

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu Keles Çok Programlı Anadolu Lisesi

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav					2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					İl/İlçe 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	5. Senaryo
KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	2	1	1	2		1		1				
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.	2	1	2	2	1							
	9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.*					2				1			
	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembollerıyla eşleştirir.	2	2	1	1	1	1	1	1	1	1		
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	2	1	1	1	1	1	1	1				
	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	2	1	1	1	1	1	1	1				
	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.	2	1	1	1	1	1		1	1			
	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıtır.	2	1	1	1		1		1	1			
ATOM VE PERİYODİK SİSTEMİ	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	3	1	1	1	1				1			
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	3	1	1			1			1			
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.						1	1	1	2	1		
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.						2	1	1	1	1		
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.						5	3	2	2	1		
	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.						2	1	1	1	1		
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.						3	1	2	1			

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

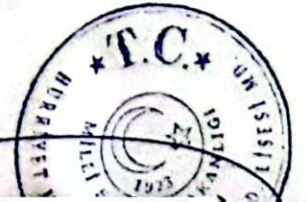
*Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu soruların sorulacağı göz önünde bulundurulmaksızın örnek senaryolar tabloya yerleştirilmiştir.

*9.1.2.2. Kazanım sadece Fen Bilimleri öğretimi programında yer almaktadır.

ATP ve AMP
Tuba Aytaç

9. sınıflarda
Gülyay Yılmaz

1. sınav 3. senaryo ya uygun olarak hazırlanacaktır.
Nazife Turgut Aslı Aydeniz



10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu Keles Çok Programlı Anadolu lisesi

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav					2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					İl/İlçe 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	5. Senaryo
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	10	3	3	3	5	3	1	2	1	1		
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	10	3	4	5	5	3	2	1	2	1		
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.						6	3	2	2	4		
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.						8	4	5	5	2		

- 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

Amp re ATP
Tuba Aytaç

10. sınıflarda
Gülşay Yılmaz

I. Kimya yazılı
Nazik Turgut

4. senaryoya uygun olarak hazırlanacaktır
Aslı Aydemir



11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav					2. Sınav						
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav					İl/İlçe 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	5. Senaryo
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	3	2	2	2	1		2	1				
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	5	2	2	1	1		2	1		1		
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	6	2	2	3	1		2	1	1	2		
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	3	2	2	3	1		3	1	1	1		
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	3	1	2	1	2		2	1	1	2		
GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.		1			2		2	1	1	1		
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.							3	1	2	1		
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.							2	1	2	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.							1	1	1			
	11.2.5.1. Gazların sıkışma genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.												

- 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.

ATP ve AMP 11. sınıflarda Kimya sınavında 1. senaryoya uygun sorular sorulacaktır.

Tuba Aytaç Gülşay Yılmaz

