

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Başlıklarının Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav							
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav							
KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.							1	
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.							1	
	9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.*								
	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyile eşleştirir.							2	
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.							2	
	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.							1	
	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.							1	
	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.								
	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.								
	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.								
9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.									
TOPLAM MADDE SAYISI								10	

*İl/ilçe 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.

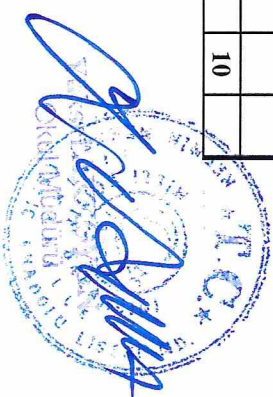
CENGİZ TAŞDEMİR

HALİL KOÇ

BELGİN SİNGİN

ALEV BASMACI

YÜKSEL AKKOYUN



10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		1. Sınav										
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										
Ünite	Kazanımlar											
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.										7. Senaryo	
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.										4	
	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.											
	TOPLAM MADDE SAYISI											10

- İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çöken 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.

CENGİZ TAŞDEMİR

HALİL KOÇ

B. Singin

ALEV BASMACI

Yüksel AKKOYUN



11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav				
		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav				
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 sebepleriyle açıklar.					
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.					
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.					
	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde 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.					
	TOPLAM MADDE SAYISI					10
	GAZLAR					

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

CENGİZ TAŞDEMİR

HALİL KOÇ

BENĞİN SİNGİN

ALEV BAŞMACI

Yüksel AKKOYUN
Okul Müdürü



12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav		Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Senaryo		
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıtır.		2		
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		2		
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.		2		
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.		2		
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.		2		
	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.*				
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütleleri açısından açıklar.				
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.				
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.				
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.				
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşiklerin ayırt eder.				
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.				
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.				
TOPLAM MADDE SAYISI			10		

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

CENGİZ TAŞDEMİR

HALİL KOÇ

BELGİN SİNGİN

ALEY BASHMACI

Yüksel AKKOYUN