**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