**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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. | 2 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar | 3 |
| 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 değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır. | 1 |
| 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 2 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar | 2 |
| 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. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | - |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

1. **DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 2**

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | - |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 4**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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. | 3 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar | 2 |
| 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. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | - |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır. |  |
| 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | -1 |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 3 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar | 2 |
| 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. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 5**

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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 | 3 |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 2 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar |  |
| 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 yap ar. | 1 |
|  |  |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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 | 3 |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 2 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar |  |
| 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 yap ar. | 1 |
|  |  |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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 | 2 |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 2 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar |  |
| KARBON KİMYASINA GİRİŞ | 12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder. | 2 |
| 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yap ar. |  |
|  |  |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 4**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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. | 2 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar |  |
| KARBON KİMYASINA GİRİŞ | 12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder. | 2 |
| 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yap ar. | 2 |
|  |  |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 5**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. |  |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. |  |
| 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. | 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 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini 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 yap ar. | 1 |
|  |  |

**2024-2025 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ**

**1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**SENARYO 6**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite/Tema** | **ÖĞRENME ÇIKTILARI** | **Soru**  **Sayısı** |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 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. | 2 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek 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 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini 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 yap ar. | 1 |
|  |  |

Bu tablolar 06.09.2024 tarihli il sınıf/alan zümre toplantısında alınan kararlara göre düzenlenmiştir.