

KİMYA DERSİ 2023-2024 1.DÖNEM 1.ORTAK SINAV KONU-SORU DAĞILIM TABLOSU

9. SINIF

9. Sınıflar için **Senaryo-6** nın uygulanmasına karar verilmiştir.

ÜNİTE	KAZANIM	SORU SAYISI
1. ÜNİTE KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.	1
	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyle 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 laboratuvarlarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	1
2.ÜNİTE ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1
Toplam soru sayısı		: 10

10. SINIF

10. Sınıflar için **Senaryo-7** nin uygulanmasına karar verilmiştir.

ÜNİTE	KAZANIM	SORU SAYISI
1. ÜNİTE KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	6
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	4
	Toplam soru sayısı	: 10

11. SINIF

11. Sınıflar için **Senaryo-4** ün uygulanmasına karar verilmiştir.

ÜNİTE	KAZANIM	SORU SAYISI
1. ÜNİTE MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeli ile açıklar.	3
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleri ile periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	2
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	2
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumları ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	1
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
Toplam soru sayısı		: 9

12. SINIF

12. Sınıflar için **Senaryo-8** in uygulanmasına karar verilmiştir.

ÜNİTE	KAZANIM	SORU SAYISI
1. ÜNİTE KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır.	2
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleri ile 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
Toplam soru sayısı		: 8

Nilgün AĞCA

Ertan ÇİFTÇİ

Aytül TÜRK MENOĞLU BAHAR

Gülsema GÜLLER KAYA

Kimya Öğretmeni

Kimya Öğretmeni

Kimya Öğretmeni

Kimya Öğretmeni

UYGUNDUR 24/10/2023

Ali Osman KÖSE

Okul Müdürü