

2022-2023 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI ANADOLU LİSESİ
KİMYA DERSİ 9. SINIF ÜNİTELENDİRİLMİŞ YILLIK DERS PLANI

AY	HAFTA	SA AT	ÜNİTE / KONULAR	KAZANIMLAR VE AÇIKLAMALARI	ÖĞRENME-ÖĞRETME YÖNTEM VE TEKNİKLERİ	EĞİTİM TEKNOLOJİLERİ, ARAÇ VE GEREÇLER	AÇIKLAMA	DEĞERLENDİ RME
EY LÜ L	1.HAFTA 12-16 Eylül	2	9.1. KİMYA BİLİMİ 9.1.1. Simyadan Kimyaya	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar. a. Simya ile kimya bilimi arasındaki fark vurgulanır. b. Kimya biliminin gelişim süreci ele alınırken Mezopotamya, Çin, Hint, Mısır, Yunan, Orta Asya ve İslâm uygarlıklarının kimya bilimine yaptığı katkılara ilişkin okuma parçası verilir. c. Simyadan kimyaya geçiş sürecine katkı sağlayan bilim insanlarından bazılarının (Empedokles, Democritus, Aristo, Câbir bin Hayyan, Ebubekir er-Razi, Robert Boyle, Antoine Lavoisier) kimya bilimine ilişkin çalışmaları kısaca tanıtılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	15 TEMMUZ ŞEHİTLERİNİ ANMA HAFTASI	
EY LÜ L	2.HAFTA 19- 23 Eylül	2	9.1.2. Kimya Disiplinleri ve Kimyacıların Çalışma Alanları	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar. a. Biyokimya, analitik kimya, organik kimya, anorganik kimya, fizikokimya, polimer kimyası ve endüstriyel kimya disiplinleri kısaca tanıtılır. b. İlaç, gübre, petrokimya, arıtım, boya-tekstil alanlarının kimya ile ilişkisi belirtilir. c. Kimya alanı ile ilgili kimya mühendisliği, metalurji mühendisliği, eczacı, kimyager, kimya öğretmeni meslekleri tanıtılır. 9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir. a. Element tanımı yapılır. b. Periyodik sistemdeki ilk 20 element ve günlük hayatta sıkça kullanılan krom, mangan, demir, kobalt, nikel, bakır, çinko, brom, gümüş, kalay, iyot, baryum, platin, altın, cıva, kurşun elementlerinin sembolleri tanıtılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
EY LÜ L	3.HAFTA 26-30 Eylül	2	9.1.3. Kimyanın Sembolik Dili 9.1.4. Kimya Uygulamalarında İş Sağlığı ve Güvenliği	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir. a. Bileşik tanımı yapılır. b. H ₂ O, HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , CH ₃ COOH, CaCO ₃ , NaHCO ₃ , NH ₃ , Ca(OH) ₂ , NaOH, KOH, CaO ve NaCl bileşiklerinin yaygın adları tanıtılır. 9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar. a. Kimyada kullanılan sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri [yanıcı, yakıcı, korozif, patlayıcı, tahriş edici, zehirli (toksik), radyoaktif ve çevreye zararlı anlamına gelen işaretler] tanıtılır. b. İş sağlığı ve güvenliği için temel uyarı işaretlerinin bilinmesinin gerekliliği ve önemi vurgulanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
EK İM	4.HAFTA 3-7 Ekim	2	9.1.4. Kimya Uygulamalarında İş Sağlığı ve Güvenliği	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar. a. Na, K, Fe, Ca, Mg, H ₂ O maddelerinin insan sağlığı ve çevre için önemine değinilir. b. Hg, Pb, CO ₂ , NO ₂ , SO ₃ , CO, Cl ₂ maddelerinin insan sağlığı ve çevre üzerindeki zararlı etkileri vurgulanır. 9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır. a. Beherglas, erlenmayer, dereceli silindir (mezür), pipet, cam balon, balon joje, büret ve ayırma hunisi gibi laboratuvarında bulunan temel araç gereçler tanıtılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		

