

## 9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite Adı		2023-2024 Eğitim Yılı 1. Dönem						
		1. Sınav			2. Sınav			
		ii/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav		ii/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav		
		1. Sınav	2. Sınav		1. Sınav	2. Sınav		
9.1 KİMYA BİLİMİ	Kazanımlar	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1	2	1	1		
		9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.	2	1		1		
		9.1.2.2. kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.*			1			
		9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyile eşleştirir.	2	1	1	1		1
		9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	2	1	1	2	1	1
		9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	2	1				
		9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.	1	1	1	1	1	1
		9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	2	1				
		9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	2	1	1	1	1	1
		9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	2	1	1	2	2	1
		9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	2	1	1	2	1	1
		9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.	2		2	2	1	1
		9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar				2	1	1
9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.				3	1	1		
9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.				2	1	1		

## 10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite Adı	2023-2024 Eğitim Yılı 1. Dönem					
	1. Sınav			2. Sınav		
	ii/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav		ii/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	
		1. Sınav	2. Sınav		1. Sınav	2. Sınav
	Kazanımlar	10	5	4	2	1
	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	10	5	4	2	1
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.					
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.					
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.					
<b>10.1. Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar</b>						

## 11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		2023-2024 Eğitim Yılı 1. Dönem					
		1. Sınav			2. Sınav		
Ünite Adı	Kazanımlar	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	
			1. Sınav	2. Sınav		1. Sınav	2. Sınav
11.1. MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	3	2	1	1	1	2.
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	3	2	1	1	1	Senaryo
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	4	2	2	1	1	Senaryo
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	4	2	1	1	1	1
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	2	1	1	1	1	1
11.2. GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	1	1	1	1	1
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	3	1	1	3	1	1
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.				4	2	1
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.				3	2	1
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.				3	2	2
11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.				1	1	1	

## 12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		2023-2024 Eğitim Yılı 1. Dönem			
		1. Sınav		2. Sınav	
Ünite Adı	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Yazılı Sınav	1. Sınav	2. Sınav	1. Sınav
12.1. KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanımlar.	2	2	1	
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	1	
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	5	2	1	1
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	10	3	3	1
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	1	1	1	1
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanları ile ilişkilendirerek açıklar.	1	1	1	
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.				3
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.				2
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.				2
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.				1
12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşiklerini ayırt eder.				1	
12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.				2	
12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.				1	