

**SAĞLIK HİZMETLERİ MESLEK YÜKSEKOKULU**  
**OPTİSYENLİK PROGRAMI**  
**DERS İZLENESİ**

<b>Dersin Adı</b>	Kimya
<b>Dersin Kodu</b>	324203
<b>Dersin AKTS' si</b>	3
<b>Dersin Yürütücüsü</b>	Dr. Öğr .Üyesi Mesut IŞIK
<b>Dersin Gün ve Saati</b>	
<b>Ders Görüşme Gün ve Saatleri</b>	
<b>İletişim Bilgileri</b>	misik@harran.edu.tr 0414 318 2312
<b>Öğretim Yöntemi ve Ders Hazırlık</b>	Yüz yüze. Konu anlatım, Soru-cevap, konu başlığını günlük hayata ve mesleki yaşantıya dair örnekleme, konu hakkında fikir alışverişleri. Derse hazırlık aşamasında, öğrenciler internette ve çeşitli ulaşılabilir kaynaklardan her haftanın konusu ile ilgili olarak derse gelmeden önce ön araştırma yapacaklardır.
<b>Dersin Amacı</b>	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
<b>Dersin Öğrenme Çıktıları</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1.Kimya'da temel kavramları kavrama.</li><li>2.Öğrencilerin soru çözme ve doğru düşünme yeteneğini geliştirme.</li><li>3.Cam kimyası hakkında bilgi sahibi olma.</li><li>4. Gözlük camının kimyasal yapısını öğrenme.</li><li>5. Kimyasal kaplamalar konusunda bilgi sahibi olma.</li></ol>
<b>Haftalık Ders Konuları</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. <b>Hafta:</b> Kimya ve maddenin özellikleri, Atomun yapısı ve atom kuramları</li><li>2. <b>Hafta:</b> Kimyasal bileşikler, Kimyasal tepkimeler</li><li>3. <b>Hafta:</b> Sulu çözelti tepkimelerine giriş, Gazlar</li><li>4. <b>Hafta:</b> Sulu çözelti tepkimelerine giriş, Gazlar</li><li>5. <b>Hafta:</b> Elektronların atomik orbitallere yerleşimi</li><li>6. <b>Hafta:</b> Asitler, bazlar ve tuzlar</li><li>7. <b>Hafta:</b> Asitler, bazlar ve tuzlar</li><li>8. <b>Hafta:</b> Kimyasal kaplamalar-I</li><li>9. <b>Hafta:</b> Kimyasal kaplamalar-I</li><li>10. <b>Hafta:</b> Gözlük camının yapısı ve tipleri, özellikleri</li><li>11. <b>Hafta:</b> Gözlük camının yapısı ve tipleri, özellikleri</li><li>12. <b>Hafta:</b> Cam üretim yöntemleri</li><li>13. <b>Hafta:</b> Gözlük camı ve çerçevelerin renklendirilmeleri</li><li>14. <b>Hafta:</b> Yükseltgenme, indirgenme reaksiyonları</li><li>15. <b>Hafta:</b> Genel tekrar</li></ol>
<b>Ölçme-Değerlendirme</b>	Bu ders kapsamında genel konuları kapsayan 1 (bir) Kısa Sınav, 1 (bir) Ara Sınav ve 1 (bir) Yarıyıl Sonu Sınavı yapılacaktır. Her bir sınavın başarı puanına etkisi yüzdeler olarak aşağıda verilmiştir. <b>Kısa Sınav:</b> 20% <b>Ara Sınav :</b> 30 % <b>Yarıyıl Sonu Sınavı:</b> 50 % <b>Ara Sınav ve Yarıyıl Sonu Sınavı Tarih ve Saati:</b> Birim tarafından ilan edilecek <b>Kısa Sınav Tarih ve Saati:</b> 6.Hafta ders saatinde
<b>Kaynaklar</b>	Alpaydın, S. Şimsek, A. (2014), Genel Kimya, Eğitim Kitabevi. Petrucci, R., Harwood, W.S. and Herring, F.G. (2002).Genel Kimya, 8. Baskı, Palme Yayıncılık, AnkaraSoydan B., Ayşe A.,

(2000). Fen ve Mühendislik Bölümleri için Kimya. İstanbul: Beta Basım Yayım

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

#### Program Çıktıları ve İlgili Dersin İlişkisi

Dersin Adı	PÇ1	PÇ2	PÇ3	PÇ4	PÇ5	PÇ6	PÇ7	PÇ8	PÇ9	PÇ10	PÇ11
Kimya	3	2	1	1	2	2	3	2	3	3	2