

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI BEHİCE YAZGAN KIZ ANADOLU LİSESİ
KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 2. SINAV SORU DAĞILIM TABLOLARI
9.SINIF (SENARYO 3)

| Tema | Konu | Öğrenme Çıktıları | Soru Sayısı |
|------------|---------------------------|--|-------------|
| ETKİLEŞİM | Atomdan Periyodik Tabloya | KİM.9.1.3. Atom teorilerindeki varsayımları kullanarak bilimsel bilginin değişebilirliğine ilişkin çıkarım yapabilme | 1 |
| | | KİM.9.1.4. Atom orbitallerinin bağlı enerjilerine ilişkin veriye dayalı tahminde bulunabilme | 1 |
| | | 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 | |
| | | KİM.9.1.7. İyon oluşumuna ilişkin tümevarımsal akıl yürütebilme | 2 |
| | | KİM.9.1.8. Elementlerin periyodik özelliklerinin periyodik tablodaki değişimini çözümlenebilme | |
| ÇEŞİTLİLİK | Etkileşimler | KİM.9.2.1. Metalik bağın oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütebilme | 1 |

10. SINIF (SENARYO 1)

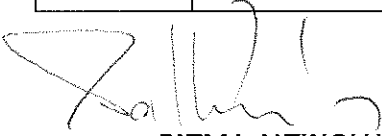
| Ünite Adı | Kazanımlar | Soru Sayısı |
|---|--|-------------|
| KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 |
| | 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar. | 1 |
| | 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 2 |
| | 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 |


11. SINIF (SENARYO 1)

| Ünite Adı | Kazanımlar | Soru Sayısı |
|---------------------|--|-------------|
| MODERN ATOM TEORİSİ | 11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| | 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. | 1 |
| | 11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar. | 1 |
| | 11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır. | 1 |

12. SINIF (SENARYO 8)

| Ünite Adı | Kazanımlar | Soru Sayısı |
|------------------------|---|-------------|
| KİMYA VE ELEKTRİK | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır. | 1 |
| | 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 |
| | 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından 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. | 1 |
| | 12.2.3.1. Karbon allotropların özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. | 1 |
| | 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formülünü yazar. | 1 |


FATMA ALTINOLUK
Kimya Öğretmeni
(Zümre Başkanı)


AYHAN GÜZEL
Kimya Öğretmeni

