

## 9.SINIF KONULARI

### 1. DÖNEM 1.SINAV

#### SENARYO 1

KİMYANIN ÇALIŞMA ALANLARI (1)

KİMYA BİLİMİNE KATKI SAĞLAYAN BİLİM İNSANLARI(1)

GÜNLÜK HAYATTA KULLANILAN KİMYASALLAR(2)

LAB. KURALLARI-GÜVENLİK İŞARETLERİ(1)

LAB. MALZEMELERİ(1)

ATOM MODELLERİ(3)

PERİYODİK CETVELDE YER BULMA(1)

GRUP ÖZELLİKLERİ (1)

#### SENARYO 2

KİMYANIN ÇALIŞMA ALANLARI (1)

KİMYA BİLİMİNE KATKI SAĞLAYAN BİLİM İNSANLARI(1)

BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI(1)

LAB. KURALLARI- GÜVENLİK İŞARETLERİ (1)

LAB. MALZEMELERİ(1)

ATOM MODELLERİ(3)

PERİYODİK CETVELDE YER BULMA(2)

GRUP ÖZELLİKLERİ (1)

### 1. DÖNEM 2. SINAV

#### SENARYO 1

PERİYODİK ÖZELLİKLER(2)

ELEMENT SEMBOLLER(1)

KİMYASAL TÜRLERİN EŞLEŞTİRİLMESİ(1)

GÜÇLÜ ETKİLEŞİMLER(1)

METALİK BAĞ(1)

İYONİK BAĞ OLUŞUMU VE ÖZELLİKLERİ(1)

LEWİS GÖSTERİMİ(2)

İYONİK BAĞ ADLANDIRILMASI(2)

SENARYO 2

PERİYODİK ÖZELLİKLER(2)

ELEMENT SEMBOLLERİ(1)

KİMYASAL TÜRLERİN EŞLEŞTİRİLMESİ(2)

GÜÇLÜ ETKİLEŞİMLER(1)

METALİK BAĞ(1)

İYONİK BAĞ OLUŞUMU VE ÖZELLİKLERİ(1)

LEWİS GÖSTERİMİ(1)

İYONİK BAĞ ADLANDIRILMASI(2)

10.SINIF

Uşak İl Milli Eğitim Müdürlüğü 10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru 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		
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo
Kimyanın Temel Kavramları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kavramlarını açıklar.	10	4	5	7	3	1	2	2
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	10	2	5	3	3	4	2	4
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.					6	3	2	2
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birimleri ile ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.					8	2	4	2

• İl İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular dışındakiler, 20 soru göz önünde bulundurularak planlanmıştır.

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

## 11.SINIF

Uşak İl Milli Eğitim Müdürlüğü 11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Çiite	Kazanımlar	1. Sınav			2. Sınav				
		İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
			1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav		1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomun kuantum modeline açıklar	3	3	3	2	1	1	1	
	11.1.2.1. Noer atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar	3	2	2	1	1	1	1	
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar	4	1	2	3	2	1	1	
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar	4		1	1	1	1		
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar	2	2	2	1	1		1	
GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar	1	1		1			1	
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar	3	1		1	2	3	2	
	11.2.1.2. Deneyisel yoktan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar					2	1	2	
	11.2.3.1. Gaz davranışlarını kinetik teori ile açıklar					3	1	1	
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar					5	1	1	
11.2.5.1. Gazların sıkıştırma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır					2	1	2		

- İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (sıradan), 20 soru gün özetinde bulundurulacak şekilde yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sonuna kadar gün özetinde bulundurulacak örnek senaryolar tablosunda gösterilmiştir.

## 12.SINIF

Uşak İl Milli Eğitim Müdürlüğü 12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Çiite	Kazanımlar	1. Sınav			2. Sınav				
		İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav			İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav		
			1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav		1. Sınav	2. Sınav	3. Sınav
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıtır	2	2	3		1		1	
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar	1	1	2					
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar	5	3	2		2	1	1	
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istenilmesini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar	10	4	3		4	2	1	
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar	1						2	
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin ömrünü kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin ömrünü kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar *	1							
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zarfın ve değişime uğrayan madde kullanı açısından açıklar					4	2	2	
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilme sürecini açıklar					2		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		1	
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşiklerin ayırt edici					2	1	1	
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve molekül formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar yapar					2	1	2	
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.					2	1	2	

- İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (sıradan), 20 soru gün özetinde bulundurulacak şekilde yapılmıştır.
- Okul genelinde yapılacak sınavlarda açık uçlu sorular sonuna kadar gün özetinde bulundurulacak örnek senaryolar tablosunda gösterilmiştir.
- \*12.1.4.2. kazanımda yer alan "Güneş pilleri ve yakıt pilleri" ifadesi sadece F en Lisevi eğitim programında yer almaktadır.

MEB yayınladığı konu soru dağılım tabloları kabul edilmiştir.