9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
		SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI	10	10	8	8	0	10	10	10	7	0
Kimya Bilimi	Simyadan Kimyaya	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.										
	Kimya Disiplinleri ve Kimyacıların Çalışma alanları	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.										
		9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.										
	Kimyanın sembolik dili	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir.										
		9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.										
	Kimya uygulamalarında iş sağlığı ve güvenliği	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.										
		9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.										
		9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanır.										
Atom ve Periyodik Sistem	Atom Modelleri	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.										
	Atomun Yapısı	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulundukları yerleri karşılaştırır.										
		9.2.2.2. Atom altı taneciklerin temel özelliklerini karşılaştırır.										
	Periyodik Sistem	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.										
		9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.										
		9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.										
Kimyasal Türler Arası Etkileşimler	Kimyasal Tür	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1									
	Kimyasal Türler arası etkileşimler	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1			1		1				
	Güçlü Etkileşimler	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.				1				1		
		9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1				1				
		9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	1								
		9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1		1		1		1		
		9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1	1						1		
	Zayıf Etkileşimler	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1	1		1						
		9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	1	1			1			1	
		9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1	1	1				1		1	
	Fiziksel ve Kimyasal Değişimler	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1	1	1				1			
Maddenin Halleri	Maddenin Fiziksel Halleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.		1	1	1		1				
	Katılar	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.		1	2	1		1	2	2	1	
	Sıvılar	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.			1	1		1	1		1	
		9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.			1	1		1		1		
		9.4.3.3. Sıvıların buhar basıncını moleküller arası etkileşim ile ilişkilendirir.							1			
		9.4.3.4. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.						1	2	1		
		9.4.3.5. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.							1			
	Gazlar	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.						1	1	1	1	
		9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.								1	1	
		9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.								1	1	
	Plazma	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar.										
Doğa ve Kimya	Su ve Hayat	9.5.1.1. Suyun varlıklar için önemini açıklar.										
		9.5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir.										
		9.5.1.3. Su kaynaklarının korunmasına yönelik proje tasarlar.										
		9.5.1.4. Suyun sertlik ve yumuşaklık özelliklerini açıklar.										
	Çevre Kimyası	9.5.2.1. Hava, su ve toprak kirliliğine sebep olan kimyasal kirleticileri açıklar.										
		9.5.2.2. Çevreye zarar veren kimyasal kirleticilerin etkilerinin azaltılması konusunda çözüm önerilerinde bulunur.										

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
		SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI	0	0	0	0	0	0	0	0	0	0
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	Kimyanın Temel Kanunları	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.										
	Mol Kavramı	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.										
	Kimyasal Tepkimeler ve denklemler	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.										
	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										
KARIŞIMLAR	Homojen ve Heterojen Tepkimeler	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.										
		10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.										
		10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.										
		10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.										
	Ayırma ve Saflaştırma Teknikleri	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar										
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	Asitler ve Bazlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.										
		10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.										
	Asitler ve Bazların Tepkimeleri	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.										
		10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar										
	Hayatımızda asitler ve bazlar	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.										
		10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.										
	Tuzlar	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										
KİMYA HER YERDE	Yaygın günlük hayat kimyasalları	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.										
		10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.										
		10.4.1.3. Polimer, kâğıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.										
		10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.										
		10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.										
	Gıdalar	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.										
		10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.										

11.Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
		SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI	10	10	10	10	0	10	8	10	10	0
MODERN ATOM TEORİSİ	Atomun Kuantum Modeli	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.										
	Periyodik Sistem ve Elektron Dizilimleri	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.										
	Periyodik Özellikler	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.										
	Elementleri Tanıyalım	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.										
	Yükseltgenme Basamakları	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.										
GAZLAR	Gazların Özellikleri	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.										
	Gaz Yasaları	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.										
	İdeal Gaz Yasası	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.										
	Gazlarda Kinetik Teori	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.										
	Gaz Karışımları	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.			2							
	Gerçek Gazlar	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.			1							
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK	Çözücü Çözünen Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1		1	1						
	Derişim Birimleri	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	2	3	2	1				2		
	Derişim Birimleri	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1	1	1	1					1	
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	2	2	1	1					1	
	Çözünürlük	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	2	2	1	1				1		
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	2	2	1	1		1		1	1	
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.				1		1		1	1	
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.				2		1		2	1	
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.				1		1		2	1	
	Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.						1	1	1	1	
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.						1	1		1	
		11.5.1.2 Kimyasal Tepkime Hızlarını Açıklar						1	1		1	
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.						1	2		1	
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.						1	2			
	Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.						1	1			
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.										
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.										

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Öğrenme Alanı	Konu	Kazanımlar	2. DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu)				
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
		SORULMASI PLANLANAN AÇIK UÇLU SORU SAYISI	10	10	10	10	0	10	10	10	10	0
KİMYA VE ELEKTRİK	İndirgenme-Yükseltgenme Tepkimelerinde Elektrik	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır.										
		12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.										
	Elektrotlar ve Elektrokimyasal Hücreler	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.										
	Elektrot Potansiyelleri	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.										
	Kimyasallardan Elektrik Üretimi	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.										
		12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.										
	Elektroliz	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.										
		12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar.										
	Korozyon	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.										
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	Anorganik ve Organik Bileşikler	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.										
		12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.										
	Basit Formül ve Molekül Formülü	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.										
	Doğada Karbon	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.										
	Lewis Formülleri	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	2	1	1							
	Hibritleşme-Molekül Geometrileri	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	2	2	1							
		12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	2	2	2	1						
ORGANİK BİLEŞİKLER	Hidrokarbonlar	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	2	1		1						
		12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	2						
		12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	2					1	
		12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	2		1			1	
		12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar		1	1	1		1			1	
	Fonksiyonel Gruplar	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.			2	1		1		1	1	
	Alkoller	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						2	1	2	1	
	Eterler	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	
	Karbonil Bileşikleri	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	2	2	1	
	Karboksilik Asitler	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	2	1	1	
	Esterler	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	2	1	1	
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	Fosil Yakıtlar	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.						1	1	1	1	
	Alternatif Enerji Kaynakları	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır.							1	1		
		12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.										
	Sürdürülebilirlik	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar										
	Nanoteknoloji	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirme										