

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+ U	Kredisi	AKTS Kredisi
Genel Kimya I	0824103	I	3+0	3	4
Ön Koşul Dersler	Yok				
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Kimyada temel prensip ve özelliklerin kavranmasını sağlamak, kimyanın farklı disiplinleriyle ilgili temel kimya bilgilerinin öğrenciye verilmesi, atomdan başlayarak molekül yapısına kadar tüm kimyasal kavramların açıklanması, teorik bilgilerin yanı sıra problem çözme becerilerinin geliştirilmesi ve uygulamaya yönelik bilgilerin verilmesi, günlük hayatla kimyanın bağlantısına öğrencinin dikkatinin çekilmesi amaçlanmaktadır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonucunda öğrenci; <ol style="list-style-type: none"> 1. Kimya hakkında genel bilgilere sahip olabilecektir. 2. Öğrenciler öğrenilen konuların farklı disiplinlere uygulanmasını sağlayacaktır. 3. Öğrenciler laboratuvar ortamında uygulama yapmaya hazır hale getirecektir. 4. Öğrenciler sorumluluk alma, ekip halinde çalışma disiplini kazanacaktır. 5. Öğrenciler kimyasal maddenin görsel tanımını yapabilecektir. 6. Atomlar ve semboller, Kimyasal Bileşikler, formüller, Kimyasal tepkimeler ve hesaplamalar ile ilgili kavramları öğrenecek ve problem çözme becerisi kazanacaktır. 				
Dersin İçeriği	Maddenin Özellikleri ve Ölçümü, Atomlar ve Atom Kuramı, Kimyasal Bileşikler, Kimyasal Tepkimeler, Sulu Çözelti Tepkimelerine Giriş, Gazlar, Termokimya, Atomun Elektron Yapısı, Periyodik Çizelge ve Bazı Atom Özellikleri, Kimyasal Bağ gibi konular işlenecektir.				
Haftalar	Konular				
1.	Maddenin Özellikleri ve Ölçümü				
2.	Atomlar ve Modern Atom Kuramı				
3.	Moleküller, Bileşikler ve Kimyasal Eşitlikler				
4.	Kimyasal Tepkimeler				
5.	Sulu Çözelti Tepkimeleri				
6.	Gazlar				
7.	Ara sınav				
8.	Termokimya				
9.	Termokimya				
10.	Atomun Kuantum Modeli				
11.	Periyodik Çizelge ve Bazı Atom Özellikleri				
12.	Kimyasal Bağ-I; Temel Kavramlar				
13.	Kimyasal Bağ-II; Bağ Kuramları				
14.	Sıvılar, Katılar ve Moleküller Arası Etkileşimler				
Gerekli Yeterlilikler					
<ol style="list-style-type: none"> 1. Kimyasal hesaplamaları yapabilir. 2. Kimyasal tepkimeleri denkleştirebilir. 3. Maddenin bulunma hallerini tanımlayabilir. 4. Maddenin yapısını ve parçacıklarını inceleyebilir. 					
Kaynaklar					
Ender, E. & Yüksel, S. (2002). <i>Temel Üniversite Kimyası</i> , Gazi Kitabevi, Ankara. Jack, C. (1996). <i>Kimya</i> , TÜBİTAK Popüler Bilim Kitapları, Ankara. Petrucci, H., Ralph; Harwood, S. William. (1994). <i>Genel Kimya Prensipler ve Modern Uygulamalar</i> , Palme Yayıncılık, Ankara.					

Tro, N.J. (2016). *Genel Kimya Moleküler Bir Yaklaşım*la Kimyanın İlkeleri, Nobel Akademik Yayıncılık, Ankara.

Değerlendirme Sistemi

Ara sınav: %40

Final: %60

Bütünleme: %60

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU												
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12
ÖÇ1	4	5	3	2	4	1	3	2	3	4	4	3
ÖÇ2	4	2	4	2	5	2	3	3	4	4	5	3
ÖÇ3	3	5	4	2	5	2	4	2	4	3	4	2
ÖÇ4	3	4	4	3	4	1	3	3	5	2	4	2
ÖÇ5	3	5	3	2	4	2	3	2	4	3	4	2
ÖÇ6	3	5	5	1	4	2	3	2	3	2	4	2
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
Genel Kimya-I	4	4	4	2	4	2	3	3	4	3	4	2