

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	Soru sayısı
KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	2
	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 bulunan elementlerin adlarını sembolleriyle 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 tanıtır.	1
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	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.	2
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	1
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.	1
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	-
KİMYASAL TÜRLER ARASI	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	-
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	-
TOPLAM MADDE SAYISI		12

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru

Ünite	Kazanımlar	Soru sayısı
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	3
	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		7

11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru

Ünite	Kazanımlar	Soru sayısı
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	1
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	2
	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 sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	-
TOPLAM MADDE SAYISI		8

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru

Ünite	Kazanımlar	Soru sayısı
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	2
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	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.	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.*	-
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi 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 bileşikleri 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	