

2019- 2020 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI TENZİLE ERDOĞAN ANADOLU LİSESİ
10. SINIF KİMYA DERSİ ÜNİTELENDİRİLMİŞ YILLIK DERS PLANI

AY	HAFTA	SAYI	KONULAR	KAZANIMLAR	ÖĞRENME- ÖĞRETME YÖNTEM VE TEKNİKLERİ	KULLANILAN EĞİTİM TEKNOLOJİLERİ, ARAÇ VE GEREÇLER	AÇIKLAMALAR	DEĞERLENDİRME (Hedef ve Kazanımlara Ulaşım Düzeyi)
EYLÜL	1.HAF TA 9-13 ylül	2	10.1. KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR 10.1.1. Kimyanın Temel Kanunları	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. a. Kütlelen korunumu, sabit oranlar ve katlı oranlar kanunları ile ilgili hesaplamalar yapılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	15 TEMMUZ ŞEHİTLERİNİ ANMA HAFTASI	
EYLÜL	2.HAF TA 16-20 Eylül	2	10.1.1. Kimyanın Temel Kanunları	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. a. Kütlelen korunumu, sabit oranlar ve katlı oranlar kanunları ile ilgili hesaplamalar yapılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
EYLÜL	3.HAF TA 23-27 Eylül	2	10.1.1. Kimyanın Temel Kanunları	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. b. Demir(II) sülfür bileşiğinin elde edilmesi deneyi yaptırılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
EKİM	4.HAF TA 30- Eylül 4 Ekim	2	10.1.2. Mol Kavramı	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. a. Mol kavramının tarihsel süreç içerisindeki değişimi üzerinde durulur.		Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
EKİM	5.HAF TA 7-11 Ekim	2	10.1.2. Mol Kavramı	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. b. Bağlı atom kütlesi tanımlanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		

					çözme			
EKİM	6.HAF TA 14 -18 Ekim	2	10.1.2. Mol Kavramı	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. c. İzotop kavramı ve bazı elementlerin mol kütlelerinin tam sayı çıkarmayışının nedeni örneklerle açıklanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
EKİM	7.HAF TA 21-25 Ekim	2	10.1.2. Mol Kavramı	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. ç. Mol hesaplamaları yapılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
EKİM	8.HAF TA 28 Ekim- 1Kası m	2	10.1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. a. Kimyasal tepkime denklemlerinin denkleştirilmesi sağlanır. Redoks tepkimelerine girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	29 EKİM CUMHURİYET BAYRAMI	
KASIM	9.HAF TA 4-8 Kasım	2	10.1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. b. Yanma, sentez (oluşum), analiz (ayırıştırma), asit-baz, çözünme-çökelme tepkimeleri örneklerle açıklanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	1.YAZILI YOKLAMA	
KASIM	10.HAF TA 11-15 Kasım	2	10.1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. c. Kurşun(II) iyodürün çökmesi deneyi yaptırılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	10 KASIM ATATÜRK'Ü ANMA HAFTASI	
<p style="text-align: center;">1.DÖNEM ARA TATİLİ</p> <p style="text-align: center;">Okulların Kapanışı: 15 Kasım 2019 Cuma</p> <p style="text-align: center;">Okulların Açılışı: 25 Kasım 2019 Pazartesi</p>								
KASIM	11.HAF TA	2	10.1.3. Kimyasal Tepkimeler ve Denklemler		Anlatım, Soru-Cevap,	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF		

	25-29 Kasım			10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. ç. Kimyasal tepkimelerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	dosyaları,Yaprak testler		
ARAL IK	12.HA FTA 2-6 Aralık	2	10.1.4. Kimyasal Tepkimelerde Hesaplamalar	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. a. Sınırlayıcı bileşen hesapları üzerinde durulur.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,		
ARAL IK	13.HA FTA 9-13 Aralık	2	10.1.4. Kimyasal Tepkimelerde Hesaplamalar	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. b. Tepkime denklemleri temelinde % verim hesapları yapılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
ARAL IK	14.HA FTA 16-20 Aralık	2	10.2. KARIŞIMLAR 10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır. a. Homojen ve heterojen karışımların ayırt edilmesinde belirleyici olan özellikler açıklanır. b. Homojen karışımların çözelti olarak adlandırıldığı vurgulanır ve günlük hayattan çözelti örnekleri verilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
ARAL IK	15.HA FTA 23-27 Aralık	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır. c. Heterojen karışımlar, dağılan maddenin ve dağılma ortamının fiziksel hâline göre sınıflandırılır. ç. Karışımlar çözünenin ve/veya dağılanın tanecik boyutu esas alınarak sınıflandırılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
OCA K	16.HA FTA 30 Aralık- 03 Ocak	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar. a. Tanecikler arası etkileşimlerden faydalanılarak çözünme açıklanır. b. Çözünme ile polarlık, hidrojen bağı ve çözücü-çözünen benzerliği ilişkilendirilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,	2.YAZILI YOKLAMA	
OCA K	17.HA FTA 06-10 Ocak	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar. c. Farklı maddelerin (sodyum klorür, etil alkol, karbon tetraklorür) suda çözünme deneyleri yaptırılır. ç. Farklı fiziksel hâldeki maddelerin suda çözünme süreçlerinin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		

