

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ  
1.DÖNEM EK ZÜMRE TOPLANTI TUTANAĞIDIR

Toplantı No:2  
Toplantı Tarihi:19.10.2023  
Toplantı Saati:13.15  
Toplantı Yeri: Öğretmenler odası  
Toplantıya Katılanlar: Ulviye Beyza İLAY, Gözde AYYILDIZ, Gülay CEYLAN

GÜNDEM MADDELERİ

- 1-Açılış Yoklama
- 2-MEB ölçme değerlendirme yönetmeliğinin okunması, yeni kararların alınması ve uygulanması
- 3-Dilek ve temenniler

GÜNDEM MADDELERİNİN GÖRÜŞÜLMESİ

- 1-Açılış ve yoklamada herkesin toplantıda hazır olduğu görüldü.
- 2-MEB ölçme değerlendirme yönetmeliği okundu. Yönetmeliğe ve ilde yapılan yapılan ölçme değerlendirme toplantısına göre ders soru dağılım tabloları ve sınav tarihleri belirlenmiştir

Sınav tarihleri:

1.DÖNEM


- 1.sınav: Ekim son hafta- Kasım ilk hafta
- 2.sınav: Aralık son hafta-Ocak ilk hafta.

2.DÖNEM

- 1.sınav: Mart son hafta-Nisan ilk hafta
- 2.sınav: Mayıs son hafta-Haziran ilk hafta

| DERSLER  | 1.DÖNEM                                  | 2.DÖNEM               |
|----------|--|-----------------------|
| Kimya 9  | 2 Yazılı sınav 2 performans<br>Senaryo 3 | 2 Yazılı 2 Performans |
| Kimya 10 | 2 Yazılı sınav 2 performans<br>Senaryo 3 | 2 Yazılı 2 Performans |
| Kimya 12 | 2 Yazılı sınav 2 performans<br>Senaryo   | 2 Yazılı 2 Performans |

Kimya 12 Akademik sınıfı için ayrı yıllık plana göre hazırlanan senaryo uygulanacaktır.

  
Gülay CEYLAN  
Müdür yardımcısı

  
Ulviye Beyza İLAY  
Kimya Öğretmeni

Gözde AYYILDIZ  
Kimya Öğretmeni



9. Sınıf Kimya Dersi Konu Dağılım Tablosu

| Ünite                    | Kazanımlar   | 1. Sınav                                |                                      |   | 2. Sınav |   |                                      |   |   |
|--------------------------|--|---|--------------------------------------|---|----------|---|--------------------------------------|---|---|
|                          |  | İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav | Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav |   |          | İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav | Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav |   |   |
| KİMYA BİLİMİ             | 9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.   | 1                                       | 1                                    | 1 | 1        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.  | 2                                       | 1                                    | 1 | 1        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir. * |   |                                      |   |          |   |                                      |   |   |
|                          | 9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkiğinde bulunan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir.           | 2                                       | 1                                    | 1 | 2        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.   | 2                                       | 1                                    | 1 | 1        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.              | 2                                       | 1                                    | 1 | 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 tanıır.                                     | 2                                       | 1                                    | 1 | 2        | 1                                       |                                      |   | 1 |
|                          | 9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.                                       | 2                                       | 2                                    | 2 | 2        | 1                                       |                                      |   | 1 |
|                          | 9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.     | 2                                       | 1                                    | 2 | 2        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.                                      | 2                                       | 1                                    |   |          | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.                                      | 2                                       |                                      |   |          |   |                                      |   |   |
| ATOM VE PERİYODİK SİSTEM | 9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.  |   |                                      |   | 4        | 2                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.   |   |                                      |   | 1        | 1                                       | 1                                    | 1 | 1 |
|                          | 9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.   |   |                                      |   | 3        | 1                                       | 2                                    | 1 | 1 |

\* İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular üzerinden, 20 soru göz önünde bulundurularak planlama yapılmıştır.

• Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sorulacağı göz önünde bulundurularak örnek senaryolar tabloda gösterilmiştir.

\*9.1.2.2. Kazanımı sadece Fen Lisesi Öğretim programında yer almaktadır.

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

| Ünite   | Kazanımlar   | 1. Sınav                              |            |            | 2. Sınav   |                                       |            |            |            |
|---|--|---------------------------------------|------------|------------|------------|---------------------------------------|------------|------------|------------|
|   |  | Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav | 1. Senaryo | 2. Senaryo | 3. Senaryo | Okul Geneliinde Yapılacak Ortak Sınav | 1. Senaryo | 2. Senaryo | 3. Senaryo |
| Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar | 10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.  | 10                                    | 5          | 5          | 6          | 3                                     | 1          | 1          | 1          |
|   | 10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.   | 10                                    | 3          | 5          | 2          | 3                                     | 2          | 1          | 2          |
|   | 10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.  |                                       |            |            |            | 6                                     | 3          | 3          | 2          |
|   | 10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar. |                                       |            |            |            | 8                                     | 4          | 3          | 2          |

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

| Ünite                              | Kazanımlar  | 1.Sınav |
|------------------------------------|---|---------|
|                                    |   | Senaryo |
| KİMYA BİLİMİ                       | 9.1.1.1 Kimyanın bilim olma sürecini açıklar  |         |
|                                    | 9.1.2.1 Kimyanın ve kimyacıların çalışma alanlarını açıklar.  |         |
|                                    | 9.1.3.1 Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembollerleriyle 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.                    |         |
|                                    | 9.1.4.2 Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.                                 |         |
|                                    | 9.1.4.3 Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.   | 1       |
| ATOM VE PERİYODİK SİSTEM           | 9.2.1.1 Dalton,Thomson,Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.   |         |
|                                    | 9.2.2.1 Elektron,proton ve nötronun yüklerini,kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.             |         |
|                                    | 9.2.3.1 Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.  |         |
|                                    | 9.2.3.2 Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.  | 1       |
|                                    | 9.2.3.3 Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.  |         |
| KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER | 9.3.1.1 Kimyasal türleri açıklar.   | 1       |
|                                    | 9.3.2.1 Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.   |         |
|                                    | 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.                           |         |
|                                    | 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.   |         |
|                                    | 9.3.4.3 Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.                               |         |
|                                    | 9.3.5.1 Fiziksel ve kimyasal değişimi,kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.           |         |
| MADDEİN HALLERİ                    | 9.4.1.1 Maddenin farklı hallerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.                                |         |
|                                    | 9.4.2.1 Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.  | 1       |
|                                    | 9.4.3.1 Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.  |         |
|                                    | 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. |         |
|                                    | 9.4.3.4 Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.                          |         |