


 BİLECİK ŞEYH EDEBALI ÜNİVERSİTESİ	YENİ DERS ÖNERİ FORMU	BŞEÜ-KAYSİS Belge No	DFR-038
		İlk Yayın Tarihi/Sayısı	10.05.2016 / 5
		Revizyon Tarihi	
		Revizyon No	
		Toplam Sayfa	1/2

Sayfa 1									
Ders Adı	Kodu	Ortalamaya Girer/Girmez	Ön Koşul Var Mı?		Yarıyıl	T	U	Kredi	AKTS
Kimya	ZHM 105	Girer		Hayır	1	2	0	4	4
Dersin Dili	Türkçe								
Dersin Seviyesi	Lisans								
Dersin Türü	Zorunlu								
Ön Koşullar	Yok								
Dersin Koordinatörü									
Dersi Verenler									
Dersin Yardımcıları									
Dersin Amacı	Temel kimya kavramlarını tanımlamak, bu bilgileri yorumlama ve sentezleme yeteneğini kazandırmaktır.								
Dersin Verilişi									
Dersin Öğrenme Çıktıları	Kimyadaki temel kavramları öğrenir Kimya ile ilgili problemleri çözer, kimyasal formülleri yazar, reaksiyonları kimyasal denklemlerle ifade eder.								
Dersin İçeriği	Kimya biliminin mesleğindeki uygulamaları hakkında bilgi sahibi olur. Maddelerin Özellikleri ve Ölçümü, Atomlar ve Atom Kuramları, Kimyasal Bileşikler, Asitler ve Bazlar, Kimyasal Tepkimeler ve Stokiyometri, Çözeltiler ve Çözelti Derişimleri, Sulu Çözelti Tepkimeleri, Kimyasal Denge, Kimyasal Kinetik, Kimyasal Bağlar								
KAYNAKLAR									
Kaynaklar	• Dersi veren öğretim üyesinin ders notları, önerilen kaynak kitaplar								
Yardımcı Kaynaklar									
MATERYAL PAYLAŞIMI									
Dokümanlar									
Ödevler									
Sınavlar									

AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU			
Etkinlik	Sayısı	Süresi (Saat)	Toplam İş Yükü (Saat)
Ders Süresi	16	2	32
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi(Ön çalışma, pekiştirme)	8	3	24
Ödev Hazırlama	2	6	12
Sunum / Seminer Hazırlama	-	-	-
Arasınavlara Hazırlanma	1	10	10
Arasınavlara	1	1	1
Yarıyıl Sonu Sınavına Hazırlanma	1	10	10
Yarıyıl Sonu Sınavı	1	1	1
Toplam			90
Tahmini AKTS			3,52

		BŞEÜ-KAYSİS Belge No	DFR-038
		İlk Yayın Tarihi/Sayısı	10.05.2016 / 5

	YENİ DERS ÖNERİ FORMU	Revizyon Tarihi	
		Revizyon No	
		Toplam Sayfa	2/2

DERS AKIŞI			
Hafta	Konular	Ön Hazırlık	Kullanılan Öğretim Yöntem ve Teknikler
1	Maddenin sınıflandırılması, fiziksel ve kimyasal özellikleri		Temel Laboratuvar Bilgileri
2	Atomlar, Moleküller ve İyonlar, Atomlar ve Atom Kuramları-I		Maddelerin Kimyasal ve Fiziksel Özellikleri ile Tanınması deneyi
3	Atomlar ve Atom Kuramları-II		Çözeltilerin Hazırlanması-I
4	Kimyasal Reaksiyon türleri, Kimyasal Bileşikler		Çözeltilerin Hazırlanması-II
5	Kimyasal Tepkimeler ve Stokiyometri-I		Avagadro Sayısı, Mol Kavramı ve Mg atom Ağırlığı Tayini
6	Kimyasal Tepkimeler ve Stokiyometri-II		Kataliz-I
7	Sulu Çözelti Tepkimeleri		Kimyasal Denge
8	Çözeltiler ve Çözelti Derişimleri		AsidimetrikTitrasyon ve Bilinmeyen AsitinMol Kütle Tayini
9	Asitler ve Bazlar		Tampon Çözeltilerin Hazırlanması-I
10	Kimyasal Denge-I		Tampon Çözeltilerin Hazırlanması-II
11	Kimyasal Denge-II		Kataliz-II
12	Kimyasal Kinetik-I		Süblimleştirme ve Erime Noktası Tayini
13	Kimyasal Kinetik-II		Çözünürlük ve Sıfırlama
14	Kimyasal Bağlar		Uçucu bir sıvının mol kütleinin Belirlenmesi

DEĞERLENDİRME SİSTEMİ		
Çalışma Türleri	Sayısı	Katkı Yüzdesi
Ara Sınav	1	40
Kısa Sınav		
Ödev		
Final	1	60
Toplam		100

DERS KATEGORİSİ	
Fen Bilimleri	%100