**KİMYA DERSİ 2023-2024 1.DÖNEM 2.ORTAK** **SINAV KONU-SORU DAĞILIM TABLOSU**

**9. SINIF**

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ÜNİTE | KAZANIM | SORU SAYISI |
|  1.ÜNİTEKİMYA BİLİMİ 2.ÜNİTEATOM VE PERİYODİK SİSTEM | 9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan 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 |
| 9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar. | 1 |
| 9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulundukları yerleri karşılaştırır. | 1 |
| 9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar. | 2 |
| 9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır. | 1 |
| 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 2 |
|  Toplam soru sayısı : 10 |

**10. SINIF**

10. Sınıflar için **Senaryo-3** nin uygulanmasına karar verilmiştir.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ÜNİTE | KAZANIM | SORU SAYISI |
|  1. ÜNİTEKİMYANIN TEMEL KANUNLARIVE  KİMYASAL HESAPLAMALAR | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 3 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 2 |
| 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. | 3 |
|  Toplam soru sayısı : 10 |

**11. SINIF**

11. Sınıflar için **Senaryo-2** nin uygulanmasına karar verilmiştir.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ÜNİTE | KAZANIM | SORU SAYISI |
| 1. ÜNİTEMODERN ATOMTEORİSİ | 11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleri ile periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar. | 1 |
| 11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 2. ÜNİTEGAZLAR | 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar. | 1 |
| 11.2.2.1.Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 2 |
| 11.2.3.1.Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar. | 1 |
| 11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar. | 1 |
| 11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır. | 1 |
|  Toplam soru sayısı : 9 |

**12. SINIF**

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

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| ÜNİTE | KAZANIM | SORU SAYISI |
| 1. ÜNİTEKİMYA VEELEKTRİK | 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 1 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar. | 1 |
| 12.2.1.2. 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 |
|  Toplam soru sayısı : 8 |

Nilgün AĞCA Ertan ÇİFTCİ Aytül TÜRKMENOĞLU BAHAR Gülsema GÜLLER KAYA

Kimya Öğretmeni Kimya Öğretmeni Kimya Öğretmeni Kimya Öğretmeni

 UYGUNDUR 26/12/2023

Ali Osman KÖSE

Okul Müdürü