

TOROS ÜNİVERSİTESİ

Meslek Yüksekokulu
Tıbbi Laboratuvar Teknikleri

Ders Bilgileri

GENEL KİMYA

Kodu	Dönemi	Teori	Uygulama	Ulusal Kredisi	AKTS Kredisi
		Saat / Hafta			
TLT107	Güz	2	2	3	4

Ön Koşulu Olan Ders(ler)	
Dili	Türkçe
Türü	Zorunlu
Seviyesi	Ön Lisans
Öğretim Elemanı(ları)	Öğr. Gör. Dilşat AKGÜL
Öğretim Sistemi	Yüz Yüze
Önerilen Hususlar	
Staj Durumu	Yok
Amacı	Dersin amacı; öğrencilere madde, atomun yapısı, moleküller, bileşikler ve kimyasal reaksiyon türleri, maddenin halleri, kimyasal bağlar ve molekül şekilleri hakkında bilgi vermektir.
İçeriği	Madde ve elementler. Bileşikler, bileşiklerin adlandırılması. Karışımlar. Ölçmeler ve mol kavramı. Atomun yapısı ve periyodik tablo. Kimyasal reaksiyonlar. Reaksiyon stokiyo metrisi. Kimyasal bağlar, kimyasal bağ kuramları. Moleküller arası çekim kuvvetleri ve sıvı maddeler, katı maddeler, gazlar. Çözeltiler, derişim birimleri, çözeltiler ve fiziksel özellikleri.

Dersin Öğrenim Çıktıları

#	Öğrenim Çıktıları
1	Kimyanın amacını ve maddenin temel özelliklerine sahip olunması
2	Kimyasal Etmenler
3	SI sistemin öğrenilmesi
4	Elementlerin periyodik özelliklerini öğrenir

Haftalık Ayrıntılı Ders İçeriği

#	Konular	Öğretim Yöntem ve Teknikleri
1	Kimyanın Amacı, Maddenin özellikleri, sınıflandırılması	Ders Anlatımı
2	Kimyanın Amacı, Maddenin özellikleri, sınıflandırılması	Ders Anlatımı
3	SI sistemi ve anlamlı rakamlar	Ders Anlatımı
4	SI sistemi ve anlamlı rakamlar	Ders Anlatımı
5	Atom ve atom teorisi, orbital, elementler, bileşikler,	Ders Anlatımı
6	Atom ve atom teorisi, orbital, elementler, bileşikler,	Ders Anlatımı
7	Ara Sınav	
8	Moleküller arası çekim kuvvetleri, Sıvıların özellikleri, Katıların özellikleri	Ders Anlatımı
9	Moleküller arası çekim kuvvetleri, Sıvıların özellikleri, Katıların özellikleri	Ders Anlatımı
10	Kimyasal reaksiyonlar	Ders Anlatımı
11	Kimyasal reaksiyonlar	Ders Anlatımı
12	Asit baz tepkimeleri, çökelme ve çözünme tepkimeleri, yükseltgenme indirgenme tepkimeleri	Ders Anlatımı

13	Asit baz tepkimeleri, çökelme ve çözünme tepkimeleri, yükseltgenme indirgenme tepkimeleri	Ders Anlatımı
14	Entalpi , Entropi ve Enerji dönüşümleri	Ders Anlatımı
15	Genel Tekrar	Ders Anlatımı
16	Son Sınav	

Resources

#	Malzeme / Kaynak Adı	Kaynak Hakkında Bilgi	Referans / Önerilen Kaynak
1	Petrucci, Harwood, Herring Genel Kimya		

Ölçme ve Değerlendirme Sistemi

#	Ağırlık	Çalışma Türü	Çalışma Adı
1	%20	Ara Sınav	Ara Sınav
2	%20	Ara Sınav	Ara Sınav
3	%60	Son Sınav	Son Sınav

Dersin Öğrenim Çıktıları ve Program Yeterlilikleri ile İlişkileri

#	Öğrenim Çıktıları	Program Çıktıları	Ölçme ve Değerlendirme
1	Kimyanın amacını ve maddenin temel özelliklerine sahip olunması	1,7	1,2
2	Kimyasal Etmenler	7,11	1,2
3	SI sistemin öğrenilmesi	5,6,13	1,2
4	Elementlerin periyodik özelliklerini öğrenir	3,5,7	1,2

Not: Ölçme ve Değerlendirme sütununda belirtilen sayılar, bir üstte bulunan Ölçme ve Değerlendirme Sistemi başlıklı tabloda belirtilen çalışmaları işaret etmektedir.

İş Yükü Detayları

#	Etkinlik	Adet	Süre (Saat)	İş Yükü
1	Ders Süresi	14	4	56
2	Sınıf Dışı Ders Süresi (Ön çalışma, pekiştirme)	0	0	0
3	Sunum ve Seminer Hazırlama	0	0	0
4	İnternette tarama, kütüphane ve arşiv çalışması	1	2	2
5	Belge/Bilgi listeleri oluşturma	0	0	0
6	Atölye	0	0	0
7	Ara Sınav için Hazırlık	2	1	2
8	Ara Sınav	2	1	2
9	Kısa Sınav	0	0	0
10	Ödev	5	6	30
11	Ara Proje	5	6	30
12	Ara Uygulama	0	0	0
13	Son Proje	0	0	0
14	Son Uygulama	0	0	0
15	Son Sınav için Hazırlık	0	0	0
16	Son Sınav	0	0	0
				122