



T.C.
HARRAN ÜNİVERSİTESİ
DERS İÇERİK FORMU



Ders Adı		Kodu	Kredi	Yarıyıl	AKTS	T + U
KİMYA I		null	3.5	1. Yarıyıl	6.0	3 + 1
Ön koşul Dersler						
Dersin Dili	Türkçe					
Dersin Türü	Zorunlu					
Dersin Koordinatörü						
Dersi Veren						
Dersin Yardımcıları						
Dersin Amacı	Bu dersin amacı, öğrenciye genel kimya alanındaki temel bilgilerin güncel örnekler ve soru çözümleri ile verilmesidir.					
Dersin Öğrenme Çıktıları	1. Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltilerdeki dengeyi tanımlar. 2. Periyodik sistem ve atomlar hakkında temel bilgileri açıklar. 3. Kimyasal tepkilere yönelik problemleri çözer 4. Elektrokimyasal reaksiyonları tanımlar. 5. Çözelti ortamlarını tanımlayarak onları hazırlar					
Dersin İçeriği	Bu dersin içeriğinde Kimya ilgili genel bilgiler verilecektir. Kimyasal reaksiyonlar ve çözeltiler ile ilgili temel bilgiler verilecektir.					
Genel Yeterlilikler	Temel Kimya kavramlarını anlar ve uygulayabilir Kimyasal hesaplamaları yapabilir. Kimyasal reaksiyonları ve termodinamiğin temel ilkelerini kavrar. Periyodik tablo ve atom yapısının genel özelliklerini kavrar.					
Kaynaklar	Tro, N.J. (2016). Genel Kimya Moleküler Bir Yaklaşımla Kimyanın İlkeleri, Nobel Akademik Yayıncılık, Ankara. Tahsin Uyar Çeviri Genel Kimya I, Palme Yayıncılık					
Değerlendirme Sistemi	Ders ile ilgili değerlendirme sistemi dönem başında ders izlençe formunda belirtilecektir.					
Konular	Haftalar					
1	Kimyaya giriş					
2	Kimyasal hesaplamalar					



T.C.
HARRAN ÜNİVERSİTESİ
DERS İÇERİK FORMU



3	Gazlar, katılar, sıvılar
4	Kimyasal termodinamik
5	Reaksiyon hızı ve denge
6	Çözeltiler ve sulu çözeltilerde denge
7	Elektrokimyasal reaksiyonlar
8	Elektrokimyasal reaksiyonlar
9	Periyodik sistem
10	Periyodik tablo grupları
11	Atomun yapısı
12	Kimyasal bağ
13	Yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları
14	Elementler
Etkinlik Adı	Sayısı x Süresi (Saat) = Toplam İş Yüğü
Sınıf Dışı Ders Çalışma Süresi (Ön Çalışma, Pekiştirme)	$4 \times 2 = 8$
Sunum (Hazırlık süresi dahil)	$1 \times 4 = 4$
Arasınav Hazırlık	$7 \times 2 = 14$
Final Hazırlık	$14 \times 1 = 14$
Ders Süresi (hafta sayısı* haftalık toplam ders saati)	$14 \times 3 = 42$
Ödev	$3 \times 5 = 15$
Proje (Hazırlık ve varsa sunum süresi dahil)	$1 \times 5 = 5$



T.C.
HARRAN ÜNİVERSİTESİ
DERS İÇERİK FORMU



Final	1 x 2 = 2
Arasınava	1 x 2 = 2
Toplam İş Yüğü / 30	4 AKTS

**PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE
DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİSKİSİ TABLOSU**

	PÇ01	PÇ02	PÇ03	PÇ04	PÇ05	PÇ06	PÇ07	PÇ08	PÇ09	PÇ10	PÇ11
ÖÇ01	1	2	0	1	1	0	2	0	3	2	3
ÖÇ02	2	4	2	3	1	1	4	1	3	2	3
ÖÇ03	1	2	1	2	2	1	2	2	2	3	5
ÖÇ04	2	1	0	1	1	0	2	1	2	2	3
ÖÇ05	1	0	0	0	2	0	4	1	1	5	5

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

KMYA I

PÇ01	PÇ02	PÇ03	PÇ04	PÇ05	PÇ06	PÇ07	PÇ08	PÇ09	PÇ10	PÇ11
1.4	1.8	0.6	1.4	1.4	0.4	2.8	1.0	2.2	2.8	3.8