



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

Ders	KMY102 - Genel Kimya II	Şube	AA01
Kampüs	Aydın Aytepe Merkez Kampüs	Öğretim Tür	N.Ö.
Öğretim Elemanı	Prof. Dr. Muhammet Emin GÜNAY		

Öğrenci Sayısı / Cevap [1 - 5]

#	Soru	Fikri m Yok [1]	Kötü [2]	Orta [3]	İyi [4]	Çok iyi [5]	Sonuç
Dersin İşlendiği Fiziksel Ortam Değerlendirmesi							
1	Dersliğin sınıf mevcudu için yeterli kapasiteye sahip olması		2	6	5	14	4,15
2	Dersliğin yeterli donanıma (yazı tahtası, projeksiyon vb.) sahip olması		1	6	8	12	4,15
Laboratuvar ve/veya Atölye Çalışmaları Değerlendirmesi (Ders bu kapsamda değilse fikrim yok seçeneğini işaretleyiniz.)							
1	Laboratuvar uygulamaları kapsamında görevlendirilmiş olan öğretim elemanı tarafından yeterli düzeyde bilgilendirme	9	1	3	3	11	3,22
2	Laboratuvarlarda bulunan ekipmanların kullanılabilir olması ve teknolojiye uygunluğu	10	1	6	1	9	2,93
3	Laboratuvarlarda her öğrencinin uygulama yapabilme olanağı	13	1	3	3	7	2,63
4	Laboratuvarlarda kullanılan malzemelerin yeterli ve sürekli temin edilebilir olması	11	1	6	3	6	2,70
Öğretim Elemanı Değerlendirmesi							
1	Öğretim elemanının konuya hakimiyeti ve yetkinliği			3	4	20	4,63
2	Dersin programda görünen öğretim yöntemine (Çevrim İçi/Çevrim Dışı) uygun olarak işlenmesi			2	5	20	4,67
3	Dönem başında dersin amaçlanan çıktıları, konuların işleniş programı, ders kitabı/referans malzemeleri, derse devam şartları, değerlendirme sistemi ve kazanılacak bilgi, beceri ve yetkinlikleri açıklaması, derslerini belirtilen plana uygun olarak işlemesi			4	5	18	4,52
4	Derslere aktif katılması, zamanında başlaması, ders saatini etkin ve verimli kullanması			4	3	20	4,59
5	Dersin, ders katalog formunda belirtilen içeriğe uygun olarak işlenmesi		1	3	3	20	4,56
6	İletişim becerisi		1	5	1	20	4,48
7	Öğrenciyi motive etmesi		1	7	3	16	4,26
8	Sınıf dışında öğrenciye yardımcı olma isteği ve ulaşılabilir olma durumu		1	4		22	4,59
9	Kullanılan ders kitabı/sunum ve referans malzemesinin etkin ve güncel olması			4	3	20	4,59
10	Dersi temel ve/veya mesleki yetkinlikler kazanmayı sağlayacak şekilde kurgulaması			3	6	18	4,56
11	Derslere aktif olarak katılım sağlaması			5	3	19	4,52
12	Konuların gerçek hayat ile ilişkili ve uygulamaları göstermesi		2	5	4	16	4,26
13	Sınav ve değerlendirmede objektif ve adil olması		1	7	6	13	4,15
14	Sınav ve ödevleri zamanında değerlendirmesi ve sonuçlarını zamanında duyurması	1		5	6	15	4,26
15	Her sınavdan (küçük sınavlar, vizeler, final vb.) sonra, sınav sonucu ile ilgili öğrencilere geri bildirim yapması		3	5	3	16	4,19
Genel Sonuç							4,12

Ders Öğrenme Çıktıları Değerlendirmesi

Öğrenci Sayısı / Cevap [0 - 100]

#	Ders Öğrenme Çıktısı	25%	50%	75%	100%	Sonuç
1	Farklı derişim türlerinde çözeltiler hazırlar, koligatif özellikleri bilir.	1	4	8	14	82,41%



2	Bir reaksiyonun hız yasası ifadesini bulur ve hız sabiti olan k 'yı hesaplar, bir reaksiyonun hızını belirlemede aktivasyon enerjisinin rolünü tanımlar, reaksiyon mekanizmalarını ve bunların hız yasalarına nasıl yol açtığını anlar.	2	4	8	13	79,63%
3	Kimyasal denge konsantrasyonlarını ve denge sabiti K 'yı hesaplar, denge üzerine etki eden faktörleri bilerek Le Chatelier ilkesini kullanır.	1	6	5	15	81,48%
4	Asit-baz tanımlarını bilir, pH ve pOH değerlerini hesaplar, ortak iyon etkisini bilerek hidroliz problemlerine uygular, tampon çözelti kavramını bilir ve pH-pOH hesaplamalarını yapar, nötrleşme tepkimelerini bilir ve titrasyon eğrilerini çizer.	3	4	6	14	78,70%
5	Çözünürlük çarpımı ifadelerini anlar ve kimyasal hesaplamalarda K_{sp} 'yı hesaplar, çökme ve tam çökmenin ölçütlerini bilir.		5	7	15	84,26%
6	Termodinamik fonksiyonları, entalpi, entropi ve serbest enerji ile hesaplamaları anlar, çeşitli sıcaklıklarda reaksiyonun kendiliğinden olup olmadığını tahmin eder ve K değerlerini hesaplamak için ΔG 'yi kullanır.	1	4	7	15	83,33%
7	Yükseltgenme-indirgenme reaksiyonlarını nasıl denkleştireceğini bilir, yarı ve genel hücre reaksiyonlarını yazar, standart ve standart olmayan hücre potansiyellerini hesaplar, Nernst denklemini bilir, uygular ve problemlerde kullanır, Ehücre, ΔG ve K_d arasındaki ilişkiyi bilir.		5	7	15	84,26%
8	Koordinasyon bileşiklerini tanıır, ligand ve donör atomları belirler, metalin koordinasyon sayısı ve yükseltgenme basamağını ve kompleks iyon yükünü belirler, koordinasyon bileşiklerini isimlendirir.	1	5	7	14	81,48%
9	Organik bileşikler tanıır: alkan, alken, alkin ve aromatik hidrokarbonlar ve adlandırır, işlevsel grupları bilir.		5	9	13	82,41%
10	Kimya bilgisini ilerleyen yıllarda derslerde ve laboratuvarlarda doğru bir şekilde kullanır, kimyanın günlük hayattaki uygulamalarını anlar, edindiği bilgilerle kimya endüstrisindeki gelişmeleri takip eder.	1	6	6	14	80,56%

Öğrenci Yorumları

Gerçekten de sistematik ve konuyu pekiştirici gitmes takdir edilmesi gereken bir durum. Teşekkür ediyoruz Emin hocama

