

MÜHENDİSLİK FAKÜLTESİ
I.SINIF I. DÖNEM

KİM 103 E Kimya				MÜHENDİSLİK FAKÜLTESİ					
Yarıyıl	Eğitim ve Öğretim Yöntemleri							Krediler	
	Teori	Uyg.	Lab.	Proje/Alan Çalışması	Ödev	Diğer	Toplam	Kredi	AKTS
1	56		-	-	-	84	140	4	5.0
Ders Dili	İngilizce								
Zorunlu / Seçmeli	Zorunlu								
Ön şartlar	Yok								
Dersin İçeriği	Kimyasal hesaplamalar. Atomun yapısı. Periyodik sistem. Kimyasal bağlar. Gazlar, sıvılar, katılar, çözeltiler. Kimyasal kinetik ve denge. Asitler ve bazlar. Sulu çözelti tepkimeleri ve iyon dengeleri. Elektrokimya. Termodinamik								
Dersin Amacı	Genel kimya alan öğrencilerin yalnızca kimya alanında ilerlemeyeceği düşünülerek biyoloji, tıp, mühendislik, çevre, ziraat vb alanlara da hitap edecek şekilde temel kimya kavramlarının verilmesi amaçlanmaktadır.								
Öğrenme Çıktıları ve Yeterlilikler	Biyolojik bilimler, mühendislik ve çevre bilimleri ile ilgili problemler bir çok alanda karşımıza çıkabileceğinden , bu dersin kazanımları kimyayı yaşamın bir parçası haline getirecek ve meslek alanlarında ilerlemeyi sağlayacaktır								
Ders Kitabı ve/veya Kaynaklar	1.Ralph H. Petrucci, William S. Harwood, F. Geoffy Herring, Genel Kimya 2.Charles E. Mortimer, Genel Kimya								
Değerlendirme Ölçütleri						Varsa (X) olarak işaretleyiniz		Yüzde (%)	
	Ara Sınavlar					X		50	
	Kısa Sınavlar								
	Ödevler								
	Projeler								
	Dönem Ödevi								
	Laboratuvar								
	Diğer								
Dönem Sonu Sınavı					X		50		
Ders Sorumluları									
Hafta	Konular								
1	Kimyasal Bağlantılar, Kimyasal Tepkimeler								
2	Gazlar								
3	Termokimya								
4	Atomun Elektron Yapısı Ve Periyodik Atom Özellikleri								
5	Kimyasal Bağlar								
6	Sıvılar Katılar Ve Moleküller Arası Kuvvetler								
7	Çözeltiler								
8	Kimyasal Denge								
9	Asitler, Bazlar Ve Sulu Çözelti Dengeleri								
10	Termodinamik								
11	Arasınav								
12	Elektrokimya								
13	Radyoaktiflik								
14	Organik Kimya								