

DOĞU AKDENİZ ÜNİVERSİTESİ
KİMYA BÖLÜMÜ

DERSİN KODU	KİMY109/01-02	DERSİN SEVİYESİ	BİRİNCİ YIL (BİRİNCİ DÖNEM)	
DERSİN ADI	TEMEL KİMYA	DERSİN ÇEŞİDİ	ALAN ANA DERSİ	
KREDİ DEĞERİ	(3,1) 3	ECTS VALUE	-	
ÖN KOŞUL	Yok	YAN KOŞUL	-	
DERSİN SÜRESİ	Bir Dönem	Dönemi ve Yılı	Güz	2018-2019

	İSİM	Elektronik posta adresi	Ofis	Tel.
Eğitmen	Dr. Asım Eğitmen (Gr 02)	asim.egitmen@emu.edu.tr	AS232	630-2406
	Yrd. Doç. Hasan Oylum (Gr 01)	hasan.oylum@emu.edu.tr	CT118	630-1671
Asistan	Cahit Özbilenler	cahit.ozbilenler@emu.edu.tr	AS231	
	Selma Ustürk	selma.usturk@emu.edu.tr	AS231	
	Arwa A. Rajab	arwa.abourajab@emu.edu.tr	AS231	

KATALOG İÇERİĞİ

Temel Kavramlar; Atomun Yapısı; Kimyasal Bağlanma; Bileşik Formüllerinin Yazılması, İsmlendirilmeleri Ve Mol Kavramı; Kimyasal Reaksiyonlar Ve Hesaplamalar; Çözeltiler; Asitler Ve Bazlar; Gazlar; Termokimya

HEDEFLER & AMAÇLAR

- ❖ Öğrencilere kimya ilgili gerekli temel kavramları öğretmek ve iyi bir temel oluşturmak.
- ❖ Öğrencilere madde-kimya ilişkisini ve kimyasal kanun-kavramları öğretmek.
- ❖ Öğrencilere formül ve denklemlerle Problem çözüm metodlarının öğretilmesi.
- ❖ Öğrencilerin yaratıcı ve sistematik düşünebilme yeteneğini güçlendirmek.
- ❖ Öğrencilere maddesel malzemelerin yapısını ve yapılarında meydana gelebilecek kimyasal değişimleri öğretmek.
- ❖ Öğrencilerin ihtiyaç duydukları çözeltileri hazırlayabilmelerini ve çözeltilerin özelliklerini öğretmek.
- ❖ Öğrencilere kimyanın Sağlık bilimlerindeki önemini ve kullanılabilirliğini öğretmek.

GENEL BİLGİ SONUÇLARI (YETERLİLİK)

Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki bilgi ve kavramları geliştirmiş olacaklardır:

- Kimyanın Sağlık Bilimlerindeki yeri ve önemini anlaşılması.
- Kimyasal hesaplamaların öğrenilmesi.
- Katılar ve sıvıların özellikleri ile yapıları hakkında bilgi edinilmesi.
- Kimyasal olayların termodinamik ve kinetik açıdan değerlendirilmesi.
- Çözeltiler, özellikleri ve sulu çözeltilerde oluşan dengelerin kavratılması.
- Atom, bileşik ve kimyasal bağ arasındaki ilişkilerin kavratılması.

Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki becerilerini geliştirmiş olacaklardır:

- Kimyasal sembol ve birimleri kullanmayı;
- bu derste verilen kimyanın temel kavram ve metodları ile sentez ve analiz uygulamalarını yapabilmeyi;
- bu dersle ilgili kitap ve diğer baskı/elektronik literatürün verimli ve etkili kullanımını;
- grup olarak yazılı deneyleri yapmayı, analiz etmeyi, verileri değerlendirmeyi ve lab raporu hazırlamayı;

Dersi başarıyla tamamlayan öğrenciler aşağıdaki takdir etme, değer ve fikirlere güvenilirliklerini geliştirmiş olacaklardır:

- Fen biliminin temel bir dalı olan kimya biliminin dünyamızda meydana gelen kimyasal değişimlerin kaliteli ve nicelikli izahlarını göz önüne serdiğini;
- açık düşünceli, meraklı, araştırmacı ve yaratıcı bir kimse olmayı;
- bilimde ahlaki yayınların var olduğunun bilincinde olmayı.

TEMEL KİMYA, KİMY103 Değerlendirme Kuralları

A (pek iyi) ~85% ve üzeri	Kavramları ve prensipleri çok iyi anlamak, problem çözümlerinde uygun teori ve kuralları kullanarak anlaşılır, okunaklı, öz ve doğru cevaplamak. Mükemmel başarı.
B (iyi) ~70% ve üzeri	Kavramları ve prensipleri genel olarak anlamak, problem çözümlerinde uygun teori ve kuralları kullanarak anlaşılır olarak doğru cevaplamak, "A" alabilecek kadar net cevaplar verememek. Çözümlerin bazı yanlışlar içermesi. Asgari gerekli koşullar üzerinde başarı göstermek.
C (orta) ~60 % ve üzeri	Kavramları ve prensipleri ortalama olarak anlamak. Konuları kavramamak, problem çözümlerinde yanlışlara rağmen makul olabilen cevaplar vermek. Kabul edilebilir fakat asgari koşulların ilerisine gidemeyecek performansı olmak.
D (yeterli) ~50% ve üzeri	Kavramları ve prensipleri asgaride yeterli olabilecek kadar anlamak, problem çözümlerini karmaşık, anlaşılmayan teori ve kuralları kullanarak bir sürü yanlışlarla dolu fakat bir şekilde doğru cevaplamak. Beklenenin altında bir performans göstermek.
F (yetersiz) 50% ve altı	Kavramları ve prensipleri hiç anlamamak, Asgari genel ve akademik koşulları sağlamamak. Kabul edilemeyen bir performans sergilemek.

SINAVLAR (Değerlendirme Kriterlerine bakınız)

1. Dönem boyunca bir ara sınav, bir kısa sınav ve bir final sınavı yapılacaktır.
2. Tüm öğrenciler sınavlarda kullanmaları için bir tane bilimsel hesap makinesi (scientific calculator) edinmelidir.
3. Cep telefonları hesap makinesi olarak sınavlarda kullanılamaz.
4. Öğrenciler sınav sonuçları açıklandıktan sonraki ilk on gün içerisinde sınav kağıtlarını görebilirler.

TELAFİ SINAVI

Dönem sonunda, final sınavının hem ardından – önceden günü, yeri ve zamanı açıklanacak- **ara sınavına katılmayan** tüm öğrencilerin katılabileceği telafi sınavları yapılacaktır. **Bu telafi sınavları normal sınav haftasında yapılacak olan sınavlardan daha zor olacaktır.**

BÜTÜNLEME SINAVI

- BÜTÜNLEME SINAVI lisans ve önlisans öğrencilerine verilenek sınav hakkıdır.
- Her dönem sonunda (yaz dönemi hariç) harf notlarının ilan edilmesinden sonra verilir.
- Çevrimiçi (online) kayıt gerektirir (online kayıt ücretsizdir). Online kayıt öğrenci portalı üzerinden yapılabilecektir.
- Bir dersin bütünleme sınavına kayıt yaptırabilme koşulları aşağıda verilmiştir:
 - Öğrenciler, o dönem içerisinde D- veya F notu aldıkları derslerin bütünleme sınavlarına katılmak için kayıt yaptırabilirler.
 - O dönem sonu itibarı ile "UYARI" almış, SINAMALI veya BAŞARISIZ öğrenciler, ilgili dönemde almış oldukları ve notu NG olmayan tüm (mümkün) derslerin BÜTÜNLEME SINAVI için kayıt yaptırabilirler.
- Bütünleme Sınavı, o derste verilen tüm konuları kapsar.
- Bütünleme Sınavının ağırlığı, o dersin ara sınav ve dönem sonu sınavı ağırlıklarının toplamı kadar olacaktır.
- BÜTÜNLEME SINAVINA başvurup da katılmayan öğrenciler o sınavdan "0 (sıfır)" almış sayılırlar.
- Uygulama dersleri için Bütünleme Sınavı verilmez.
- Dersin harf notu, Bütünleme Sınavı sonucuna göre verilecektir (derste ara sınav ve dönüm sonu sınav dışında kalan herhangi bir değerlendirme ağırlığı varsa bunlar Da harf notu hesabında dikkate alınacaktır).
- Bütünleme Sınavları Bütünleme Sınavı için telafi sınavı verilmez.

