|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI9. SINIF KİMYA DERSİ1. DÖNEM 1. 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 | 1 | 2 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 1 | 2 | 1 |
| KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme | 1 | 2 | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 | 1 | 2 |
| ATOMDAN PERİYODİK TABLOYA | KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliliğine ilişkin çıkarım yapabilme | 1 | 2 | 2 | 2 | 2 | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 |
| KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme | 1 | 2 |  | 1 | 2 | 2 | 1 | 2 | 2 | 1 |
| KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |  |  |  | 1 | 1 | 1 |  | 2 | 2 |
| KİM.9.1.6.Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme. |  |  |  |  |  | 1 | 1 |  | 2 | 2 |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 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 | 1 |  |  |  | 1 | 2 | 1 |  |  |  |
| KİM.9.1.2. Farklı ortamlarda kimyasal maddelerin kullanımından kaynaklanan problemleri çözebilme |  | 1 |  |  | 1 | 1 | 1 |  |  |  |
| ATOMDAN PERİYODİK TABLOYA | KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliliğine ilişkin çıkarım yapabilme |  | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 1 |  |
| KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağıl enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme | 1 |  | 1 | 1 | 1 | 2 |  | 1 | 1 | 2 |
| KİM.9.1.5. Elektronların atom orbitallerine yerleşimine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme |  | 1 | 2 | 1 | 2 |  | 1 | 2 | 2 |
| KİM.9.1.6. Elementlerin periyodik tablodaki yerlerine ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 | 2 |  | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 |
| KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 | 2 |  | 1 | 2 |
| KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümleyebilme | 1 | 2 | 1 |  |  | 2 | 2 | 2 |
| ÇEŞİTLİLİK | ETKİLEŞİMLER | KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme . | 1 | 1 | 1 | 1 |  |  | 1 | 2 | 1 | 1 |
| KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme. | 1 |  |  | 1 |  |  | 1 | 1 | 1 |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  10. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)  1. DÖNEM 1. 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 |
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALA | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 6 | 3 | 4 | 3 | 5 | 5 | 5 | 4 | 4 | 7 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 2 | 4 | 3 | 1 | 4 | 5 | 3 | 4 | 5 | 3 |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  10. 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 |
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALA | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 | 1 | 2 | 2 | 1 | 1 | 2 | 2 | 3 | 3 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 | 2 | 3 | 3 | 3 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 2 | 2 | 2 | 2 | 1 | 1 | 2 | 2 | 2 | 1 |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 | 2 | 2 | 2 | 2 | 1 | 2 | 3 | 2 | 3 |
| KARIŞIMLAR | 10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır. |  |  | 1 |  |  | 1 | 2 |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  10. SINIF KİMYA DERSİ (FENLİSESİ)  1. DÖNEM 1. 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 |
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALA | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 5 | 2 | 3 | 3 | 4 | 5 | 4 | 5 | 4 | 6 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 3 | 3 | 4 | 1 | 5 | 5 | 4 | 4 | 6 | 4 |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  10. SINIF KİMYA DERSİ (FEN 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 |
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALA | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 | 2 | 2 | 1 | 1 | 1 | 3 | 2 | 2 | 2 |
| 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 2 |  | 3 | 2 | 2 | 2 | 3 | 4 | 3 | 2 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 1 | 3 | 1 | 1 | 1 | 1 | 2 | 2 | 3 | 1 |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 | 2 | 2 | 1 | 1 | 2 | 2 | 2 | 2 | 3 |
| KARIŞIMLAR | 10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır. |  | 1 | 1 | 1 |  | 1 |  |  |  | 2 |

11.SINIF

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)  1. DÖNEM 1. 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. | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |
| 11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar. | 2 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |
| 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar. | 3 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 | 2 | 2 |
| 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar. | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 |
| 11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 | 1 | 1 |  | 1 |  |  | 1 |
| GAZLAR | 11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar. | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |  | 1 | 2 | 2 |
| 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar |  |  |  |  |  |  |  | 1 | 2 | 2 |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 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. | |  | |  | | 1 | |  | | 1 | | 1 | | |  | | 1 | | 1 | 1 |
| 11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar. | | 1 | | 1 | | 1 | | 1 | | 1 | 1 |
| 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar. | |  | | 1 | | 1 | | 1 | | 1 | | 1 | | | 1 | | 1 | | 1 | 2 |
| 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar. | |  | |  | | 1 | |  | | 1 |  |
| 11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar. | | 1 | | 1 | | 1 | |  | |  | |  | | |  | |  | |  | 1 |
| GAZLAR | | 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar. | | 1 | | 1 | | 2 | | 1 | | 1 | |  | | | 1 | |  | |  |  |
| 11.2.2.1.Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | | 1 | | 2 | | 1 | | 2 | | |  | | 2 | | 1 | 2 |
| 11.2.3.1.Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar. | | 1 | | 1 | | 1 | | 2 | | 1 | | 1 | | | 1 | | 1 | |  |  |
| 11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar. | |  | | 1 | | 1 | | 2 | | 1 | | 1 | | | 1 | | 1 | | 1 | 1 |
| 11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır. | | 1 | | 1 | | 1 | |  | |  | | 1 | | | 1 | | 1 | |  | 2 |
| SIVI ÇÖZELTİLER ve ÇÖZÜNÜRLÜK | | 11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak çözünme olayını açıklar. | |  | |  | |  | |  | |  | | 1 | | | 1 | | 1 |  |
| 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | |  | |  | |  | |  | |  | |  | | |  | | 1 | | 1 |  |
| 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)  1. DÖNEM 1. 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. | | 2 | | 1 | | 2 | | 2 | | 2 | | 3 | | 1 | 2 | | 2 | | 1 | |
| 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | | 2 | | 1 | | 2 | | 2 | | 1 | | 1 | | 1 | 1 | | 2 | | 3 | |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | | 2 | | 1 | | 2 | | 2 | | 2 | | 2 | | 1 | 2 | | 2 | | 3 | |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | | 2 | | 1 | |  | | 3 | | 1 | | 2 | | 1 | 3 | | 2 | | 2 | |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | |  | |  | |  | |  | |  | |  | | 1 | 1 | | 1 | | 1 | |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 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 |  | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |  |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |  |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 1 |  | 1 |  | 1 |  |  |  | 1 | 1 |
| 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 | 1 | 1 | 2 | 1 |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |  |  | 1 |  |  | 1 |  | 2 | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar. | 1 |  | 1 |  | 1 |  |  |  | 1 |  |
| 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar. | 1 | 1 | 2 | 1 | 3 | 1 | 1 | 1 | 1 | 2 |
| 12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. |  |  |  | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 | 1 |  |
| 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü yazar. |  |  |  |  |  |  | 1 | 1 | 1 | 1 |