

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Kimya-I	0622151	1	2+2	3	4
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Öğrenciye, maddelerin temel yapısı, türleri, maddelerin temel özellikleri ve birbirleri ile etkileşimleri hakkında temel bilgilerle donanmış olarak üretimde, uygulamada ve tüketimde kullanılan maddeleri tanıma ve seçim yapabilme, kimyasal reaksiyonlara dayalı maddesel hesap yapabilme, artıklarının çevre ile etkileşmesi ve her tarafına dair temel bilgileri vermek.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; Temel kimya bilgileriyle donanmış olarak; 1- Mühendislik yaşamında karşılaşacağı ve kullanacağı malzeme ve maddelerin seçimini yapar, 2- Uygulamada karşılaşacağı sorunları tanımlar ve çözer, 3- Gerekliğinde başvuru kaynakları ulaşır. 4- Ekosistem, çevre bilim ve çevre parametrelerini kavrar, 5- Elektrokimyasal (elektroliz olayları) tepkimeleri öğrenir.				
Dersin İçeriği	Kimyanın temel kavramları, semboller, formüller				
Haftalar	Konular				
1	Kimyanın temel kavramları,semboller,formüller,				
2	Kimyasal reaksiyonlar ve stokiometri				
3	Atomun yapısı ve periyodik tablo				
4	Kimyasal bağlar ve molekül geometrisi				
5	Maddenin halleri(gazlar ve katılar)				
6	Maddenin halleri(sıvılar , çözeltiler,heterogen karışımlar)				
7	Ara Sınav				
8	Kimyasal kinetik, Kimyasal denge, Kimyasal Termodinamik				
9	Asitler,bazlar,Ka,Kb,Ksu,ve çözeltileri, pH,pOH				
10	Tuzlar, çözünen tuz çözeltileri,Kh ,az çözünen tuz çözeltileri,K _{çç}				
11	Elektrokimya (redoks,piller)				
12	Elektrokimya (elektroliz olayları)				
13	Su kimyası:doğal sular,içme suları (fiziksel, kimyasal,biyolojik özellikler)				
14	Ekosistem, çevre bilim ve çevre parametreleri. Çevre kirlenmesi				
Genel Yeterlilikler					
1. Kimyanın temel kavramları,semboller,formüllerini açıklayabilir. 2. Kimyasal kinetik, Kimyasal denge, Kimyasal Termodinamik kavramlarını tanımlayabilir 3. Ekosistem, çevre bilim ve çevre parametrelerini yorumlayabilir.					
Kaynaklar					
1.Soydan, A.B. & Saraç, A.S. (1994). <i>Genel üniversite Kimyası ve Modern Uygulamaları</i> . İstanbul : Seç yayın dağıtım. (ISBN-7670-975-13-8) 2.Mortimer,C.E. (1999). <i>Modern Üniversite kimyası</i> Cilt1-2. Çev. Ed. Prof. Dr.Turhan Altınata. İstanbul : Çağlayan Kitabevi 3.Erdik,E& Sarıkaya, Y. (2000). <i>Temel üniversite Kimyası</i> . Gazi Kitapevi, Ankara, ISBN:975-7313-017					
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	
ÖÇ1	5	2	2	2	2	2	2	2	2	3	1	4	1	
ÖÇ2	5	1	1	1	1	1	1	3	1	3	1	1	1	
ÖÇ3	4	1	1	1	1	1	1	3	1	1	1	1	1	
ÖÇ4	4	1	1	1	1	1	1	2	1	3	1	1	1	
ÖÇ5	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları														
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek	

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13
Kimya-I	4	1	1	1	1	1	1	2	1	2	1	2	1