**9. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU SENARYO 7**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Tema | Konu( içerik çerçevesi) | Öğrenme Çıktıları | Soru sayısı |
| ÇEŞİTLİLİK | İyonik Bağ | KİM.9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme | 1 |
| Kovalent Bağ | KİM.9.2.3. Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme | 1 |
| Lewis Nokta Yapısı | KİM.9.2.4. Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme | 1 |
| Molekül Polarlığı Ve Apolarlığı | KİM.9.2.5. Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme | 1 |
| Bileşiklerin Adlandırılması | KİM.9.2.6. Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme | 1 |
| Moleküller Arası Etkileşimler | KİM.9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme | 1 |

**10. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)**

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

SENARYO 3

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** |
| **KARIŞIMLAR** | 10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar. | 2 |
| 10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. | 2 |
| 10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar. | 2 |
| 10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. | 2 |

**11. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)**

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

SENARYO 1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** |
| **SIVI ÇÖZELTİLER** | 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 1 |
| 11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. | 1 |
| 11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar. | 1 |
| **KİMYASAL**  **TEPKİMELERDE**  **ENERJİ** | 11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar. | 1 |
| 11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar. | 1 |
| 11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar. | 1 |

**12. SINIF KİMYA DERSİ (ANADOLU LİSESİ)**

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

SENARYO 1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ünite Adı** | **Kazanımlar** | **Soru Sayısı** |
| **KARBON**  **KİMYASINA**  **GİRİŞ** | 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. | 1 |
| 12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler. | 1 |
| **ORGANİK**  **BİLEŞİKLER** | 12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder. | 1 |
| 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır. | 1 |