

Dersin Adı	Genel Kimya
Dersin AKTS'si	2 (Teorik = 2)
Dersin Yürütücüsü	Öğr. Gör. Hakan YILDIZ
Dersin Gün ve Saati	Yüksekökol web sayfasında ilan edilecektir.
Ders Görüşme Gün ve Saatleri	Perşembe 10.30-12.20
İletişim Bilgileri	hyildiz@harran.edu.tr
Öğretim Yöntemi ve Ders Hazırlık	Yüz Yüze Eğitim. Konu anlatım, Soru-yanıt, örnek çözümler, doküman incelemesi Derse hazırlık aşamasında, öğrenciler ders kaynaklarından her haftanın konusunu derse gelmeden önce inceleyerek gelecekler. Haftalık ders konuları ile ilgili tarama yapılacak.
Dersin Amacı	Bu dersin ana amacı madde ve özelliklerini, maddenin ayırt edici özelliklerini, atomlar arası bağları, yaşam kaynağımız su ve özelliklerini, çözeltileri, asit-bazları, gaz kanunlarını ve stokiyometriyi öğrencilere öğretmektir.
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Moleküllerin basit yapılarını çizer ve atomun yapısı hakkında temel bilgileri öğrenir. 2. Basit kimyasal reaksiyonları yazar ve denkleştirir. 3. Çevremizdeki katı, sıvı ve gaz maddelerin özellikleri öğrenir. 4. Çevre kirliliğini önleme ve azaltmada kullanılan teknolojilerin kimyası hakkında detaylı bilgi sahibi olur. 5. Çevre ve kimya bilinci ve duyarlılığı kazanır.
Haftalık Ders Konuları	1.Hafta : Madde ve özellikleri, birim çevirme, element, bileşik, karışım, emülsiyon, koloit 2.Hafta : Maddedeki değişimler, maddenin ayırt edici özellikleri, atom ve moleküller 3.Hafta : İyon, izotop, periyodik tablo, elektron dağılımı 4.Hafta : Atom ve moleküller arası bağlar, polar ve polar olmayan maddeler 5.Hafta : Elektro negatiflik, yüzey gerilimi, temas açısı 6.Hafta : Su teknolojileri, su yumuşatma 7.Hafta : Su teknolojileri, su yumuşatma 8.Hafta : Çözeltiler, asitler-bazlar 9.Hafta : Mol kütlesi, konsantrasyon, titrasyon ve hidroliz 10.Hafta : Kimyanın temel kanunları 11.Hafta : Gaz ve gaz kanunları 12.Hafta : Stokiyometrik hesaplar, kimyasal reaksiyonlar 13.Hafta : Kimyasal maddelerle emniyetli ortamda çalışma, laboratuvarında dikkat edilmesi gereken noktalar 14.Hafta : Kimyasal maddelerle emniyetli ortamda çalışma, laboratuvarında dikkat edilmesi gereken noktalar
Değerlendirme Sistemi	Kısa Sınav/Ara Sınav ve Yarıyıl Sonu Sınavı, yüz yüze yapılacaktır. Sınavların değerlendirmelerinin yapılacağı tarih, gün ve saatler daha sonra Yüksekökol Yönetim Kurulunun alacağı karara göre açıklanacaktır. Kısa Sınav: 20 % Ara Sınav: 30 % Yarıyıl sonu Sınav: 50%

Kaynaklar
Hazer, B. (2012). <i>Genel Kimya</i> . İstanbul: Türkmen Kitabevi.
Kaya, M. (2009). <i>Genel Kimya Ders Notları</i> . Eskişehir: ESOGÜ.
Petrucci, H. H. (2010). <i>Genel Kimya 1</i> . Ankara: Palme Yayıncılık.

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM KAZANIMLARI İLİŞKİSİ TABLOSU									
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9
ÖK1	1	1	1	2	2	1	2	1	1
ÖK2	1	1	1	2	2	1	2	1	1
ÖK3	1	1	1	2	2	1	2	1	1
ÖK4	5	4	4	4	4	1	2	1	1
ÖK5	5	4	4	4	4	1	2	1	1
ÖK: Öğrenme Kazanımları PÇ: Program Çıktıları									
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9
Genel Kimya	3	3	3	3	3	1	2	1	1