|  |  |
| --- | --- |
| **Ünite** | 2024 - 2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ 10. SINIF 1. DÖNEM 2. YAZILI SENARYOSU  **Kazanımlar** |
|
| **SENARYO**  **2** | |
| **Kimyanın Temel Kanunları ve Kimyasal 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** | **3** | |
| **10.1.4.1.Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbiriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.** | **3** | |
|  |
| **Öğrenme Alanı** | 2024 - 2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ 9. SINIF 1. DÖNEM 2. YAZILI SENARYOSU  **Kazanımlar** |  |
|  |
|
| **5.SENARYO** |
| KİMYA HAYATTIR | 9.1.1.Kimya biliminin günlük hayata katkısına ilişkin çıkarım yapabilme |  |
| 9.1.2.Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme |  |
| 9.1.3.Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliğine ilişkin çıkarım yapabilme | 1 |
| 9.1.4.Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme | 1 |
| 9.1.5.Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |
| 9.1.6.Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 2 |
| 9.1.7.iyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 2 |
| 9.1.8.Elementlerimn periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme | 2 |
| ETKİLEŞİMLER | 9.2.1.Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürürtebilme | 1 |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ünite** | 2024 - 2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ 11. SINIF 1. DÖNEM 2. YAZILI SENARYOSU  **Kazanımlar** |
|
| **SENARYO 4** |
| **Modern Atom Teorisi** | **11.1.1.1.Atomu kuantum modeliyle açıklar.** | **1** |
| **11.1.2.1.Nötr atomların elektron dizilimiyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.** |  |
| **11.1.3.1.Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.** | **1** |
| **11.1.4.1.Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.** |  |
| **11.1.5.1.Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.** | **1** |
| **Gazlar** | **11.2.1.1.Gazların betimlemesinde kullanılan özellikleri açıklar.** |  |
| **11.2.1.2.Gaz yasalarını açılar.** | **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 hayattan örneklerle açıklar.** | **1** |
| **11.2.5.1.Gazların sıkışma/ genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.** | **2** |

|  |  |
| --- | --- |
| **Ünite** | 2024 - 2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ 12. SINIF 1. DÖNEM 2. YAZILI SENARYOSU  **Kazanımlar** |
|
| **SENARYO 2** |
| **Kimya ve elektrik** | 12.1.1.1.Redoks tepkimelerini tanır. | **1** |
| 12.1.1.2.Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. |  |
| 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** |
| 12.1.4.2.Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. |  |
| 12.1.5.1.Elektroliz olayını, elektrik akımı, zaman ve madde değişimine uğrayan ve madde kütlesi açısından açıklar. | **1** |
| 12.1.5.2.Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar | **1** |
| 12.1.6.1.korozyon önleme yöntemlerinin elektro kimyasal temellerini açıklar | **1** |
| Karbon kimyasına giriş | 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** |