



AYDIN ADNAN MENDERES ÜNİVERSİTESİ
ÖĞRETİM ELEMANI VE DERS DEĞERLENDİRME ANKETİ SONUÇLARI (24/25 GÜZ)

Ders	KMY101 - Genel Kimya I	Şube	AA01
Kampüs	Aydın Aytepe Merkez Kampüs	Öğretim Tür	N.Ö.
Öğretim Elemanı	Prof. Dr. Muhammet Emin GÜNAY		

		Öğrenci Sayısı / Cevap [1 - 5]				
#	Soru	Kötü [2]	Orta [3]	İyi [4]	Çok iyi [5]	Sonuç
Öğretim Elemanı Değerlendirmesi						
1	Öğretim Elemanının konuya hakimiyeti ve yetkinliği		3	3	19	4,64
2	Derse hazırlıklı ve zamanında gelmesi		5	1	19	4,56
3	Ders saatini etkin ve verimli kullanması		5	2	18	4,52
4	İletişim becerisi ve öğrenciyi motive etmesi	2	4	2	17	4,36
5	Sınıf dışında öğrenciye yardımcı olma isteği	2	4	5	14	4,24
6	Sınav ve değerlendirmede seviyeli ve adil olması	4	2	4	15	4,20
7	Kullanılan ders kitabı ve referans malzemesinin etkinliği	1	3	3	18	4,52
8	Konuların gerçek hayat ilişki ve uygulamalarını göstermesi		4	3	18	4,56
9	Dönem başında dersin amaçlanan çıktıları, konuların işleniş programı, ders kitabı/referans malzemeleri, derse devam şartları, değerlendirme sistemi ve kazanılacak bilgi, beceri ve yetkinlikleri duyurması ve açıklaması		4	3	18	4,56
10	Her şey dikkate alındığında, öğretim elemanı hakkında genel değerlendirmeniz	1	4	4	16	4,40
11	Faydalılık, beklentilerinizi karşılama ve kazanımlarınız dikkate alındığında, ders hakkında genel değerlendirmeniz	1	3	3	18	4,52
Genel Sonuç						4,46

Ders Öğrenme Çıktıları Değerlendirmesi

		Öğrenci Sayısı / Cevap [0 - 100]					
#	Ders Öğrenme Çıktısı	0%	25%	50%	75%	100%	Sonuç
1	Maddenin hallerini ve sınıflandırılmasını, karışımları ayırmak için kullanılan teknikleri, kimyasal ve fiziksel değişimler arasındaki farkları bilir ve karşılaştırır, doğruluk ve kesinlik arasındaki farkı anlar ve sayıların nasıl doğru ifade edileceğini bilir.	1	1	3	5	15	82,00%
2	Kimyanın temel yasalarını ve günümüze dek geliştirilmiş olan atom yasalarını bilir, aralarındaki farkı yorumlar, kimyasal elementleri, periyodik tabloyu ve mol kavramının anlamını bilir.	1	1	4	5	14	80,00%
3	Kimyasal bileşiklerin formüllerini yazar ve adlandırır, kimyasal bileşiklerin yer aldığı kimyasal eşitlikleri yazar, yükseltgenme basamağını belirler, kimyasal eşitliklerde sınırlandırıcı bileşeni belirleyerek stokiometrik hesaplama yapar.	1	1	6	4	13	77,00%
4	Sulu çözeltilerde meydana gelen reaksiyonları bilir, bu reaksiyonlar arasındaki farkları belirler ve titrasyon işlemini bilir.	1	2	5	3	14	77,00%
5	Gazların özelliklerini bilir, gaz yasalarını anlar, kimyasal tepkimeye eşlik eden termokimyayı bilir, termodinamiğin birinci yasasını kimya problemlerine uygular.	1	1	10	3	10	70,00%
6	Atomun elektron yapısı, kuantum kuramı ve kuantum sayılarını belirler, elektron dizilimini yapar, bu bilgileri kullanarak kimyasal bağın nasıl oluştuğunu anlar, Lewis yapısı ve kimyasal bağ kuramlarını bilir.	1	2	3	4	15	80,00%
7	Moleküllerarası etkileşimleri, katılar ve sıvıların özelliklerini bilir.	1	2	5	5	12	75,00%
8	Kimya bilgisini ilerleyen yıllarda derslerde ve laboratuvarlarda doğru bir şekilde kullanır, kimyanın günlük hayattaki uygulamalarını anlar, edindiği bilgilerle kimya endüstrisindeki gelişmeleri takip eder.		2	4	3	16	83,00%

