

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI  
SÜLEYMAN DEMİREL ANADOLU LİSESİ  
KİMYA DERSİ 1.DÖNEM

ZÜMRE ÖĞRETMENLER KURULU TOPLANTI TUTANAĞI

TOPLANTI TARİHİ/SAATİ:04/10/2024 12.35

TOPLANTI NO : 2

TOPLANTI YERİ :Kimya Laboratuvarı

TOPLANTIYA KATILANLAR :Figen KOŞUMCU, İsmail ÖNCAN, Ebru KARAKAYA

**GÜNDEM MADDELERİ**

1. Açılış ve yoklama.
2. Sınav uygulamalarındaki değişikliklere göre sınav planlamalarının yapılması.
3. Dilek temenniler, kapanış

**GÜNDEM MADDELERİNİN GÖRÜŞÜLMESİ VE ALINAN KARARLAR**

1--Zümre Başkanı Figen KOŞUMCUyi dilekleri ile toplantıyı açtı ve yoklama yapıldı. Eksik olmadığı görüldü ve gündem maddelerine geçildi.

2- Bakanlığın belirlemiş olduğu senaryolar çerçevesinde aşağıdaki tabloya göre sınavların yapılması kararlaştırıldı.

	9. sınıf		10. sınıf		11. sınıf		12. sınıf	
	1.Sınav	2.Sınav	1.Sınav	2.sınav	1.Sınav	2.sınav	1.Sınav	2.sınav
SÜLEYMAN DEMİREL A.L.	2. senaryo	2. senaryo	1. senaryo	3. senaryo	3. senaryo	3. senaryo	1. senaryo	1. senaryo

Ek:

9. sınıflar 1. Ve DÖNEM 1. Ve 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Ünite	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
		KİMYA BİLİMİ	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.	1	1		
9.1.2.1. Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.	1		1	1	1	1	1
9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkıları açısından değerlendirir.*				1			
9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunulan elementlerin adlarını sembolleriyle eşleştirir.	1		1	1	1	1	
9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.	1		1	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		1				
9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.	1		1	1			1
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.	1	1	1			
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1	1	1	1		1
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	1	1		1	1	1
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.				1		
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.				2	1	1
	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.				1	1	1
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.				1	1	

10. sınıflar 1. DÖNEM 1. Ve 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

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

11. sınıflar 1. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Ünite	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
		MODERN ATOM	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		1	1		1	

	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	1	1	3	1	1	1
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.		1		1		
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1				
<b>GAZLAR</b>	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1	1	1			
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	2	1		1	1	1
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.				2	1	1
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar.				1	1	1
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.				2	1	2
	11.2.5.1. Gazların sıkışma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.				1	1	1

12. sınıflar 1. DÖNEM 1. Ve 2. ORTAK YAZILI KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Ünité	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
<b>KİMYA VE ELEKTRİK</b>	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1	1	1			1
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1				
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	2	1		1		
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	2	1	3	2	1	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. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum	1	1	1			

iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.*						
12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.				1	1	2
12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilmiş sürecini açıklar.				1	1	1
12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.				1	1	1
12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.						1
12.2.1.2. 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	1	1
12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.				1	1	1

3- Söz alan olmadı. Zümre başkanı Figen KOŞUMCU 2024-2025 Eğitim Öğretim yılı birlik ve beraberlik içinde geçirilmesi, öğrencilerimizin başarılarının artarak devam etmesi, mutlu ve huzurlu bir yıl geçirmesi dilekleri ile toplantı bitirildi.

**Figen KOŞUMCU**  
Kimya Öğretmeni

**İsmail ÖNCAN**  
Kimya Öğretmeni

**Ebru KARAKAYA**  
Kimya Öğretmeni

**UYGUNDUR**  
**09/10/2024**  
**Nedret ÇAPRAK**  
Okul Müdürü