SİNCAN İBNİ HALDUN ANADOLU LİSESİ MÜDÜRLÜĞÜNE

 19.03.2024

2023-2024 eğitim öğretim yılı 2. Dönem 1. Ortak kimya yazılı sınavları için her sınıf düzeyinde aşağıda belirtilen senaryolar zümremiz tarafından uygun görülmüştür.

Gereğini arz ederim

MİNE ÖZAŞIK

Kimya Zümre Başkanı

**9. SINIF**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **5. SENARYO** |
| **Kimyasal Türler arası Etkileşimler** | **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** |
|  |  |

**10. SINIF**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **5. SENARYO** |
| **Karışımlar** | **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. SINIF**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIM** | **9. SENARYO** |
| **Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük** | **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** |
| **Kimyasal Tepkimelerde Enerji** | **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** |
|

**12. SINIF**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIM** | **8. SENARYO** |
| **Karbon Kimyasına Giriş** | **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** |
| **12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.**  | **1** |
| **Organik Bileşikler** | **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** |