

DERS İZLENESİ

Dersin Adı:	Dersin Kodu	Zorunlu/ Seçmeli	AKTS Kredi	Ulusal Kredi	T	U
Genel Kimya	SHT124	Zorunlu	4	4	3	0

Dersin Adı	Genel Kimya
Dersin Kodu	SHT124
Zorunlu/ Seçmeli	Zorunlu
AKTS Kredi	4
Ulusal Kredi	4
T	3
U	0
Yüz yüze/Uzaktan	Yüz yüze
Ders Yürütücüsü	Dr. Öğr. Üyesi Şükran CENİKLİ BAŞEREN
Ders Koordinatörü	Dr. Öğr. Üyesi Şükran CENİKLİ BAŞEREN
Dersin Amacı	Öğrencilerin patoloji laboratuvarında kullanacağı kimyasallar hakkında genel bilgiyi alarak, uygulamada karşılaşılabilecek ön hazırlıkların teorisini öğrenmeyi amaçlamaktadır.
Dersin Hedefi	Genel kimya alanında yeterli donanıma sahip tekniker yetiştirmektir.
Dersin İçeriği	Bu dersin sonunda öğrenci: 1. Elementler, bileşikler, reaksiyonlar ve çözeltileri kavrayacaktır. 2. Kimyasal formülleri hem okuyup hem de yazabilecektir. 3. Kimyasal reaksiyonları tanıyacaktır. 4. Çözelti türlerini öğrenip, hazırlayabilecektir.
Dersin Öğrenim Çıktıları	1. Bileşiklerin formül halini yazabilir ve adlandırabilir. 2. Reaksiyondaki tepkenleri ve ürünleri gösterebilir ve tepkime üzerinden mol hesaplaması yapabilir. 3. Atom ve yapısını açıklayabilir ve elektronik dizilişini yapabilir. 4. Molar ve Normal çözeltilerinin hazırlanması için gereken hesaplamaları yapabilir.
Dersin mesleğe katkısı (bilgi, beceri ve yetkinlik)	Patoloji laboratuvarında kullanılan çözeltileri öğrenerek dokularda bu çözeltileri doğru şekilde kullanarak dokuların zarar görmemesini sağlayacak ve hastalara doğru sonuçların ulaştırılması konusunda bilgi, beceri ve yetkinliğin kazanılması hususunda mesleki katkı sağlamaktadır.
Öğretim yöntem ve teknikleri	1:Anlatım 2:Soru/Cevap 3:Ödev
Ölçme Değerlendirme	Ara sınav (%40) Yarıyıl Sonu Sınavı (%60)
Kaynaklar (Yazılı, görsel vs.)	Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
Ön koşul dersler ve Koşullar	Yok
Güncelleme Tarihi	2026
Dersin öğrenim çıktılarının program çıktıları ile olan ilişkileri	ÖÇ1. Kimyasal bağlar ve moleküllerin özelliklerini tanımlayabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2. ÖÇ2. Organik ve inorganik kimya bileşikleri açıklayabilir. Ayrıca bu yapıları adlandırabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2. ÖÇ3. Molar ve Normal çözeltilerinin hazırlanması için gereken hesaplamaları yapabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2.

	ÖÇ4. Reaksiyondaki tepkenleri ve ürünleri gösterebilir ve tepkime üzerinden mol hesaplaması yapabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2. ÖÇ5. Atom ve yapısını açıklayabilir ve elektronik dizilişini yapabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2. ÖÇ6. Bileşiklerin formül halini yazabilir ve adlandırabilir. PÇ1-KD:2; PÇ2-KD:3; PÇ3-KD:3; PÇ5-KD:3; PÇ13-KD:2.
--	--

	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	2	3	3		3								2		
ÖÇ2	2	3	3		3								2		
ÖÇ3	2	3	3		3								2		
ÖÇ4	2	3	3		3								2		
ÖÇ5	2	3	3		3								2		
ÖÇ6	2	3	3		3								2		

Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük	2 Düşük	3 Orta	4 Yüksek	5 Çok Yüksek
--------------	----------------	------------	-----------	-------------	-----------------

Haftalık İşlenen Konular (14 Hafta)

Hafta	Başlık (Teorik Ders)	Başlık (Uygulama Dersi)	Kaynak
1	Genel kimya hakkında bilgi, ders işleyişi, syllabus hakkında bilgi verme		Müfredat gözden geçirme
2	Maddenin halleri, yoğunluk tanımı ve hesaplaması		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
3	Atomun yapısı, özellikleri ve elementlerin sembolleri		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
4	Bileşiklerin tanımı, moleküler ve iyonik bileşiklerin adlandırılması		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
5	Moleküler ve İyonik bileşiklerin formül haline getirilmesi		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
6	Mol ve avogadro sayısı hesaplaması		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
7	Mol hesaplamaları hakkında problem çözme		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
8	Vize Sınavı		
9	Reaksiyon tanımı, tepkenler ve ürünlerin gösterimi, mol hesaplaması		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
10	Net iyonik eşitlik reaksiyonu yazma, çökme tepkimeleri		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
11	Çözeltilere giriş, çözücü, çözünen karışım tanımları		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
12	Normalite, Yüzde konsantrasyon, Molarite kavramları		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
13	Çözeltilerin hesaplanması		Genel Kimya Petrucchi, Harwood, Herring Palme Yayıncılık
14	Genel Tekrar		

Dersin Gün ve Saati	Pazartesi 09:00 – 13:50
Ders Görüşme Gün ve Saatleri	Salı – 13:00 – 14:00
İletişim Bilgileri	sukran.cenikli@okan.edu.tr