OCA K	18.HA FTA 13-17 Ocak	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	<p>10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.</p> <p>a. Çözünen madde oranının yüksek (derişik) ve düşük (seyreltik) olduğu çözeltilere örnekler verilir.</p> <p>b. Kütlece yüzde, hacimce yüzde ve ppm derişimleri tanıtılır; ppm ile ilgili hesaplamalara girilmez.</p> <p>c. Yaygın sulu çözeltilerde (çeşme suyu, deniz suyu, serum, kolonya, şekerli su) çözünenin kütlece ve/veya hacimce yüzde derişimlerine örnekler verilir.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
2019-2020 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 1.DÖNEM SONU 17 OCAK CUMA								
ŞUBA T	19.HA FTA 03-07 Şubat	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	<p>10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. ç. Kütlece yüzde ve hacimce yüzde derişimleri farklı çözeltiler hazırlatılır. d. Günlük tüketim maddelerinin etiketlerindeki derişime ilişkin verilere dikkat çekilir. e. Örnek çözelti hazırlanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	3 ŞUBAT 2.DÖNEM BAŞLANGICI	
ŞUBA T	20.HA FTA 10-14 Şubat	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	<p>10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.</p> <p>a. Çözeltilerin donma ve kaynama noktasının çözücülerinkinden farklı olduğu ve derişime bağlı olarak değışimi açıklanır. Hesaplamalara girilmez.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,		
ŞUBA T	21.HA FTA 17-21 Şubat	2	10.2.1. Homojen ve Heterojen Karışımlar	<p>10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.</p> <p>b. Karayollarında ve taşıtlarda buzlanmaya karşı alınan önlemlere değinilir; bu önlemlerin olumlu ve olumsuz etkilerinin tartışılması sağlanır. Sınıf içi tartışmalarda karşısındakini dinlemenin ve görgü kurallarına uygun davranmanın tartışmanın verimliliğı üzerindeki etkisi hatırlatılır.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
ŞUBA T	22.HA FTA 24-28 Şubat	2	10.2.2. Ayırma ve Saflaştırma Teknikleri	<p>10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.</p> <p>a. Mıknatis ile ayırma bunun yanı sıra tanecik boyutu (eleme, süzme, diyaliz), yoğunluk (ayırma hunisi, yüzdürme), erime noktası, kaynama noktası (basit damıtma, ayrımsal damıtma) ve çözünürlük (özütleme, kristallendirme, ayrımsal kristallendirme) farkından yararlanılarak uygulanan ayırma teknikleri üzerinde durulur.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		

				b. Karışımları ayırma deneyleri yaptırılır.				
MAR T	23.HA FTA 02-06 MART	2	10.3. ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR 10.3.1. Asitler ve Bazlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. a. Limon suyu, sirke gibi maddelerin ekşilik ve aşındırma özellikleri, asitlikleriyle ilişkilendirilir. b. Kirecin, sabunun ve deterjanların ciltte oluşturduğu kayganlık hissi bazlıkla ilişkilendirilir. c. Asitler ve bazların bazı renkli maddelerin (çay, üzüm suyu, kırmızı lahana) rengini değiştirmesi deneyleri yapılarak indikatör kavramı ve pH kâğıdı tanıtılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
MAR T	24.HA FTA 9-13 MART	2	10.3.1. Asitler ve Bazlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. ç. Sirke, limon suyu, çamaşır suyu, sodyum hidroksit, hidroklorik asit ve sodyum klorür çözeltilerinin asitlik veya bazlık değerlerinin pH kâğıdı kullanılarak yorumlanması sağlanır. d. pH kavramı asitlik ve bazlık ile ilişkilendirilerek açıklanır. Logaritmik tanıma girilmez. e. Günlük hayatta kullanılan tüketim maddelerinin ambalajlarında yer alan pH değerlerinin asitlik- bazlıkla ilişkilendirilmesi sağlanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
MAR T	25.HA FTA 16-20 MART	2	10.3.1. Asitler ve Bazlar	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar. a. Asitler su ortamında H_3O^+ iyonu oluşturma, bazlar ise OH^- iyonu oluşturma özellikleriyle tanıtılarak basit örnekler verilir. b. Su ile etkileşerek asit/baz oluşturan CO_2 , SO_2 ve N_2O_5 maddelerinin çözeltilerinin neden asit gibi davrandığı; NH_3 ve CaO maddelerinin çözeltilerinin de neden baz gibi davrandığı bu tepkimeler üzerinden açıklanır. Lewis asit-baz tanımına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
MAR T	26.HA FTA 23-27 MART	2	10.3.2. Asitlerin ve Bazların Tepkimeleri	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar. a. Nötralleşme tepkimeleri, asidin ve bazın mol sayıları üzerinden açıklanır. b. Sodyum hidroksit ile sülfürik asidin etkileşiminden sodyum sülfat oluşumu deneyi yaptırılarak asit, baz ve tuz kavramları ilişkilendirilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	1.YAZILI YOKLAMA	
NİSA N	27.HA FTA 30-	2	10.3.2. Asitlerin ve Bazların Tepkimeleri	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar. a. Asitlerin ve bazların metallerle etkileşerek hidrojen gazı oluşturmaları	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		

	MART 03- NİSAN			<p>reaksiyonlarına örnekler verilir; aktif metal, yarı soy metal, soy metal ve amfoter metal kavramları üzerinde durulur.</p> <p>b. Alüminyum metalinin amfoterlik özelliğini gösteren deney yaptırılır.</p> <p>c. Nitrik asit, sülfürik asit ve hidroflorik asidin soy metal ve cam/porselen aşındırma özelliklerine değinilir. Tepkime denklemlerine girilmez.</p> <p>ç. Derişik sülfürik asit, fosforik asit ve asetik asidin nem çekme ve çözünürken ısı açığa çıkarma özellikleri nedeniyle yol açtıkları tehlikeler vurgulanır.</p>	Problem çözme			
<p style="text-align: center;">2.DÖNEM ARA TATİLİ</p> <p style="text-align: center;">Okulların Kapanışı: 03 Nisan 2020 Cuma,</p> <p style="text-align: center;">Okulların Açılışı: 13 Nisan 2020 Pazartesi</p>								
NİSA N	28.HA FTA 13-17 Nisan	2	10.3.3. Hayatımızda Asitler ve Bazlar	<p>10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.</p> <p>a. Asit yağmurlarının oluşumuna, çevreye ve tarihi eserlere etkilerine değinilir.</p> <p>b. Kirecin ve kostiğin yağ, saç ve deriye etkisi deney yapılarak açıklanır.</p> <p>c. Öğrencilerin asit ve bazların fayda ve zararları hakkında bilişim teknolojileri kullanarak araştırma yapmaları, elde ettikleri bilgileri kaynak belirterek özetlemeleri ve yazılı olarak sunmaları sağlanır. Bilişim teknolojilerini kullanırken siber güvenlik kurallarına uymanın gerekliliği hatırlatılır.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı ,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
NİSA N	29.HA FTA 20-24 Nisan	2	10.3.3. Hayatımızda Asitler ve Bazlar	<p>10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.</p> <p>a. Birbiriyle karıştırılması sakıncalı evsel kimyasallara (çamaşır suyu ile tuz ruhu) örnekler verilir.</p> <p>b. Asit ve baz ambalajlarındaki güvenlik uyarılarına dikkat çekilir.</p> <p>c. Aşırı temizlik malzemesi ve lavabo açıcı kullanmanın sağlık, çevre ve tesisat açısından sakıncaları üzerinde durulur.</p> <p>ç. Mutfak gereçlerinde oluşan kireçlenmeyi ve metal eşyaların paslarını gidermek için yöntem ve malzeme seçiminde dikkat edilmesi gereken hususlar üzerinde durulur.</p>	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	23 NİSAN ULUSAL EĞEMENLİK VE ÇOCUK BAYRAMI	

