**BARTIN FATİH SULTAN MEHMET ANADOLU LİSESİ 2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI**

**KİMYA ZÜMRESİ 1.DÖNEM 2. SINAVLARI KONU-SORU-PUAN DAĞILIM TABLOSUDUR.**

**9. SINIF KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 2**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Tema** | **Konu (İçerik**  **Çerçevesi)** | **Öğrenme Çıktıları** | **Soru Sayısı** |
| **ETKİLEŞİM** | Kimya Hayattır | KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme | 1 |
| Atomdan Periyodik Tabloya | KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilir­liliğine ilişkin çıkarım yapabilme | 1 |
| KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |
| KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 2 |
| KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |
| KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme | 2 |
| **ÇEŞİTLİLİK** | Etkileşimler | KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |

**10. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** |
| **KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR** | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 1 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 2 |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 |

**11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 4**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** | **Puanı** |
| **MODERN ATOM TEORİSİ** | 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. |
| **GAZLAR** | 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar. | 1 |  |
| 11.2.2.1.Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |  |
| 11.2.3.1.Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar. | 2 |  |
| 11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar. | 2 |  |

**12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 7**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** | **Puanı** |
| **KİMYA VE ELEKTRİK** | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır. | 1 |  |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 |  |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |  |
| **KARBON KİMYASINA GİRİŞ** | 12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder. | 1 |  |
| 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar. | 1 |  |
| 12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. | 1 |  |
| 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü yazar. | 1 |  |

Tarık AYDEMİR Nezihe ALAY

KİMYA ÖĞRETMENİ KİMYA ÖĞRETMENİ