|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 9. SINIF KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU | 1.SENARYO | 2.SENARYO | 3.SENARYO | 4.SENARYO | 5.SENARYO | 6.SENARYO | 7.SENARYO | 8.SENARYO | 9.SENARYO | 10.SENARYO |
| Tema | Konu (İçerik Çerçevesi) | Öğrenme Çıktıları | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı |
| ETKİLEŞİM | KİMYA HAYATTIR | KİM.9.1.1. Kimya biliminin günlük hayata katkısına ilişkin çıkarım yapabilme |  |  |  |  |  | 2 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme |  |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |
| ATOMDAN PERİYODİK TABLOYA | KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliliğine ilişkin çıkarım yapabilme |  |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme |  |  |  |  |  | 2 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme |  |  |  |  | 2 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme  |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme  |  |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |
| KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme |  |  |  |  |  |  |  |  |
| ÇEŞİTLİLİK | ETKİLEŞİMLER | KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme . |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 10. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| ÜNİTE ADI  | KAZANIMLAR  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALA  | [10.1.1.1](http://10.1.1.1). Kimyanın temel kanunlarını açıklar.  |  |  |  |  |  |  |  | 2  |  |  |
| [10.1.2.1](http://10.1.2.1). Mol kavramını açıklar.  |  |  |  |  |  |  |  | 3  |  |  |
| [10.1.3.1](http://10.1.3.1). Kimyasal tepkimeleri açıklar.  |  |  |  |  |  |  |  | 2  |  |  |
| [10.1.4.1](http://10.1.4.1). Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.  |  |  |  |  |  |  |  | 3  |  |  |
| KARIŞIMLAR  | [10.2.1.1](http://10.2.1.1). Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır.  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU | 1.senaryo | 2.senaryo | 3.senaryo | 4.senaryo | 5.senaryo | 6.senaryo | 7.senaryo | 8.senaryo | 9.senaryo | 10.senaryo |
| ÜNİTE ADI | KAZANIMLAR | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı |
| MODERN ATOM TEORİSİ | 11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 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. |  |  |  |  |  |  |
| 11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar. |  | 1 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 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.  |  | 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 |  |  |  |  |  |  |  |  |
| SIVI ÇÖZELTİLER ve ÇÖZÜNÜRLÜK | 11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak çözünme olayını açıklar. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ) 1. DÖNEM 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU | 1.senaryo | 2.senaryo | 3.senaryo | 4.senaryo | 5.senaryo | 6.senaryo | 7.senaryo | 8.senaryo | 9.senaryo | 10.senaryo |
| ÜNİTE ADI | KAZANIMLAR | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı | Soru Sayısı |
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır. |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
| 12.1.4.1. 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. |  |  |  |  | 2 |  |  |  |  |  |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| 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 yapar. |  |  |  |  | 3 |  |  |  |  |  |
| 12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. |  |  |  |  | 1 |  |  |  |  |  |
| 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü yazar. |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |