

ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI I. DÖNEM II. ORTAK SINAV SENARYOLARI

9. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (6. SENARYO)

I. VE II. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
KİMYA BİLİMİ	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembollerleriyle eşleştirir.	1	10
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	1	10
	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	1	10
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1	10
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1	10
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	2	20
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.	1	10
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	2	20
	Toplam madde sayısı	10	100

10. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (7. SENARYO)

I. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	2	20
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	1	10
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.	4	40
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.	3	30
	Toplam madde sayısı	10	100

11. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (8. SENARYO)

I. VE II. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
MODER N ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1	10
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	10
GAZLAR	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	2	20
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.	2	20
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.	1	10
GAZLAR	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.	2	20
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100

12. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (10. SENARYO)

I. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1	20
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.	1	20
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.	1	15
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.	1	15
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	1	15
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	1	15
	Toplam madde sayısı	6	100