

## TUTANAK

İlgi: a) Millî Eğitim Bakanlığı Ölçme ve Değerlendirme Yönetmeliği.

b) Millî Eğitim Bakanlığı'nın 20/09/2023 tarihli ve 84652758 sayılı yazısı.

İlgi (a) Yönetmeliğin 5 inci maddesinin 1 inci fıkrasının (f) bendinde "*Okullarda yapılacak ortak yazılı sınavların soruları konu soru dağılım tablosuna göre hazırlanır. Konu soru dağılım tablosu il sınıf/alan zümreleri ve Ölçme Değerlendirme Merkezi Müdürlüğü ile birlikte oluşturulur.*" hükmü; aynı Yönetmeliğin 6 ncı maddesinin 1 inci fıkrasının (ç) bendinde ise "*Bakanlıkça yapılacak ortak yazılı sınavlar için Genel Müdürlük tarafından, il/ilçe ve okul geneli yapılacak ortak yazılı sınavlar için il sınıf/alan zümreleri tarafından, konu soru dağılım tablosu hazırlanır ve öğrencilere bildirilir.*" hükmü yer almaktadır. İlgi (b) yazıda belirtildiği üzere il/ilçe ve okul geneli yapılacak ortak yazılı sınavlar çerçevesinde konu soru dağılım tablolarının, il sınıf/alan zümreleri ve Ölçme Değerlendirme Merkezi Müdürlükleri ile hazırlanması ve öğrencilere duyurulması gerekmektedir.

22/12/2023 tarihinde **Şehit Ömer HALİSDEMİR Anadolu Lisesi 9-10-11-12. Sınıf Kimya Dersi** zümre öğretmenlerince yapılan toplantıda alınan karar gereği **9-10-11-12** şubelerinde **Kimya** dersinin konu soru dağılım tabloları **Batman Ölçme Değerlendirme Merkezi Müdürlüğü'nün** resmi internet sayfasından indirilerek **1.Dönem 2. Ortak** Sınav için **1. Senaryonun** uygulanmasına ve karar verilen konu soru dağılım tablosunun sınıf panolarında ve okulun resmi internet sayfasında yayınlanmasına karar verilmiştir.

İş bu tutanak lüzumu üzerine tanzim edilmiş olup Görsel Sanatlar dersi **okul ders zümre başkanları** imza altına alınmıştır. 22/12/2023

Zeynep Nurcan  
MEMİŞBEY  
Kimya Öğretmeni

Zeynep DURSUN  
Kimya Öğretmeni

Abdulkadir YÜKSEL  
Müdür Yardımcısı

22/12/2023  
SevinçAYDIN  
Okul Müdürü

Ünite	Kazanımlar	1.SINAV					2.SINAV			
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo
KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1	1	1		1				
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	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 sembollerleriyle eşleştirir.	1	1	1	1	1	1	1		
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	1	1	1	1	1	1		1	1
	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	1	1			1				
	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.	1	1							1
	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	1			1					1
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1	1	1	1				1	
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1	1	1	1		1			1
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	1	1				1	1		1
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.						1		2	
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.						2	1		
	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.						1	1		
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.						1	1	2	

## 9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

9. sınıf Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav için 2. senaryonun uygulanmasına karar verilmiştir.

Ünite	Kazanımlar	1.SINAV				2.SINAV			
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	4	3	4	3	1	1		1
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	4	3	3	2	2	1	1	1
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.					3	2	1	1
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.					4	2	3	3

## 10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

10.sınıf Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav için 2. senaryonun uygulanmasına karar verilmiştir.

Ünite	Kazanımlar	1.SINAV					2.SINAV				
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				
		1. S enar yo	2. S enar yo	3. S enar yo	4.sen aryoy	5. S enar yo	1. S enar yo	2. S enar yo	3. S enar yo	4.sen aryoy	5. S enar yo
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1	1	1		1					
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	1	1	1				
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	1	1	3	1	1	1		1	1
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.		1	1		1	1				
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	1		1			1		
GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	1	1	1						
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	2		1			1	1	1	1	
	11.2.2.1.Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.						2	1	1	1	
	11.2.3.1.Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.						1	1	1	1	
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.						2	1	2	2	2
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.						1	1	2	1	

## 11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

11. sınıf Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav için 2. senaryonun uygulanmasına karar verilmiştir.

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu									
Ünite	Kazanımlar	1.SINAV				2.SINAV			
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1	1	1	1				1
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	1	1				
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	2	1	1		1			
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	2	1	1	2	2	1		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 alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.*	1	1						
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.					1	1	1	2
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.					1	1	1	1
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.					1	1	1	1
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.								1
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.					1	1	1	1
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.					2	1	2	1
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.					1	1		1

## **12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu**

Okul Genelinde Yapılacak 2. Ortak Sınav için 2. senaryonun uygulanmasına karar verilmiştir.