NG Notu Verilme Şartları

- i) Sınıfa toplam ders saatlerinin 50%'sinden fazla katılmamak.
- ii) Herhangi iki esas sınava (vize, final, vize telafisi,ve final telafisi sınavı) katılmamak.
- iii) Herhangi üç ve daha fazla laboratuvar derslerine katılmamak.

NOT: Dersi tekrar eden öğrenciler, eski lab notları en az 6/15 olması durumunda laboratuvar dersinden muafiyet alabilirler.

İTİRAZLAR

Her öğrenci, sınav sonuçlarının duyurulmasından itibaren 10 gün içerisinde yazılılarını dersin hocasının ofisine gelip inceleyebilir ve itiraz edebilir.

DEĞERLENDİRME YÖNTEMİ

Küçük Sınav (quiz)	10%
Vize sınavı	30%
Laboratuvar	15% (%5 Lab Finali, %4 Küçük sınavlar, %6 Raporlar)
Final Sınavı	45%

DERS KİTABI

Petrucchi-Herring-Madura-Bissonnette
Çeviri Editörleri :Tahsin Uyar-Serpil Aksoy-Recai İnam

GENEL KİMYA, İlkeler ve Modern Uygulamalar
10. Baskıdan Çeviri - CİLT 1
ISBN : 978-605-355-058-7
Palme Yayıncılık

DERSİN İÇERİĞİ: Aşağıdaki tablo dönem içerisinde işlenecek konuları göstermektedir.

Hafta	Tarih	Konular ve ders saatleri
1	25-28 Eylül	Madde Özellikleri ve Ölçümü
2	01-5 Ekim	Atomlar, Moleküller ve İyonlar
3	08-12 Ekim	Kimyasal Bileşikler
4	15-19 Ekim	Kimyasal Bileşikler
5	22-26 Ekim	Kimyasal Reaksiyonlar
6	30 Ekim-02 Kasım	Kimyasal Reaksiyonlar
7	05-09 Kasım	Sulu Çözelti Tepkimeleri
8,9	12-20 Kasım	Sulu Çözelti Tepkimeleri
9,10	21 Kasım – 01 Aralık	Ara Sınav
11	04- 08 Aralık	Gazlar
12	10-14 Aralık	Gazlar
13	17-21 Aralık	Termokimya
14	24-28 Aralık	Termokimya

GÜN-PERİYOT	GRUP	LAB kuralları	DENEY 2	DENEY 3	DENEY 4	DENEY 5	DENEY telafi
Pazartesi Saat: 12:30-14.20	1.	01 Ekim	15 Ekim	12 Kasım	19 Kasım	10 Aralık	17-21 Aralık
Perşembe 08:30-10.20	2.	04 Ekim	18 Ekim	1 Kasım	8 Kasım	13 Aralık	17-21 Aralık
Lab Telafi Haftası	Sadece iki deney telafi etme hakkınız vardır. Deney-2 ve diğer deneylerden herhangi birini telafi etme hakkınız vardır.						
	22 ARALIK LAB FİNALİ						

AKADEMİK DÜRÜSTLÜK – ESER AŞIRMA

Dürüst olmayan usullere başvurmak, başkalarından veya başkalarına bilgiyi yazılı veya sözlü olarak kopya almak veya vermektir Eser aşırma başkalarının çalışmalarını onların bilgisi olmadan kopyalamaktır. Üniversite kurallarına göre kopya ve eser aşırma disiplin suçları olup, Disiplin Kurulu tarafından sınav ve raporlardan 'başarısız sayılma' cezası, veya daha da ciddi, 'üniversiteden uzaklaştırma' cezası verilebilmektedir. Disiplin suçu öğrenci kayıtlarına geçmekte, hatta öğrenci karnesinde de görülebilmektedir.

Bu ders programını içerdiği önemli bilgilerden dolayı, gelecekte referans olarak kullanabileceğinizden lütfen saklayınız.