

HARRAN ÜNİVERSİTESİ

Sağlık Hizmetleri MYO

Tıbbi Tanıtım ve Pazarlama Programı Ders İzlenesi

Dersin Adı	Temel Kimya																														
Dersin Kodu	314215																														
Dersin AKTS'si	3																														
Dersin Öğretim Elemanı	Dr. Öğr. Üyesi Mesut IŞIK																														
Dersin Gün ve Saati																															
Öğretim Elemanının İletişim Bilgileri	misik@harran.edu.tr																														
Öğretim Yöntemi ve Ders Hazırlık	Yüz yüze. 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	Öğrenciye, maddelerin temel yapısı, türleri, maddelerin temel özellikleri ve birbirleri ile etkileşimleri hakkında temel bilgilerle donanmış olarak üretimde, uygulamada ve tüketimde kullanılan maddeleri tanıma ve seçim yapabilme, kimyasal reaksiyonlara dayalı maddesel hesap yapabilme, artıklarının çevre ile etkileşmesine dair temel bilgileri vermek.																														
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Kimya hakkında genel bilgilere sahip olur. 2.Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi öğrenir. 3.Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 4. Kimyasal reaksiyonlar hakkında temel bilgi sahibi olur. 5. Kimyanın canlılar için önemini kavrayıp başkalarını bu konu hakkında bilgilendirebilir.																														
Haftalık Ders Konuları	<table border="1"><tr><td>1. Hafta</td><td>Kimyaya giriş</td></tr><tr><td>2. Hafta</td><td>Kimyasal hesaplamalar</td></tr><tr><td>3. Hafta</td><td>Gazlar, katılar, sıvılar</td></tr><tr><td>4. Hafta</td><td>Gazlar, katılar, sıvılar</td></tr><tr><td>5. Hafta</td><td>Kimyasal bağ ve bileşikler</td></tr><tr><td>6. Hafta</td><td>Kimyasal bağ ve bileşikler</td></tr><tr><td>7. Hafta</td><td>Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge</td></tr><tr><td>8. Hafta</td><td>Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge</td></tr><tr><td>9. Hafta</td><td>Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge</td></tr><tr><td>10. Hafta</td><td>Reaksiyon hızı ve denge</td></tr><tr><td>11. Hafta</td><td>Reaksiyon hızı ve denge</td></tr><tr><td>12. Hafta</td><td>Atomun yapısı</td></tr><tr><td>13. Hafta</td><td>Periyodik sistem</td></tr><tr><td>14. Hafta</td><td>Kimyasal termodinamik</td></tr><tr><td>15. Hafta</td><td>Konular kapsamında genel değerlendirmeler</td></tr></table>	1. Hafta	Kimyaya giriş	2. Hafta	Kimyasal hesaplamalar	3. Hafta	Gazlar, katılar, sıvılar	4. Hafta	Gazlar, katılar, sıvılar	5. Hafta	Kimyasal bağ ve bileşikler	6. Hafta	Kimyasal bağ ve bileşikler	7. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge	8. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge	9. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge	10. Hafta	Reaksiyon hızı ve denge	11. Hafta	Reaksiyon hızı ve denge	12. Hafta	Atomun yapısı	13. Hafta	Periyodik sistem	14. Hafta	Kimyasal termodinamik	15. Hafta	Konular kapsamında genel değerlendirmeler
1. Hafta	Kimyaya giriş																														
2. Hafta	Kimyasal hesaplamalar																														
3. Hafta	Gazlar, katılar, sıvılar																														
4. Hafta	Gazlar, katılar, sıvılar																														
5. Hafta	Kimyasal bağ ve bileşikler																														
6. Hafta	Kimyasal bağ ve bileşikler																														
7. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge																														
8. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge																														
9. Hafta	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge																														
10. Hafta	Reaksiyon hızı ve denge																														
11. Hafta	Reaksiyon hızı ve denge																														
12. Hafta	Atomun yapısı																														
13. Hafta	Periyodik sistem																														
14. Hafta	Kimyasal termodinamik																														
15. Hafta	Konular kapsamında genel değerlendirmeler																														
Ölçme - Değerlendirme	Bu ders kapsamında 1 (bir) ara sınav, ders konularını kapsayan 1 (bir) kısa sınav ve yarıyıl sonu sınavı yapılacaktır. Her bir değerlendirme kriterinin başarı puanına etkisi yüzdelik olarak aşağıda verilmiştir. Arasınav: %30 Kısa Sınav I: %20																														

	Final: %50 Ara Sınav Tarih ve Saati: Birim tarafından ilan edilecek tarih ve saatlerde Kısa Sınav I: 6. Hafta ders satinde yapılacaktır.
Kaynaklar	
Soydan, B., Ayşe, A. (2000). Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya, İstanbul:Beta Basım Yayım. Petrucci, H., Harwood, S.W.(1994). Genel Kimya: Prensipler ve Modern Uygulamalar, Ankara:Palme Yayıncılık. Ender E., Yüksel S. (2002). Temel Üniversite Kimyası, Ankara:Gazi Kitabevi.	

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU											
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
ÖÇ1	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ2	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ3	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ4	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ5	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları											
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük		2 Düşük		3 Orta		4 Yüksek		5 Çok Yüksek		

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Dersin Adı	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
Temel Kimya	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2