NİS N	30.HA FTA 27-30 Nisan	2	10.3.4. Tuzlar	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. Sodyum klorür, sodyum karbonat, sodyum bikarbonat, kalsiyum karbonat ve amonyum klorür tuzları üzerinde durulur.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	1 MAYIS EMEK VE DAYANIŞMA GÜNÜ	
MAYI S	31.HA FTA 4-8 Mayıs	2	10.4.KİMYA HER YERDE 10.4.1. Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar. a. Yapısal ayrıntılara girmeden sabun ve deterjan aktif maddelerinin kirleri nasıl temizlediği belirtilir. b. Kişisel temizlikte kullanılan temizlik maddelerinin (şampuan, diş macunu, katı sabun, sıvı sabun) fayda ve zararları vurgulanır. c. Hijyen amacıyla kullanılan temizlik maddeleri (çamaşır suyu, kireç kaymağı) tanıtılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
MAYI S	32.HA FTA 11-15 Mayıs	2	10.4.1. Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir. a. Polimerleşme olayı açıklanarak -mer, monomer ve polimer kavramları üzerinde durulur. b. Kauçuk, polietilen (PE), polietilen teraftalat (PET), kevlar, polivinil klorür (PVC), politetraflor eten (TEFLON) ve polistirenin (PS) yapısal ayrıntılarına girilmeden başlıca kullanım alanlarına değinilir. c. Polimerlerin farklı alanlarda kullanımlarına ilişkin olumlu ve olumsuz özellikleri vurgulanır. ç. İçerisinde polimer malzeme kullanılan oyuncak ve tekstil ürünlerinin zararlarına değinilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
MAYI S	33.HA FTA 18-22 Mayıs *	2	10.4.1. Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.3. Polimer, kâğıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler	19 MAYIS ATATÜRK'Ü ANMA, GENÇLİK VE SPOR BAYRAMI	
*19 Mayıs 2020 ATATÜRK'Ü ANMA VE GENÇLİK VE SPOR BAYRAMI								
24– 25– 26 Mayıs 2020 RAMAZAN BAYRAMI								
MAYI S	34.HA FTA 27-29	2	10.4.1. Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar. Kişisel bakım ve estetik amacıyla kullanılan parfüm, saç boyası, kalıcı	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme,	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak	2.YAZILI YOKLAMA	

	Mayıs			dövme boyası ve jöle üzerinde durulur.	Beyin Fırtınası Problem çözme	testler		
HAZİRAN	35.HA FTA 01-05 Haziran	2	10.4.1. Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar. a. Piyasadaki ilaç formlarının (hap, şurup, iğne, merhem) temel özelliklerine değinilir. b. Yanlış ve gereksiz ilaç kullanımının insan sağlığına, ülke ekonomisine ve çevreye verdiği zararlar vurgulanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
HAZİRAN	36.HA FTA 08-12 Haziran	2	10.4.2. Gıdalar	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar. a. Hazır gıdaların doğal gıdalardan başlıca farklarına (koruyucular, renklendiriciler, emülsiyonlaştırıcılar, tatlandırıcılar, pastörizasyon, UHT sütün işlenmesi) değinilir. b. Hazır gıda etiketlerindeki üretim ve son kullanım tarihlerinin önemi vurgulanır. c. Koruyucular, renklendiriciler ve yapay tatlandırıcıların kullanılmasının sağlık üzerindeki etkilerine değinilir. ç. Günlük tüketim maddelerindeki katkı maddesi içeriği ve katkı maddesi kodlarına ilişkin okuma parçası verilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		
HAZİRAN	37.HA FTA 15-19 Haziran	2	10.4.2. Gıdalar	10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır. a. Yağ türlerinden katı (tereyağı, margarin) ve sıvı (zeytin yağı, ayçiçek yağı, mısır özü yağı, fındık yağı) yağlara değinilir. b. Yağ endüstrisinde kullanılan sızma, rafine, riviera ve vinterize kavramları açıklanır. c. Yenilebilir yağların yanlış kullanımının sağlık üzerindeki etkileri vurgulanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Örnekleme, Beyin Fırtınası problem çözme	Ders kitabı,Eba Testleri,PDF dosyaları,Yaprak testler		19 HAZİRAN YIL SONU BİTİMİ

--	--	--	--	--	--	--	--	--

Havva AKIN

Kimya Öğretmeni

Ali YAMAN

Kimya Öğretmeni

Hakkı TANRIVERDİ

Kimya Öğretmeni

Uygundur

09/09/2019

Kemal AKKANAT

Okul Müdürü