EKİM	5.HAFTA 10-14 Ekim	2	9.2.ATOM VE PERİYODİK SİSTEM 9.2.1. Atom Modelleri	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar. a. Bohr atom modeli, atomların saçtığı/yaydığı ışınlar ile ilişkilendirilir. Hesaplamalara girilmeden sadece ışın saçma/yayma üzerinde durulur. b. Bohr atom modelinin sınırlılıkları belirtilerek modern atom teorisinin (bulut modelinin) önemi vurgulanır. Orbital kavramına girilmez. c. Atom modellerinin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
EKİM	6.HAFTA 17-21 Ekim	2	9.2.2. Atomun Yapısı	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulundukları yerleri karşılaştırır. a. Elektron, proton, nötron, atom numarası, kütle numarası, izotop, izoton, izobar ve izoelektronik kavramları tanıtılır. b. Elektron, proton ve nötronun yük ve kütlelerinin nasıl bulunduğu sürecine ve izotop atomlarda ortalama atom kütlesi hesabına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
EKİM	7.HAFTA 24-28 Ekim	2	9.2.3. Periyodik Sistem	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar. a. Mendeleyev'in periyodik sistem üzerine yaptığı çalışmalar ve Moseley'in katkıları üzerinde durulur. b. Atomların katman-elektron dağılımlarıyla periyodik sistemdeki yerleri arasındaki ilişki açıklanır. İlk 20 element esas olup diğer elementlerin katman elektron dağılımlarına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
KASIM	8.HAFTA 31 Ekim-4 Kasım	2	9.2.3. Periyodik Sistem	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır. a. Elementlerin sınıflandırılması metal, ametal, yarı metal ve asal (soy) gazlar olarak yapılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		1.DÖNEM 1.YAZILI YOKLAMA
KASIM	9.HAFTA 7-11 Kasım	2	9.2.3. Periyodik Sistem	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. a. Periyodik özelliklerden metalik-ametalik, atom yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik kavramları açıklanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez. b. Kovalent, iyonik, metalik, van der Waals yarıçap tanımlarına girilmez. c. Periyodik özelliklerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	10 KASIM ATATÜRK'Ü ANMA HAFTASI	
1.DÖNEM ARA TATİLİ 14-18 KASIM								
KASIM	10.HAFTA 21-25 Kasım	2	9.2.3. Periyodik Sistem	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. a. Periyodik özelliklerden metalik-ametalik, atom yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik kavramları açıklanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez. b. Kovalent, iyonik, metalik, van der Waals yarıçap tanımlarına girilmez. c. Periyodik özelliklerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
KASIM	11.HAFTA 28 Ksm - 2 Aralık	2	9.2.3. Periyodik Sistem	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. a. Periyodik özelliklerden metalik-ametalik, atom yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi ve elektronegatiflik kavramları açıklanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez. b. Kovalent, iyonik, metalik, van der Waals yarıçap tanımlarına girilmez. c. Periyodik özelliklerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
ARALIK	11.HAFTA 5 - 9 Aralık	2	9.3. KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER 9.3.1. Kimyasal Tür	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar. a. Radikal kavramına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		

AR AL IK	13.HAFTA 6-10 Aralık	2	9.3.2. Kimyasal Türler Arası Etkileşimlerin Sınıflandırılması	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır. a. Bağlanan türler arası sınıflandırma, atomlar arası ve moleküller arası şeklinde yapılır; bu sınıflandırmanın getirdiği güçlüklerle değinilir. b. Güçlü etkileşimlere örnek olarak iyonik, kovalent ve metalik bağ; zayıf etkileşimlere örnek olarak da hidrojen bağı ve van der Waals kuvvetleri verilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
AR AL IK	14.HAFTA 12-16 Aralık	2	9.3.3. Güçlü Etkileşimler	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. a. Nötr atomların ve tek atomlu iyonların Lewis sembolleri verilir. Örnekler periyodik sistemdeki ilk 20 element arasından seçilir. b. İyonik bileşiklerin yapısal birimleri ile molekül kavramının karıştırılmamasına vurgu yapılır. c. İyonik bağların açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
AR AL IK	15.HAFTA 19-23 Aralık	2	9.3.3. Güçlü Etkileşimler	9.3.3.2. İyonik bağılı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. a. Tek atomlu ve çok atomlu iyonların (NH ₄ ⁺ , OH ⁻ , NO ₃ ⁻ , SO ₄ ²⁻ , CO ₃ ²⁻ , PO ₄ ³⁻ , CN ⁻ , CH ₃ COO ⁻) oluşturduğu bileşiklerin adlandırılması yapılır. b. Değişken değerlikli metallerin (Cu, Fe, Hg, Sn, Pb) oluşturduğu bileşiklerin adlandırılması yapılır. c. Hidrat bileşiklerinin adlandırılmasına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
AR AL IK	16.HAFTA 26-30 Aralık	2	9.3.3. Güçlü Etkileşimler	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar. a. Kovalent bağlar sınıflandırılırken polar ve apolarkovalent bağlar verilir; koordine kovalent bağa girilmez. b. Basit moleküllerin (H ₂ , Cl ₂ , O ₂ , N ₂ , HCl, H ₂ O, BH ₃ , NH ₃ , CH ₄ , CO ₂) Lewis elektron nokta formülleri üzerinden bağın ve moleküllerin polarlık-apolarlık durumları üzerinde durulur. c. Kovalent bağların açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		1.DÖNEM 2.YAZILI
OC AK	17.HAFTA 2-6 Ocak	2	9.3.3. Güçlü Etkileşimler	9.3.3.4. Kovalent bağılı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. a. H ₂ O, HCl, H ₂ SO ₄ , HNO ₃ , NH ₃ bileşik örneklerinin sistematik adları verilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
OC AK	18. HAFTA 9-13 Ocak	2	9.3.3. Güçlü Etkileşimler	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar. a. Metalik bağın açıklanmasında elektron denizi modeli kullanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
OC AK	19.HAFTA 16-20 Ocak	2	9.3.4. Zayıf Etkileşimler	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	1.DÖNEM SONU 20 OCAK CUMA	
YARIYIL TATİLİ								
Ş UB AT	20.HAFTA 6-10 Şubat	2	9.3.4. Zayıf Etkileşimler	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. a. Van der Waals kuvvetleri (dipol-dipol etkileşimleri, iyon-dipol etkileşimleri, dipol-indüklenmiş dipol etkileşimleri, iyon-indüklenmiş dipol etkileşimleri ve London kuvvetleri) açıklanır. b. Dipol-dipol etkileşimleri, iyon-dipol etkileşimleri ve London kuvvetlerinin genel etkileşme güçleri karşılaştırılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	6 ŞUBAT 2.DÖNEM BAŞLANGICI	
Ş UB AT	21.HAFTA 13-17 Şubat	2	9.3.4. Zayıf Etkileşimler	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar. a. Hidrojen bağının oluşumu açıklanır. b. Uygun bileşik serilerinin kaynama noktası değişimleri grafik üzerinde, hidrojen bağları ve diğer etkileşimler kullanılarak açıklanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		

