

**İTO MTAL KİMYA DERSİ TÜM SINIFLAR 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU SORU DAĞILIMI**

| <b>9. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI SINAVI SORU DAĞILIM</b>  |                                                                             |                    |
|---------------------------------------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------|--------------------|
| <b>Konu (İçerik Çerçevesi)</b>                                      | <b>Öğrenme Çıktıları</b>                                                    | <b>Soru Sayısı</b> |
| Kovalent Bağ                                                        | Kovalent Bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme              | 1                  |
| Lewis Nokta Yapısı                                                  | Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme             | 1                  |
| Molekül Polarlığı ve Apolarlığı                                     | Molekülleri polar ve apolar olarak sınıflandırabilme                        | 1                  |
| Bileşiklerin Adlandırılması                                         | Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümden gelimsel akıl yürütebilme | 1                  |
| Moleküller Arası Etkileşimler                                       | Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme                            | 1                  |
| <b>10. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI SINAVI SORU DAĞILIM</b> |                                                                             |                    |
| <b>Konu (İçerik Çerçevesi)</b>                                      | <b>Öğrenme Çıktıları</b>                                                    | <b>Soru Sayısı</b> |
| Karışımlar                                                          | Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıkla                                   | 1                  |
|                                                                     | Çözünmüş madde oranını belirten ifadelerini yorumla                         | 1                  |
|                                                                     | Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıkla                | 2                  |
|                                                                     | Endüstri ve sağlık alanında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıkla   | 2                  |
| Asitler,Bazlar ve Tuzlar                                            | Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder               | 1                  |

**11. SINIF SEÇMELİ KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. SINAV KONU SORU DAĞILIMI**

| Ünite Adı                            | Kazanımlar                                                                          | Soru sayısı |
|--------------------------------------|-------------------------------------------------------------------------------------|-------------|
| <b>SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK</b> | 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           |
| <b>KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ</b>     | 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           |
| <b>KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ</b>     | 11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar. | 1           |

**12. SINIF (AKADEMİK) KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU SORU DAĞILIMI**

| Ünite adı                            | Kazanımlar                                                                      | Soru sayısı |
|--------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------|-------------|
| <b>GAZLAR</b>                        | 11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.                                               | 1           |
|                                      | 11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.                         | 1           |
| <b>SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜK</b> | 11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.  | 1           |
|                                      | 11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.               | 1           |
| <b>KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ</b>  | 11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar. | 1           |
|                                      | 11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.                                                | 1           |
| <b>KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ</b>     | 11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.                              | 1           |
|                                      | 11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.                          | 1           |
| <b>KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGİ</b>   | 11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.                                 | 1           |
|                                      | 11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.      | 1           |