

Ders Tanıtım Formu

<u>Ders Adı</u>	Genel Kimya II			
<u>Öğretim Dili</u>	Türkçe			
<u>Dersin Verildiği Düzey</u>	<input type="checkbox"/> Doktora	<input type="checkbox"/> Önlisans	<input type="checkbox"/> Lisans	Tezli Yüksek <input type="checkbox"/> Lisans
<u>Eğitim Öğretim Sistemi</u>	<input type="checkbox"/> Örgün Öğretim	<input type="checkbox"/> İkinci Örgün Öğretim (METEB)	<input type="checkbox"/> Uzaktan Öğretim	<input type="checkbox"/> Açık Öğretim
<u>Dersin Türü</u>	<input checked="" type="radio"/> Zorunlu Ders	<input type="radio"/> Seçmeli Ders		
<u>Dersin Alan Kodu</u>	KİM			
<u>Ders Kodu</u>	112			
Kuramsal Saat	4	Uygulama Saati	0	Toplam Saat
	4			
Yarıyıl	Bahar	Ulusal Kredi	4,00	AKTS Kredi
	5,00			
<u>Dersin Amacı</u>	Bilimsel yöntem ve bilimsel düşüncenin kavratılması, kimya biliminin temel kavramlarının öğretilmesi, kimyanın alt bilim dalları olan analitik kimya, inorganik kimya, organik kimya, fizikokimya ve biyokimyanın temel yasa ve kurallarının irdelenmesi ve uygulamalarının yaptırılmasıdır.			
<u>Dersin Özet İçeriği</u>	Kimyasal termodinamik, kimyasal denge ve kinetik, asitler ve bazlar, iyonik dengeler, metaller, kompleks bileşikler, çekirdek kimyası.			
<u>Ön Koşul Dersler</u>				
<u>Önerilen Seçmeli Dersler</u>				
<u>Dersin Öğrenme Çıktıları</u>	1. Termodinamik yasalarını bilir ve kimyasal reaksiyonlara uygular, 2. Kimyasal reaksiyonlara eşlik eden enerji değişimlerini hesaplayabilir, kimyasal bir reaksiyonun termodinamik açıdan istemli olup olmadığına karar verebilir. 3. Kimyasal tepkimelerde denge kavramını ve denge ile ilgili yasaları bilir, kimyasal			

tepkimelerle ilgili denge problemlerini çözebilir. 4. Kimyasal kinetik yasalarını bilir ve bir kimyasal tepkimeyi kinetik açıdan irdeleyebilir. 5. Geçmişten günümüze tüm asit-baz kavramlarını bilir, kimyasal tepkimelerde asit ve bazların davranışlarını tanımlar. 6. Asit ve baz tepkimeleri ile ilgili problemleri çözebilir. 7. Çözeltileri sınıflandırabilir ve çözeltideki reaksiyonları ve iyonik dengeleri bilir. 8. Metallerin tüm fiziksel ve kimyasal özelliklerini bilir. 9. Kompleks bileşiklerin bağ teorilerini ve geometrik yapılarını bilir, herhangi bir kompleks bileşiğin olası yapısını bağ teorileri ile açıklayabilir. 10. Nükleer çekirdek reaksiyonlarını yazabilir, füzyon ve fisyon olaylarını tanımlar.

Ders Koordinatörü

BİRSEN ŞENGÜL OKSAL

Dersin Öğretim Elemanları**Dersin Yardımcı Öğretim Elemanı****Öğretim Yöntemleri**

Tartışma Bilgisayar Destekli Buluş Yoluyla
 Örnek Olay Problem Çözme Proje Drama Laboratuvar Deney

Eksik alan : Önerilen kaynaklar bulunamdı.

Haftalara Göre Ders Konuları

Hafta	Konular	Ön Hazırlık
0	Kimyasal Kinetik, Termodinamik, Asitler ve bazlar, İyonik dengeler, Nükleer Kimya ve Koordinasyon Kimyası	.
0	.	.

Dersin Öğrenim Çıktılarının Program Yeterlilikleri İle İlişkisi

Program Yeterlilikleri	Dersin Öğrenme Çıktıları
	ÖÇ 1
PY 1	-
PY 2	-
PY 3	-
PY 4	-
PY 5	-
PY 6	-
PY 7	-
PY 8	-
PY 9	-
PY 10	-
PY 11	-
PY 12	-
PY 13	-
PY 14	-
PY 15	-
PY 16	-
PY 17	-
PY 18	-

* 1: En Düşük 2: Düşük 3: Orta 4: Yüksek 5: En Yüksek

Dersin Öğrenme, öğretme ve değerlendirme etkinlikleri çerçevesinde iş yükü hesabı (Ortalama Saat)

Etkinlikler	Sayısı	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yüğü
Kuramsal Ders	15	300	220	7800
Ara Sınav(lar)	1	180	120	300
Ödev(ler) / Seminer(ler)	2	110	100	420
Yıl / Yarıyıl Sonu Sınavı	1	200	120	320
Toplam İş yüğü(Saat)				148
Yuvarla [Toplam İş Yüğü (saat) / Haftalık İş Yüğü (30)] = Dersin AKTS Kredisi				5,00