



AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ DERS BİLGİ FORMU

Dersin Adı		Temel Kimyaya Giriş							
Ders Kodu		KGK101		Ders Düzeyi		Önlisans			
AKTS Kredi	2	İş Yüğü	54 (Saat)	Teori	2	Uygulama	0	Laboratuvar	0
Dersin Amacı		Bilim ve teknolojinin her dalında yer alan kimyanın temel kavramlarının teorik olarak öğretimini amaçlar							
Özet İçeriğı		Madde ve Özellikleri, Atom ve atomun yapısı, periyodik tablo, Kimyasal Reaksiyonlar, Sıvılar, Katılar, Gazlar, Mol kavramı, Çözelti hazırlama							
Staj Durum		Yok							
Öğretim Yöntemleri		Anlatım (Takrir), Örnek Olay, Problem Çözme							
Dersi Veren Öğretim Elemanı(ları)									

Ölçme ve Değerlendirme Araçları

Araç	Adet	Oran (%)
Ara Sınav (Vize)	1	40
Dönem Sonu Sınavı (Final)	1	70

Ders Kitabı / Önerilen Kaynaklar

1	Temel Kimya, Aydın, A.O., Sevinç, V., Şengil, İ.A., Aşıyan Yayınları, 2001, Adapazarı
2	Temel Üniversite Kimyası, Sarıkaya, Y., Erdik, Y., Gazi Kitap Evi, 1969.

Hafta	Haftalara Göre Ders Konuları	
1	Teorik	Madde ve Özellikleri
2	Teorik	Atom and atomic structure
3	Teorik	Atomun Yapısı ve Özellikleri
4	Teorik	Periyodik Tablo ve Özellikleri
5	Teorik	Periyodik Tablo ve Özellikleri
6	Teorik	Kimyasal Bağlar
7	Teorik	Kimyasal Reaksiyonlar ve Hesaplamalar
8	Teorik	Kimyasal Reaksiyonlar ve Hesaplamalar
9	Ara Sınav (Vize)	Ara sınav
10	Teorik	Gazlar
11	Teorik	Sıvılar ve Katılar
12	Teorik	Bileşik Formüllerinin Yazılması, İsimlendirilmeleri
13	Teorik	Mol Kavramı
14	Teorik	Sulu Çözeltiler ve Karışımlar
15	Teorik	Sulu Çözeltiler ve Karışımlar
16	Teorik	Final

Dersin Öğrenme, Öğretim ve Değerlendirme Etkinlikleri Çerçevesinde İş Yüğü Hesabı (Ortalama Saat)

Etkinlik	Adet	Ön Hazırlık	Etkinlik Süresi	Toplam İş Yüğü
Kuramsal Ders	14	1	2	42
Ara Sınav	1	5	1	6
Dönem Sonu Sınavı	1	5	1	6
Toplam İş Yüğü (Saat)				54
Yuvarla [Toplam İş Yüğü (saat) / 25*] = AKTS Kredisi				2

*25 saatlik iş yüğü 1 AKTS olarak kabul edilmektedir.

Dersin Öğrenme Çıktıları

1	Madde ve özelliklerini kavrar
---	-------------------------------



2	Atomun yapısı yardımıyla periyodik cetveli ve sistematüğini kavrar
3	Atomların elektron düzenlerine bağılı olarak kimyasal bağları kavrar
4	Kimyasal reaksiyonları ve hesaplamalarını kavrar ve uygular
5	Gazlar, sıvılar ve katıların ayırt edebilme özelliklerini kavrar ve uygular
6	Çözeltilerin kaynama ve donma noktaları, buhar basıncı gibi özelliklerini kavrar ve uygular

Program Çıktıları (Gıda Kalite Kontrolü ve Analizi Programı)

1	Matematik, fen bilimleri ve temel mühendislik konularında yeterli altyapıya sahip olma; bu alanlardaki kuramsal ve uygulamalı bilgileri kullanabilmek.
2	Alanında edindiğı temel düzeydeki bilgi ve becerileri kullanarak, verileri yorumlayabilme ve değerlendirebilme, sorunları tanımlayabilme, analiz edebilme, kanıtlara dayalı çözüm önerileri geliştirebilme becerisine sahip olmak.
3	Alanı ile ilgili uygulamalar için gerekli olan modern teknikleri, araçları ve bilişim teknolojilerini belirleme ve etkin kullanabilmek.
4	Alanı ile ilgili uygulamalarda öngörölme durumlarla karşılaştığında çözüm üretebilme, takımlarda sorumluluk alabilme veya bireysel çalışma yapabilme becerisi ile donatılmış olmak.
5	Etkili iletişim kurma tekniklerine hâkim ve alanındaki yenilikleri takip edebilecek düzeyde bir yabancı dil bilgisine sahip olmak.
6	Yaşam boyu öğrenmenin gerekliliğı bilinci; bilim ve teknolojiadaki gelişmeleri izleme ve kendini sürekli yenileme becerisi kazandırmak.
7	Tarihi değerlere saygılı, sosyal sorumluluk, evrensel, toplumsal ve mesleki etik bilincine sahip olmak.
8	İş güvenliğı, işçi sağlığı ve çevre koruma bilgisi ve bilincine sahip olmak.
9	Alanının gerektirdiğı temel düzeyde bilgisayar yazılım ve donanımlarını kullanabilme becerisi kazandırmak.
10	Sanayi ve hizmet sektöründeki üretim süreçlerini yerinde inceleyerek uygulama becerisi kazandırmak.

Program ve Öğrenme Çıktıları İlişkisi 1:Çok Düşük, 2:Düşük, 3:Orta, 4:Yüksek, 5:Çok Yüksek

	ÖÇ1	ÖÇ2	ÖÇ3	ÖÇ4	ÖÇ5	ÖÇ6
PÇ1	4	4	4	4	4	4
PÇ2	4	4	4	4	4	4
PÇ3	4	4	4	4	4	4
PÇ4	4	4	4	4	4	4
PÇ6	3	4	4	4	4	4