				c. Aziz Sançar'ın DNA'nın onarımı ile ilgili çalışmalarına ve kısa biyografisine okuma parçası olarak yer verilir. Sabırlı, azimli ve kararlı olmanın bilimsel çalışmalarda başarıya ulaşmadaki önemi vurgulanır.				
Ş UB AT	22.HAFTA 20-24 Şubat	2	9.3.5. Fiziksel ve Kimyasal Değişimler	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder. a. Türler arasında fiziksel ve kimyasal değişimlerin açıklanmasında bilişim teknolojilerinden (animasyon, simülasyon, video vb.) yararlanılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
Ş UB AT	23.HAFTA 27 Şubat - 3 Mart	2	9.4. MADDENİN HÂLLERİ 9.4.1. Maddenin Fiziksel Hâlleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar. a. Suyun fiziksel hâllerinin (katı, sıvı, gaz) farklı işlevler sağladığı vurgulanır. b. LPG (sıvılaştırılmış petrol gazı), deodorantlardaki itici gazlar, LNG (sıvılaştırılmış doğal gaz), soğutucularda kullanılan gazların davranışları üzerinden hâl değişimlerinin önemi vurgulanır. c. Havadan azot ve oksijen eldesi üzerinde durulur.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AR T	24.HAFTA 6-10 Mart	2	9.4.2. Katılar	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar. a. Katılar sınıflandırılarak günlük hayatta sıkça karşılaşılan tuz, iyot, elmas ve çinko katılarının taneciklerini bir arada tutan kuvvetler üzerinde durulur.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AR T	25.HAFTA 13-17 Mart	2	9.4.3. Sıvılar	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		2.DÖNEM 1.YAZILI
M AR T	26.HAFTA 20-24 Mart	2	9.4.3. Sıvılar	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar. a. Viskozitenin moleküller arası etkileşim ile ilişkilendirilmesi sağlanır. b. Farklı sıvıların viskoziteleri sıcaklıkla ilişkilendirilir. c. Farklı sıcaklıklarda su, gliserin ve zeytinyağının viskozite deneyleri yaptırılarak elde edilen sonuçların karşılaştırılması sağlanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AR T	27.HAFTA 27 Mart -31Mart	2	9.4.3. Sıvılar	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar. a. Kaynama olayı dış basınca bağlı olarak açıklanır. b. Faz diyagramlarına girilmeden kaynama ile buharlaşma olayının birbirinden farklı olduğu belirtilir.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
Nİ SA N	28.HAFTA 3-7 Nisan	2	9.4.3. Sıvılar	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır. a. Atmosferdeki su buharının varlığının nem kavramıyla ifade edildiği belirtilir. b. Meteoroloji haberlerinde verilen gerçek ve hissedilen sıcaklık kavramlarının bağıl nem kavramıyla ifade edildiği belirtilir. Bağıl nem hesaplamalarına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
2.DÖNEM ARA TATİLİ 17-20 NİSAN								
Nİ SA N	29.HAFTA 24-28 Nisan	2	9.4.4. Gazlar	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar. a. Gaz yasaları ve kinetik-moleküler teoriye girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AY IS	30.HAFTA 1-5 Mayıs	2	9.4.4. Gazlar	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder. a. Basınç birimleri olarak atm ve mmHg; hacim birimi olarak litre (L); sıcaklık birimleri olarak Celcius (°C) ve Kelvin (K); miktar birimi olarak da mol verilir. Birim dönüşümlerine ve hesaplamalara girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	1 MAYIS EMEĞ VE DAYANIŞMA GÜNÜ	

