**2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ**

**11.SINIF 2.DÖNEM 1.YAZILI SENARYOLARI**

**SENARYO 1**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| MODERN ATOM TEORİSİ | 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 |
| 11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar | 1 |
| GAZLAR | 11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar. | 1 |
| 11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK | 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | 1 |
| 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 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 |

**SENARYO 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| MODERN ATOM TEORİSİ | 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 |
| GAZLAR | 11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar. | 1 |
| SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK | 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | 1 |
| 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 2 |
| 11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. | 2 |
| 11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar. | 1 |

**SENARYO 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE ADI** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER | 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözelti 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. | 2 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.1.1.Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar. | 2 |
| 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 |

**SENARYO 4**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK | 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 |
| 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 |

**SENARYO 5**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER | 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 | 1  - |
| 11.3.2.2.Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 1 |
| 11.3.3.1.Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.3.4.1.Çözeltileriçözünürlükkavramıtemelindesınıflandırır. | 1 |
| 11.3.5.1.Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar. |  |
| KİMYASALTEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.1.1.Tepkimelerdemeydanagelenenerjideğişimleriniaçıklar. | 1 |
| 11.4.2.1.Standartoluşumentalpileriüzerindentepkimeentalpilerinihesaplar. | 1 |
| 11.4.3.1.Bağenerjileriiletepkimeentalpisiarasındakiilişkiyiaçıklar. | 1 |
| 11.4.4.1.HessYasasınıaçıklar. | 1 |
| 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 |

**SENARYO 6**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVIÇÖZELTİLER | 11.3.2.2.Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 1 |
| 11.3.3.1.Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| 11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. | 2 |
| 11.3.5.1.Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar. | 1 |
| KİMYASALTEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.1.1.Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar. | 1 |
| 11.4.2.1.Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar. | 2 |
| 11.4.3.1.Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.4.4.1.Hess Yasasını açıklar. | 1 |

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ

11.SINIF 2.DÖNEM 2.YAZILI SENARYOLARI

SENARYO 1

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK | 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. | 1 |
| 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 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 |
| 11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ | 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar. | 1 |

**SENARYO 2**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK | 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | 1 |
| 11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar. | 2 |
| 11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1 |
| 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ | 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar. | 2 |

**SENARYO 3**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE ADI** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER | 11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.4.1.Hess Yasasını açıklar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ | 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızını açıklar. | 1 |
| 11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE | 11.6.2.1.Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar. | 1 |
| 11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun otoiyonizasyonu 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 |
| 11.6.3.7.Tuz çözeltilerin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar. | 1 |

**SENARYO 4**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE ADI** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar. Hess Yasası ile ilgili hesaplamalar yapılır. | 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. | 2 |
| 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. |  |
| 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 |

**SENARYO 5**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE ADI** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 11.4.1.1.Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar. | - |
| 11.4.2.1.Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.  11.4.3.1.Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.  11.4.4.1.HessYasasınıaçıklar. | 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.  11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar | 1  - |
| 11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.  11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.  1.6.3.3. 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.  11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar. | 1  1 |
| 1.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.  11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar. | 1  - |
| 1.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.  11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar. | 1  1 |

**SENARYO 6**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **ÜNİTE ADI** | **KAZANIMLAR** | **SORU SAYISI** |
| SIVI ÇÖZELTİLER | * + - 1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.       2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar. | -  1 |
| 11.3.5.1.Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisiniaçıklar. | 1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ | 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. | 1 |
| 11.5.1.2.Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.  11.5.2.1.Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar. | 1  1 |
| KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE | 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 |

**Bu tablolar 07/02/2025 tarihli il alan zümre toplantısında alınan kararlara göre düzenlenmiştir.**