**9.SINIF 1.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYA BİLİMİ** | 9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar. | 1 |
| 9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların çalışma alanlarını açıklar. |  |
| 9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir | 1 |
| 9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir. | 1 |
| 9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar. | 1 |
| 9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar. | 1 |
| 9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanır. |  |
| **ATOM VE PERİYODİK SİSTEM** | 9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar. | 1 |
| 9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda bulundukları yerleri karşılaştırır. | 1 |
| 9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar. | 1 |
| 9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır |  |
| 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 2 |

**9.SINIF 1.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **ATOM VE PERİYODİK SİSTEM** | 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 2 |
| 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 1 |
| 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 1 |
| 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar. | 2 |
| **KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER** | 9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar. | 2 |
| 9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır. | 2 |

**9.SINIF 2.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER** | 9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. |  |
| 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 |
| **KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER** | 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. | 2 |
| 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder. | 1 |
| **MADDENİN HÂLLERİ** | 9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar. |  |
| 9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar. | 1 |

**9.SINIF 2.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **MADDENİN HÂLLERİ** | 9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar. | 1 |
| 9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar. | 1 |
| 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. | 1 |
| 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 |
| 9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar | 1 |
| 9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar. | 1 |

**10.SINIF 1.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR** | 10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 |
| 10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 |
| 10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 2 |
| 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar. | 1 |
| 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar. | 1 |
| 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar. | 2 |
| 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar. | 2 |

**10.SINIF 1.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR** | 10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar. | 1 |
| 10.1.2.1 Mol kavramını açıklar. | 1 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 1 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. | 2 |
| 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar. |  |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. | 2 |
| 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. |  |

**10.SINIF 2.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **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. | 1 |
| 10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. | 1 |
| 10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar. |  |
| 10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. | 2 |
| 10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar. |  |
| **ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR** | 10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. | 1 |
| 10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. |  |
| 10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar. | 1 |

**10.SINIF 2.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 2 .SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR** | 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. Asitler 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. | 1 |
| 10.4.1.3. Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar. | 1 |

**11.SINIF 1.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **MODERN ATOM TEORİSİ** | 11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar. | 1 |
| 11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar. | 1 |
| 11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar. | 1 |
| 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar. | 1 |
| 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar. | 1 |
| **GAZLAR** | 11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar. | 1 |
| 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar. | 2 |

**11.SINIF 1.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 2.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **GAZLAR** | 11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar. | 1 |
| 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar. |  |
| 11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar. | 1 |
| 11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar. | 1 |
| 11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır. | 1 |

**11.SINIF 2.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **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. |  |
| 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 |
| **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 |
| **KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ** | 11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar. |  |

**11.SINIF 2.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 2.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ** | 11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 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. | 1 |

**12.SINIF 1.DÖNEM**

**1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYA VE ELEKTRİK** | 12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanır. | 2 |
| 12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 1 |
| 12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar. | 1 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 |
| 12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar. | 1 |
| 12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar. | 1 |
| 12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. | 1 |

**12.SINIF 1.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 2.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KİMYA VE ELEKTRİK** | 12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar. | 1 |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde ediliş sürecini açıklar. | 1 |
| 12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar. | 1 |
| **KARBON KİMYASINA GİRİŞ** | 12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder. | 2 |
| 12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar. | 1 |
| 12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir. | 1 |

**12.SINIF 2.DÖNEM 1.SINAV İÇİN 1.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **KARBON KİMYASINA GİRİŞ** | 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. | 2 |
| 12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |

**12.SINIF 2.DÖNEM 2.SINAV İÇİN 2.SENARYO SEÇİLMİŞTİR KAZANIM VE SORU DAĞILIMI**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÖĞRENİM ALANI** | **KAZANIM** | **SORU ADETİ** |
| **ORGANİK BİLEŞİKLER** | 12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder. | 1 |
| 12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 2 |
| 12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| 12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar. | 1 |
| **ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER** | 12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur. | 1 |
| 12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır. | 1 |
| 12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir. | 1 |