|  |
| --- |
| 9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar. |
| 9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır. |
| 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. 2 |
| 9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. 1 |
| 9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar 1 |
| 9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder. 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 1 temelinde ayırt eder. |

ŞEHİT AYTEKİN KURU ANADOLU LİSESİ 2023/2024 EĞT-ÖĞRT . YILI 2. DÖNEM 1. SINAV

KONU SORU DAĞILIMLARI

9. SINIFLAR İÇİN 7. SENARYO SEÇİLMİŞTİR.

10. SINIFLAR İÇİN 5. SENARYO SEÇİLMİŞTİR.

|  |
| --- |
| 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 |
| 10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. 1 |

11. SINIFLAR İÇİN . SENARYO SEÇİLMİŞTİR.

|  |
| --- |
| 11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar. |
| 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 2 |
| 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. 1 |
| 11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. 2 |
| 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. |

12. SINIFLAR İÇİN 1. SENARYO SEÇİLMİŞTİR.

|  |
| --- |
| 12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. 2 |
| 12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. 2 |
| 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 |