

Fizik Bölümü / Fizik Bölümü / Lisans - Normal Öğretim(Fen Fakültesi)						
Ders Kodu	Ders Adı	Teorik	Uygulama	Laboratuvar	Yerel Kredi	AKTS
FZK-1010	Genel Kimya II	2,00	2,00	0,00	3,00	4,00
Ders Detayı						
Dersin Dili	: Türkçe					
Dersin Seviyesi	: Lisans					
Dersin Tipi	: Zorunlu					
Ön Koşullar	: Yok					
Dersin Amacı	: Dersin temel amacı, kimyanın temel ilkelerinin kavranmasını sağlamak ve öğrencileri analitik düşünmeye yönlendirmektir. Kimyasal denge, asit baz kimyası, elektrokimya, termokimya, organik kimya, analitik kimya gibi başlıklarda kimya problemlerini tanımak, bu problemleri çözme yeteneğini kazandırmaktır.					
Dersin İçeriği	: Bu ders içeriği, katılar, sıvılar ve hal değişimleri, karışımlar, kimyasal kinetik, kimyasal denge, asitler bazlar,organik kimya, biyokimya, polimer kimyası ve elektrokimya konularını içermektedir.					
Dersin Kitabı / Malzemesi / Önerilen Kaynaklar	: 1) Temel Üniversite Kimyası, Ender ERDİK, Yüksel Sarkaya, Gazi Kitapevi, 22. Baskı, Ankara, 2016. 2) Genel Kimya, RAYMOND CHANG KENNETH A.GOLDSBY, (11. Baskıdan Çeviri, Recai İnam, Serpil AKsoy), Palma Yayıncılık, Ankara, 2014.					
Planlanan Öğrenme Etkinlikleri ve Öğretme Yöntemleri	: Sözlü anlatım, tartışma, soru-cevap					
Ders İçin Önerilen Diğer Hususlar	: Ders için önerilen diğer husus bulunmamaktadır.					
Dersi Veren Öğretim Elemanları	: Prof. Dr. Ali Bilici					
Dersi Veren Öğretim Elemanı Yardımcıları	: Dersi veren yardımcı öğretim elemanı yoktur.					
Dersin Verilişi	: Bu ders sadece yüz yüze öğretim şeklinde yürütülmektedir.					

Ders Öğrenme Çıktıları
Bu dersi tamamladığında öğrenci :
1 Sıvılar ve katıların kimyasal yapılarını açıklayabilecekler
2 Bir kimyasal tepkimenin derecesini belirleyebilecek ve kimyasal dengeye ilişkin temel değişkenleri değerlendirebilecek
3 Elektrokimyaya ilişkin temel terimleri tanımlayabilecek ve elektroliz yasalarını açıklayabilecek
4 Organik bileşik sınıfları ve genel bazı fiziksel özellikleri ve önemli reaksiyonlarını açıklayabilecek
5 Biyokimyasal bileşik gruplarını tanıyabilecek, yapı ve özelliklerini karşılaştıracak
6 Anorganik bileşiklerin yapı ve özelliklerini tanımlayabilecek
7 Termodinamiğin temel yasalarını açıklayabilecek
8 çözelti hazırlayabilmek için gerekli teorik bilgileri kullanabilecektir.
9 Dengeye ilişkin temel kavramları açıklayabilecek ve problemleri çözebilecek

Ön Koşullar						
Ders Kodu	Ders Adı	Teorik	Uygulama	Laboratuvar	Yerel Kredi	AKTS

Haftalık Konular ve Hazırlıklar					
	Teorik	Uygulama	Laboratuvar	Hazırlık Bilgileri	Öğretim Metodları
1.Hafta	*Katılar	*Katılar			
2.Hafta	*Sıvılar ve hal değişimleri	*Sıvılar ve hal değişimleri			
3.Hafta	*Karışımlar	*Karışımlar			
4.Hafta	*Kimyasal Denge	*Kimyasal Denge			
5.Hafta	*Kimyasal kinetik	*Kimyasal kinetik			
6.Hafta	*Kimyasal kinetik	*Kimyasal kinetik			
7.Hafta	*Anorganik Kimya, elementler ve genel özellikleri	*Anorganik Kimya, elementler ve genel özellikleri			
8.Hafta	*Biyokimyasal bileşikler, yapı ve özellikleri	*Kimyasal Denge			
9.Hafta	*Biyokimyasal bileşikler yapı ve özellikleri	*Biyokimyasal bileşikler, yapı ve özellikleri			
10.Hafta	*Organik bileşikler, yapı ve özellikleri, bazı önemli reaksiyonları	*Organik bileşikler, yapı ve özellikleri, bazı önemli reaksiyonları			
11.Hafta	*Organik Bileşikler, yapı, özellikleri ve önemli bazı reaksiyonları	*Organik bileşikler, yapı, özellik ve bazı önemli reaksiyonları			
12.Hafta	*Termodinamik	*Termodinamik			
13.Hafta	*Termodinamik	*Termodinamik			
14.Hafta	*Elektrokimya	*Elektrokimya			

Değerlendirme Sistemi %
2 Final : 60,000

