

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	2. Sınav													
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav												
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo			
KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.														
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyaçıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.														
	9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.*														
	9.1.3.1. Günlük hayata sıklıkla etkilendiğinde bulunan elementlerin adlarını sembollerle eşleştirir.						1								
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.						1								
	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.						1								
	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.														
	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.														
	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.						1								
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.						1								
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.						2								
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.						1								
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişime eğilimlerini açıklar.						2								
	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.														
9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.															
<b>TOPLAM MADDE SAYISI</b>															<b>10</b>

\*İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.  
•Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

\*9.1.2.2. Kazanımı sadece Fen Lisesi öğretim programında yer almaktadır.

Alev BAĞMAÇI

Belgin SİNGİN

Gengiz TAŞDEMİR

Halil KOÇ

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

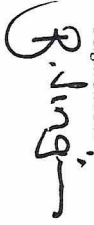
Ünite	Kazanımlar	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav																			
			2. Sınav																			
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo										
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. 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 kavranımlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.																					
TOPLAM MADDE SAYISI																					10	

•İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.  
•Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

Alev BAŞMACI



Belgin SİNGİN



Cengiz TAŞDEMİR



Hallik KÖŞ



11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav																	
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo								
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.																			
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.																			
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini seçmelerle açıklar.																			
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.																			
	11.1.5.1. Yükselgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.																			
	11.2.1.1. Gazların belirlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.																			
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.																			
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.																			
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.																			
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.																			
11.2.5.1. Gazların sıkıştırma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.																				
<b>TOPLAM MADDE SAYISI</b>																				<b>10</b>

• İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.  
• Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

Alev BAŞMAÇI

Belgin SİNGİN

Cengiz TAŞDEMİR

Halil KOÇ

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

2. Sınav

Ünite	Kazanımlar	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav																		
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo									
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanımlar.																				
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.																				
	12.1.2.1. Elektrolit ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.																				
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istenilmediği standart elektrot potansiyellerini kullanmak açıklar.																				
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.																				
	12.1.4.2. Liyum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Çiğnes pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.*																				
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde katılaşma hızından açıklar.																				
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklar.																				
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.																				
	12.2.1.1. Amorf yapı ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.																				
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.																				
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.																				
	<b>TOPLAMI MADDE SAYISI</b>																				

\*İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.

\*Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

# 12.1.4.2. kazanımında yer alan "Çiğnes pilleri ve yakıt pilleri" ifadesi sadece Fen Lisesi öğrenci programında yer almaktadır.

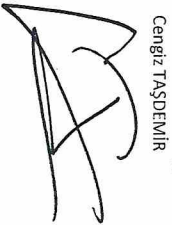
Alev BAŞMAÇI



Belgin SİNGİN



Cengiz TAŞDEMİR



Halil KOÇ

