



Çanakkale Onsekiz Mart Üniversitesi

Eğitim Bilgi Sistemi

AKADEMİK PROGRAMLAR

BOLOGNA

KURUMSAL

ÖĞRENCİLER İÇİN BİLGİ

Burdasınız : Ana Sayfa Lisans Fizik Genel Kimya II **Ders Bilgileri**

Ders Bilgileri

DERS BİLGİLERİ

Ders Adı	Kodu	Yarıyıl	T+U Saat	U.Kredi	AKTS
Genel Kimya II	FEN126	2. Yarıyıl	2 + 2	3,0	4,0

Ön Koşullar	Yok
-------------	-----

Dersin Dili	Türkçe
Dersin Seviyesi	Lisans
Dersin Türü	Zorunlu
Dersin Verilişi	Yüzyüze
Dersin Koordinatörü	Doç. Dr. Osman DAYAN
Dersi Verenler	Doç. Dr. Osman DAYAN Prof. Dr. Eyüp ÖZDEMİR
Dersin Yardımcıları	
Dersin Amacı	Öğrenciler bu derste, kimyanın temel metodolojisi öğreneceklerdir.
Dersin İçeriği	Bu dersin içeriği: Kimyasal kinetik; Kimyasal denge; Asitler ve bazlar; Çözünürlük ve kompleks iyon dengeleri; İstemli değişme: Entropi ve serbest enerji; Elektrokimya ; Baş grup elementleri; Geçiş elementleri; Çekirdek kimyası; Organik kimya.
Ders Öğrenme Çıktıları	1) Dersin sonunda öğrenciler kimyasal kinetik kavramını açıklayabilir. 2) Dersin sonunda öğrenciler kimyasal sistemlerde denge halini açıklayabilirler. 3) Dersin sonunda öğrenciler asit ve bazları temel özelliklerini ifade edebilirler. 4) Dersin sonunda öğrenciler çözünürlük koşullarını açıklayabilirler. 5) Dersin sonunda öğrenciler entropi ve serbest enerji kavramlarını açıklayabilirler. 6) Dersin sonunda öğrenciler atom çekirdeğindeki kimyasal değişimleri açıklayabilirler.

DERS AKIŞI

Hafta	Konular	Kullanılan Öğretim Yöntem ve Teknikler	Ön Hazırlık
1. Hafta	Kimyasal kinetik	ders anlatımı, ödev	
2. Hafta	Kimyasal denge	ders anlatımı, ödev	
3. Hafta	Asitler ve bazlar	ders anlatımı, ödev	
4. Hafta	Asit-baz dengeleri	ders anlatımı, ödev	
5. Hafta	Çözünürlük ve kompleks iyon dengeleri	ders anlatımı, ödev	
6. Hafta	İstemli değişme: Entropi ve serbest enerji	ders anlatımı, ödev	
7. Hafta	Elektrokimya	ders anlatımı, ödev	

Hızlı Erişim

Fizik

- Kazanılan Derece
- Kazanılan Derecenin Seviyesi
- Kazanılan Derece Gereklikleri ve Kurallar
- Kayıt Kabul Koşulları
- Önceki Öğrenmenin Tanınması
- Program Tanımı
- Program Yeterlilikleri
- Mezunların Mesleki Profili
- Bir Üst Kademeye Geçiş
- Öğretim Programı
- Sınavlar, Değerlendirme ve Notlandırma
- Mezuniyet Koşulları
- Eğitim Türü
- Bölüm Başkanı(ya da Eşdeğeri)
- Değerlendirme Anketi
- TYYYÇ

Ders Bilgileri

- Ders Bilgileri
- DERS AKIŞI
- Kaynaklar
- Değerlendirme Sistemi
- Ders Kategorisi
- Dersin Kazanımlarının Program Yeterlilikleri İle İlişkisi
- AKTS / İş Yükü Tablosu

8. Hafta	Baş grup elementleri I: Metaller (Grup 1 ve Grup 2 metalleri)	ders anlatımı, ödev	
9. Hafta	arasınav	yazılı sınav	
10. Hafta	Baş grup elementleri I: Metaller (Grup 13 ve Grup 14 metalleri)	ders anlatımı, ödev	
11. Hafta	Baş grup elementleri II: Ametaller	ders anlatımı, ödev	
12. Hafta	Geçiş elementleri	ders anlatımı, ödev	
13. Hafta	Kompleks iyonlar ve koordinasyon bileşikleri	ders anlatımı, ödev	
14. Hafta	Çekirdek kimyası	ders anlatımı, ödev	
15. Hafta	final		
16. Hafta	final sınavı	yazılı sınav	

KAYNAKLAR

Kaynaklar
Petrucci,R.H., Harwood, W.S., Herring, F.G., (8. Baskıdan Çeviri Uyar, T., Aksoy, S.), Palme Yayıncılık, Ankara, 2005
Temel Üniversite Kimyası E.ERDİK- Y.SARIKAYA,Gazi Kitabevi,2012

ÖLÇME DEĞERLENDİRME SİSTEMİ

Kullanılan Ölçme Değerlendirme Yöntem ve Teknikleri		
Ara Sınav 1 % 40 Final 1 % 60 TOPLAM : 100		
Yarıyıl İçi Çalışmalar	Sayısı	Katkı Yüzdesi
Ara Sınav 1	1	40
Toplam	1	40
Yarıyıl Sonu Çalışmalar	Sayısı	Katkı Yüzdesi
Final	1	60
Toplam	1	60
Yıl İçinin Başarıya Oranı		40
Yarıyıl Sonu Çalışmalar		60
Toplam		100

DERS KATEGORİSİ

Ders Kategorisi	Katkı Yüzdesi
Temel Meslek Dersleri	% 100

DERSİN KAZANIMLARININ PROGRAM YETERLİLİKLERİ İLE İLİŞKİSİ

Program Yeterlilik	Katkı Düzeyi	DK1	DK2	DK3	DK4	DK5	DK6
<u>PY1</u>	4	4	4	4	4	4	4
<u>PY2</u>	4	4	4	4	4	4	4
<u>PY3</u>	3	3	3	3	3	3	3
<u>PY4</u>	2	0	0	0	0	0	0
<u>PY5</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY6</u>	3	3	3	3	3	3	3
<u>PY7</u>	1	1	1	1	1	1	1

<u>PY8</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY9</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY10</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY11</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY12</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY13</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY14</u>	1	1	1	1	1	1	1
<u>PY15</u>	1	1	1	1	1	1	1

*DK = Ders Kazanımı.

	0	1	2	3	4	5
Katkı Düzeyi	Yok	Çok Düşük	Düşük	Orta	Yüksek	Çok Yüksek

AKTS / İŞ YÜKÜ TABLOSU

Etkinlik	Sayısı	Süresi (Saat)	Toplam İş Yüğü (Saat)
Final	1	2	2
Ara Sınav 1	1	2	2
Ara Sınavlara Hazırlanma	1	20	20
Final Sınavına Hazırlanma	1	22	22
Ders Saatleri (14 hafta)	14	4	56
Toplam İş Yüğü			102
Toplam İş Yüğü / 25.5 (s)			4.00
Dersin AKTS Kredisi			4