

Dersin Adı	Kodu	Yarıyılı	T+U	Kredisi	AKTS
Kimya	324203	II	3+0	3	3
Ön koşul Dersler					
Dersin Dili	Türkçe				
Dersin Türü	Zorunlu				
Dersin Koordinatörü					
Dersi Veren					
Dersin Yardımcıları					
Dersin Amacı	Atom ve moleküllerin davranışlarını incelemek ve bu tür moleküllerin kimyasal tepkimelerdeki davranışlarının öngörülmesi becerisinin öğrenciye kazandırılmasıdır. Ayrıca atom ve moleküllerin davranışlarını incelemek ve bu tür moleküllerin kimyasal tepkimelerdeki davranışlarının öngörülmesi becerisinin öğrenciye kazandırılmasıdır.				
Dersin Öğrenme Çıktıları	Bu dersin sonunda öğrenci; 1.Kimya’da temel kavramları kavrar. 2.Öğrencilerin soru çözme ve doğru düşünme yeteneğini geliştirir. 3.Cam kimyası hakkında bilgi sahibi olur. 4. Gözlük camının kimyasal yapısını öğrenir. 5. Kimyasal kaplamalar konusunda bilgi sahibi olur.				
Dersin İçeriği	Basit elementler, bileşikler, asitler ve bazlar, tuzlar elektroliz, iyonizasyon, metallerin üretimi, metallere uygulana elektrikli ve kimyasal kaplamalar, şekil verme, prajeme ve ısıtma yöntemleri özellikleri. cam yapısı ve tipleri, özellikleri, cam üretim yöntemleri, camların şekillendirilmesi, dayanıklılıkları, plastikler, elde edilmeleri, ve şekillendirilmeleri, cam ve çerçevelerin renklendirilmeleri, renklendirme yöntemleri				
Haftalar	Konular				
1	Kimya ve maddenin özellikleri, Atomun yapısı ve atom kuramları				
2	Kimyasal bileşikler, Kimyasal tepkimeler				
3	Sulu çözelti tepkimelerine giriş, Gazlar				
4	Sulu çözelti tepkimelerine giriş, Gazlar				
5	Elektronların atomik orbitallere yerleşimi				
6	Asitler, bazlar ve tuzlar				
7	Ara sınav				
8	Kimyasal kaplamalar-I				
9	Kimyasal kaplamalar-II				
10	Şekil verme, prajeme ve ısıtma yöntemleri özellikleri				
11	Cam üretim yöntemleri				
12	Gözlük camının yapısı ve tipleri, özellikleri				
13	Gözlük camı ve çerçevelerin renklendirilmeleri				
14	Genel tekrar				
Genel Yeterlilikler					
1. Kimyayı yaşamın bir parçası haline getirerek optisyenlik mesleği alanında ilerleme sağlayabilir.					
Kaynaklar					
Alpaydın, S. Şimsek, A. (2014), <i>Genel Kimya</i> , Eğitim Kitabevi. Petrucci, R., Harwood, W.S. and Herring, F.G. (2002). <i>Genel Kimya</i> , 8. Baskı, Palme Yayıncılık, Ankara.					
Değerlendirme Sistemi					
Ara sınav: % 40					
Final: % 60					
Bütünleme:					

PROGRAM ÖĞRENME ÇIKTILARI İLE DERS ÖĞRENİM ÇIKTILARI İLİŞKİSİ TABLOSU															
	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
ÖÇ1	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5
ÖÇ2	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5
ÖÇ3	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5
ÖÇ4	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5
ÖÇ5	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5
ÖÇ: Öğrenme Çıktıları PÇ: Program Çıktıları															
Katkı Düzeyi	1 Çok Düşük			2 Düşük			3 Orta			4 Yüksek			5 Çok Yüksek		

Ders	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11	PÇ12	PÇ13	PÇ14	PÇ15
Kimya	3	4	5	5	5	3	3	3	4	3	5	4	2	3	5

Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi