

Dersin adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Temel Kimya	318105	1	2+0	2	3
Ön koşul dersler					
Dersin dili	Türkçe				
Dersin türü	Zorunlu				
Dersin koordinatörü					
Dersi verenler					
Dersin yardımcıları					
Dersin amacı	Kimya ile ilgili temel kavramların anlatılması				
Dersin öğrenme kazanımları	<ol style="list-style-type: none"> 1. Kimyasal reaksiyonların genel prensipleri hakkında bilgiye sahip olur 2. Elementler ve bileşiklerin özelliklerini öğrenir. 3. Çözelti hazırlama tekniklerini elde eder. 4. Kimya hakkında genel bilgilere sahip olur. 5. Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi öğrenir. 6. Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 				
Dersin içeriği	Madde, basit elementler, bileşikler, asitler ve bazlar, kompozitler, elektroliz, iyonizasyon, metaller, elektrolitik ve kimyasal kaplamalar,				
Haftalar	Konular				
1	Madde,				
2	Madde				
3	Basit elementler				
4	Bileşikler				
5	Asitler ve bazlar				
6	Kompozitler				
7	Ara sınav				
8	Elektroliz				
9	İyonizasyon				
10	İyonizasyon				
11	Metaller				
12	Metaller				
13	Elektrolitik ve kimyasal kaplamalar				
14	Elektrolitik ve kimyasal kaplamalar				
Genel yeterlilikler					
Madde ve özelliklerini bilir. Element ve bileşiklerin özelliklerini kavrar. Kimyasal hesaplamaları yapabilir. Kaplamaları bilir.					
Kaynaklar					
Ender E., Yüksel S. (2002). Temel Üniversite Kimyası, Ankara, Gazi Kitabevi Petrucci, R. H., Harwood, W.S. (1994). Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar, Ankara, Palme Yayınevi Chang, R. (2000). Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya, Beta Basım Yayım					
Değerlendirme sistemi					
Ara sınav: % 40 Final: % 60 Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	4	3	4	4	4	3	4	3	4	4	3	3	4	3	3
ÖÇ2	4	4	3	4	3	4	3	3	4	3	3	4	4	4	4
ÖÇ3	4	5	4	4	4	4	5	5	5	4	5	4	5	4	5
ÖÇ4	4	3	4	4	4	3	4	3	4	4	3	3	4	3	3
ÖÇ5	4	4	3	4	3	4	3	3	4	3	3	4	4	4	4
ÖÇ6	5	4	4	4	5	5	5	4	5	4	5	4	4	5	4

ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları					
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük	2 Düşük	3 Orta	4 Yüksek	5 Çok Yüksek

Program öğrenme çıktıları ile ders öğrenim kazanımları ilişkisi tablosu															
Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
Temel kimya	3	3	3	3	3	4	3	3	4	3	3	4	3	3	4