin Sorumluları	Dr. Tuğçe Arkan					

Dersin staj durumu	Yok			
Ders kaynakları	Herring-Madura-Bissonnette, Çeviri Editörleri:Tahsin Uyar-Serpil Aksoy-Recai İnam, GENEL KİMYA, İlkeler ve Modern Uygulamalar, 10. Baskıdan Çeviri -CİLT 1. Palme Yayıncılık, ISBN : 978-605-355-058-7			
Ders yapısı	Matematik ve Temel Bilimler % Mühendislik Bilimleri % Mühendislik Tasarımı % Sosyal Bilimler % Eğitim Bilimleri % Fen Bilimleri %100 Sağlık Bilimleri % Alan Bilgisi %			
Planlanan Öğrenme Aktiviteleri ve Metodları	Etkinlikler ayrıntılı olarak “Değerlendirme” ve “İş Yüğü Hesaplaması” bölümlerinde verilmiştir.			
Değerlendirme Ölçütleri	Yarıyıl Çalışmaları	Sayısı	Katkısı	
	Ara Sınav	1	% 35	
	Kısa Sınav	1	% 10	
	Ödev	0	%0	
	Devam	0	% 0	
	Uygulama	0	% 0	
	Proje	0	% 0	
	Laboratuvar	1	% 15	
	Seminer	0	% 0	
	Derse Katılım	0	%0	
	Yarıyıl Sonu Sınavı	1	%40	
	Alan Çalışması	0	% 0	
	Ara Sınava Hazırlık	0	% 0	
	Derse Özgü Staj	0	% 0	
	Diğer	0	% 0	
	Sunum	0	% 0	
	Genel Sınav	0	% 0	
	Yarıyıl İçi Sınavı	0	% 0	
	Toplam :	4	% 100	
AKTS a İş yükü hesaplama	Etkinlik	Sayı	Süre	Toplam iş yükü
	Ders süresi	13	3	39
	Labaratuvar	5	2	10
	Uygulama			
	Derse özgü staj			
	Alan çalışması			
	Sınıf dışı çalışma süresi	2	5	10
	Sunum /seminer hazırlama			
	Proje			
	Ödevler			

	Ara sınav hazırlık	1	20	20
	Genel sınav hazırlık	1	30	30
	Toplam iş yükü			109
			AKTS:	4
Dersin Öğrenme çıktıları *	<u>Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki bilgi ve kavramları geliştirmiş olacaklardır:</u> ➤ Kimyanın Sağlık Bilimlerindeki yeri ve öneminin anlaşılması. ➤ Kimyasal hesaplamaların öğrenilmesi. ➤ Katılar ve sıvıların özellikleri ile yapıları hakkında bilgi edinilmesi. ➤ Kimyasal olayların termodinamik ve kinetik açıdan değerlendirilmesi. ➤ Çözeltiler, özellikleri ve sulu çözeltilerde oluşan dengelerin kavratılması. ➤ Atom, bileşik ve kimyasal bağ arasındaki ilişkilerin kavratılması. <u>Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki becerilerini geliştirmiş olacaklardır:</u> ➤ Kimyasal sembol ve birimleri kullanmayı; ➤ bu derste verilen kimyanın temel kavram ve metodları ile sentez ve analiz uygulamalarını yapabilmeyi; ➤ bu dersle ilgili kitap ve diğer baskı/elektronik literatürün verimli ve etkili kullanımını; ➤ grup olarak yazılı deneyleri yapmayı, analiz etmeyi, verileri değerlendirmeyi ve lab raporu hazırlamayı; <u>Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki takdir etme, değer ve fıkirlere güvenilirliklerini geliştirmiş olacaklardır:</u> ➤ Fen bilimlerinin temel bir dalı olan kimya biliminin dünyamızda meydana gelen kimyasal değişimlerin kaliteli ve nicelikli izahlarını göz önüne serdiğini; ➤ açık düşünceli, meraklı,,araştırmacı ve yaratıcı bir kimse olmayı; ➤ bilimde ahlaki yayınların varolduğunun bilincinde olmayı.			
Ders konuları	1. Hafta: Madde Özellikleri ve Ölçümü 2. Hafta: Madde Özellikleri ve Ölçümü 3. Hafta: Atomlar, Moleküller ve İyonlar 4. Hafta: Atomlar, Moleküller ve İyonlar 5. Hafta: Kimyasal Bileşikler 6. Hafta: Kimyasal Bileşikler 7. Hafta: Kimyasal Reaksiyonlar 8. Hafta: Sulu Çözelti Tepkimeleri 9. Hafta: Ara Sınav 10. Hafta: Sulu Çözelti Tepkimeleri 11. Hafta: Gazlar 12. Hafta: Gazlar, Termokimya 13. Hafta: Termokimya 14. Hafta: Hidrokarbonlar 15. Hafta: Dönem Sonu Sınavları			

Dersin program çıktılarına katkısı										
	P1	P2	P3	P4	P5	P6	P7	P8	P9	10
Tüm	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö1	4	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö2	4	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö3	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö4	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö5	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö6	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö7	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö8	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö9	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö10	3	3	3	3	1	3	4	4	5	1
Ö11	3	3	3	5	1	3	4	5	5	1
Ö12	3	3	3	5	1	3	4	5	5	1
Ö13	3	3	3	5	1	3	4	5	5	1

Katkı Düzeyi: 1: Çok Düşük 2: Düşük 3: Orta 4: Yüksek 5: Çok Yüksek