|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **9.SINIF KİMYA DERSİ SENARYO** | | |
| **ÜNİTE**  **KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER** | KAZANIMLAR | SORU SAYISI |
| 9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. | 1 |
| 9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. | 1 |
| 9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar. | 1 |
| 9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. | 1 |
| 9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar | 1 |
| 9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. | 1 |
| 9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder. | 1 |
| Toplam soru sayısı | 8 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **10.SINIF KİMYA DERSİ SENARYO** | | |
| **ÜNİTE**  **KARIŞIMLAR** | KAZANIMLAR | SORU SAYISI |
| 10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır. | 2 |
| 10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar. | 1 |
| 10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. | 3 |
| 10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar. | 1 |
| 10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. | 2 |
| Toplam soru sayısı | 9 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **11.SINIF KİMYA SENARYO** | | |
| ÜNİTE  SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK  KİMYASAL TEPKİMLERDE ENERJİ | 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | 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 |
| 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 |
| TOPLAM |  | 8 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **12.SINIF SENARYO** | | |
| KARBON KİMYASINA GİRİŞ | 12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar. | 1 |
| 12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar. | 2 |
| 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. | 3 |
| TOPLAM |  | 8 |