İl Kimya Zümresinin 9.sınıf dersi oluşturduğu sınav dağılından 1.sınav için 2. Senaryo, 2. Ortak sınav için 2. senaryoyu seçilmiştir.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu** | |  |  |
|  | **II. Dönem** | | |
| **Ünite** | **Kazanımlar** | **1.sınav** | **2.sınav** |
| **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** | **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** |
|  |
| **2.   Senaryo** | **2.   Senaryo** |  |
| **KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER** | 9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. | 1 | 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 | 1 |  |
| 9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. | 1 |  |  |
| 9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar. |  |  |  |
| 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 temelinde ayırt eder. |  | 1 |  |
| **MADDENİN HÂLLERİ** | 9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar. |  | 1 |  |
|  |
| 9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar. |  | 1 |  |
| 9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar. |  |  |
| 9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar. |  | 1 |  |
| 9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır. |  |  |  |
| 9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar. |  |  |  |
| 9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder. |  | 1 |  |
| 9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar. |  | 1 |  |
| 9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar. |  |  |  |
| **DOĞA VE KİMYA** | 9.5.1.1. Suyun varlıklar için önemini açıklar. 9.5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir. |  |  |  |

İl Kimya Zümresinin 10.sınıf dersi oluşturduğu sınav dağılından 1.sınav için 4. Senaryo, 2. Ortak sınav için ise 4. senaryo seçilmiştir.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu** | | | |
|  |  |  |  |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **1.sınav** | **2.sınav** |
| **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** | **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** |
| **4. Senaryo** | **4. Senaryo** |
|  |
| **KARIŞIMLAR** | 10.2.1.1.- Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır. | 1 |  |  |
| 10.2.1.2.- Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar. | 1 |  |  |
| 10.2.1.3.- Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. | 3 | 1 |  |
| 10.2.1.4.- Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar. | 1 |  |  |
| 10.2.2.1.- Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. | 1 |  |  |
| **ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR** | 10.3.1.1.- Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. |  | 1 |  |
| 10.3.1.2.- Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar. |  | 1 |  |
| 10.3.2.1.- Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar. |  | 1 |  |
| 10.3.2.2.- Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar. |  | 1 |  |
| 10.3.3.1.- Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar. |  | 1 |  |
| 10.3.3.2.- Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar. |  | 1 |  |
| 10.3.4.1.- Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. |  | 1 |  |
| **KİMYA HER YERDE** | 10.4.1.1.- Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar. |  | 1 |  |
| 10.4.1.2.- Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir. |  |  |  |

İl Kimya Zümresinin 11.sınıf dersi oluşturduğu sınav dağılından 1.sınav için 1. Senaryo, 2. Ortak sınav için ise 1. senaryo seçilmiştir.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu** | | | |
|  |  |  |  |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **1.sınav** | **2.sınav** |
| **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** | **Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav** |
| **1.Senaryo** | **1.Senaryo** |
|  |
| **SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK** | 11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar. | 1 |  |  |
| 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | 1 |  |  |
| 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 1 | 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 | 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 |  |  |
| **KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ** | 11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar. |  |  |  |
| 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar. |  | 1 |  |
| 11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar. |  | 1 |  |
| **KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE** | 11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar. |  | 1 |  |
| 11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar. |  | 1 |  |
| 11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar. |  | 1 |  |
| 11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır. |  | 1 |  |
| 11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını, su ile etkileşimleri temelinde açıklar. |  | 1 |  |
| 11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar. |  | 1 |  |
| 11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar. |  |  |

İl Kimya Zümresinin 12.sınıf dersi oluşturduğu sınav dağılından 1.sınav için 2. Senaryo, 2. Ortak sınav için ise2. senaryo seçilmiştir.

