

T.C.
BİLECİK VALİLİĞİ
2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ İL SINIF/ALAN ZÜMRELERİ
(İLÇE ZÜMRE BAŞKANLARI) TOPLANTISI
(EK ZÜMRE TOPLANTISI)

Toplantı Tarihi: 25.09.2023

Toplantı Saati: 10.00

Toplantı No: 2

GÜNDEM:

1. Açılışyoklama,
2. MillîEğitimBakanlığının 8 Eylül 2023 CumagünüResmîGazete'de 32303 Sayıileyayımladığı MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI ORTAÖĞRETİM KURUMLARI YÖNETMELİĞİNDE DEĞİŞİKLİK YAPILMASINA DAİR YÖNETMELİK ile 9 Eylül 2023 CumartesiğünüResmîGazete'de 32304 sayıileyayımladığı MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI ÖLÇME VE DEĞERLENDİRME YÖNETMELİĞİ gereğinceokullardayapılacak yazılıyoklamaların, konusorudağılımtablolarının(BelirtkeTablosu) oluşturulması
3. 9. sınıflarda 1. Dönemilgenelindeortakyapılacak 2.sınavlara aitbelirtketablolarınınoluşturulması
4. Sınavlarıuygulamalıolarakyapılacakolanderslerinilgilibecerilerineaityüzdelikdağılımlarınınbelirlenmesiveuygulamausulününkararabağlanması
5. Kapanış

GÜNDEM MADDELERİNİN GÖRÜŞÜLMESİ

1. Yapılan yoklamada toplantıya aşağıda isimleri ve görev yerleri belirtilen Kimya öğretmenleri katılmıştır.

Gülseren ÖZÇELİK (Zümre Başkanı):Pazaryeri İlçesi Kimya Zümre Başkanı

Pelin SEVİNÇ: Merkez İlçe Kimya Zümre Başkanı

Harun ELCİ:Bozüyük İlçe Kimya Zümre Başkanı

Sinem PAKIR:Osmaneli İlçesi Kimya Zümre Başkanı

Gülümser ORAL:Gölpazarı İlçesi Kimya Zümre Başkanı

Esra ÖZKARA:Söğüt İlçesi Kimya Zümre Başkanı

2. MillîEğitimBakanlığının 8 Eylül 2023 Cuma günü Resmî Gazete'de 32303 Sayı ile yayımladığı MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI ORTAÖĞRETİM KURUMLARI YÖNETMELİĞİNDE DEĞİŞİKLİK YAPILMASINA DAİR YÖNETMELİK ile 9 Eylül 2023 Cumartesi günü Resmî Gazete'de 32304 sayı ile yayımladığı MİLLÎ EĞİTİM BAKANLIĞI ÖLÇME VE DEĞERLENDİRME YÖNETMELİĞİ gereğince okullarda yapılacak yazılı yoklamaların, konu soru dağılım tablolarını (Belirtke Tablosu) aşağıdaki gibidir:

9. SINIF 1. YAZILI SINAV					
Ünite	Konu	Kazanımlar	1. SENARYO SORU SAYISI	2.SENARYO SORU SAYISI	3. SENARYO SORU SAYISI
1	KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1	-	-
		9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların çalışma alanlarını açıklar.	1	2	1
		9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir	1	1	1
		9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	1	1	1
		9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında uyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.	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.	1	-	1
2	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1	1	-
		9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1	2	2
		9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	1	1	1
		9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır	1	-	-
TOPLAM:			10	10	8

10. SINIF 1. YAZILI					
Ünite	Konu	Kazanımlar	1. SENARYO SORU SAYISI	2.SENARYO SORU SAYISI	3. SENARYO SORU SAYISI
1	KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	5	6	4
		10.1.2.1 Mol kavramını açıklar.	5	4	4
TOPLAM:			10	10	8

11. SINIF 1. YAZILI					
Ünite	Konu	Kazanımlar	1. SENARYO SORU SAYISI	2.SENARYO SORU SAYISI	3. SENARYO SORU SAYISI
1	MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	2	1	2
		11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	2	2	1
		11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar	2	2	2
		11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	2	2	-
		11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	2
2	GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	2	1
TOPLAM:			10	10	8

11. SINIF 2. YAZILI

Ünite	Konu	Kazanımlar	1. SENARYO SORU SAYISI	2.SENARYO SORU SAYISI	3. SENARYO SORU SAYISI
1	MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	1	1	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	-	-
2	GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	-	1	-
		11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	4	4	3
		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.	2	2	1
		11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar.	1	1	1
		11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.	1	-	1
TOPLAM:			10	10	8

12. SINIF 2. YAZILI

Ünite	Konu	Kazanımlar	1. SENARYO SORU SAYISI	2.SENARYO SORU SAYISI	3. SENARYO SORU SAYISI
1	KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	-
		12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1	-	1
		12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1	1	1
		12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.	2	3	1
		12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.	1	1	1
2	KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.	1	1	1
		12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar.	2	2	2
		12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.	1	1	1
TOPLAM:			10	10	8

3. 9.sınıflarda 1. Dönem il genelinde ortak yapılacak 2.sınavlara ait belirtke tablosu aşağıdaki gibidir:

9. SINIF ORTAK SINAV			
Ünite	Konu	Kazanımlar	Soru sayısı
1	KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1
		9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların çalışma alanlarını açıklar.	1
		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.	1
		9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.	1
2	ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	1
		9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	4
		9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1
		9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	2
		9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	4
3	KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1
		9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
TOPLAM:			20

4. Kimya dersi için uygulama sınavı yoktur.

5. Gülseren ÖZÇELİK: İyi bir eğitim öğretim yılı geçirilmesi dileyerek toplantıya son verildi.

Toplantıya Katılanlar:

Gülseren ÖZÇELİK (Zümre Başkanı) Pazaryeri İlçesi Kimya Zümre Başkanı



Pelin SEVİNÇ Merkez İlçe Kimya Zümre Başkanı



Harun ELÇİ Bozüyük İlçe Kimya Zümre Başkanı



Sinem PAKIR Osmaneli İlçesi Kimya Zümre Başkanı



Gülümser ORAL Gölpazarı İlçesi Kimya Zümre Başkanı



Esra ÖZKARA Söğüt İlçesi Kimya Zümre Başkanı