M AY IS	31.HAFTA 8-12 Mayıs	2	9.4.4. Gazlar	9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar. a. Hâl değişim grafikleri üzerinden erime-donma, buharlaşma-yoğuşma ve kaynama süreçleri incelenir. b. Gizli erime ve buharlaşma ısılarıyla ısınma-soğuma süreçlerine ilişkin hesaplamalara girilmez. c. Saf suyun hâl değişim deneyi yaptırılarak grafiğinin çizdirilmesi sağlanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası Problem çözme	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AY IS	32.HAFTA 15-19 Mayıs	2	9.4.5. Plazma	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar. a. Sıcak ve soğuk plazma sınıflandırmasına girilmez.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	19 MAYIS ATATÜRK'Ü ANMA GENÇLİK VE SPOR BAYRAMI TATİLİ	
M AY IS	33.HAFTA 22-26 Mayıs	2	9.5. DOĞA VE KİMYA 9.5.1. Su ve Hayat	9.5.1.1. Suyun varlıklar için önemini açıklar. a. Su kaynaklarının ve korunmasının önemi açıklanır. 9.5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir. a. Suyu tasarruflu kullanmanın her vatandaşın ülkesine ve dünyaya karşı sorumluluğu/görevi olduğu vurgulanır. 9.5.1.3. Suyun sertlik ve yumuşaklık özelliklerini açıklar.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
M AY IS	34.HAFTA 29Mayıs- 2Kaziran	2	9.5.2. Çevre Kimyası	9.5.2.1. Hava, su ve toprak kirliliğine sebep olan kimyasal kirleticileri açıklar. a. Hava kirleticiler olarak azot oksitler, karbon dioksit ve kükürt oksitleri üzerinde durulur. b. Su ve toprak kirleticiler olarak plastikler, deterjanlar, organik sıvılar, ağır metaller, piller ve endüstriyel atıklar üzerinde durulur.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		2.DÖNEM 2.YAZILI YOKLAMA
HA Zİ RA N	35.HAFTA 5-9 Haziran	2	9.5.2. Çevre Kimyası	9.5.2.2. Çevreye zarar veren kimyasal kirleticilerin etkilerinin azaltılması konusunda çözüm önerilerinde bulunur. a. Atmosferin, canlılar için taşıdığı hayati önem vurgulanarak tüketim maddelerini seçerken ve kullanırken canlılara ve çevreye karşı duyarlı olmanın gerekliliği vurgulanır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler		
HA Zİ RA N	36.HAFTA 12-16 Haziran	2	9.5.2. Çevre Kimyası	b. Öğrencilerin, kimyasal kirleticilerin çevreye zararlarının azaltılması konusunda yapılan araştırmalar, çalışmalar ve sonuçları hakkında bilişim teknolojilerini kullanarak bilgi toplamaları ve sınıfta paylaşımları sağlanır. Literatür araştırmalarında elde edilen bilgi ve bilgi kaynaklarının geçerliliği ve güvenilirliğinin sorgulanmasının gerekliliği hatırlatılır. c. Çevre temizliği konusunda farkındalık oluşturmak amacıyla öğrencilerin, grup arkadaşlarıyla birlikte kampanya veya etkinlik önerileri geliştirmeleri sağlanır. Görev dağılımı yapmanın ve herkesin üzerine düşen sorumluluğu yerine getirmesinin grup çalışmalarının başarıya ulaşmasındaki önemi hatırlatılır.	Anlatım, Soru-Cevap, Beyin Fırtınası	Ders kitabı, Eba Testleri, Yaprak testler	16 HAZİRAN YIL SONU BİTİMİ	

Muzaffer KAYA
Kimya Öğretmeni

.....
Kimya Öğretmeni

.....
Kimya Öğretmeni

Uygundur
15/09/2022

.....
Okul Müdürü