

9. SINIF KİMYA ORTAK SINAV KONU SORU DAĞILIMI (6. Senaryo)

KONULAR	SORU SAYISI
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 sembollerleriyle 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

10. SINIF KİMYA ORTAK SINAV KONU SORU DAĞILIMI (7. Senaryo)

	KONULAR	SORU SAYISI
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	6
	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.	

11. SINIF KİMYA ORTAK SINAV KONU SORU DAĞILIMI (9. Senaryo)

	KONULAR	SORU SAYISI
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	2
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	3
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	2
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	2

12. SINIF KİMYA ORTAK SINAV KONU SORU DAĞILIMI (3. Senaryo)

	KONULAR	SORU SAYISI
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	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