

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	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
Kimyanın Temel Kanunları Ve Kimyasal Hesaplamalar	10.1.1.1. Kimyanın temel kanunlarını açıklar.	10	3	5	4	3	4	4	6	4	5	5	4	1	1	3		1	1	2	1	1	
	10.1.2.1. Mol kavramını açıklar.	10	3	5	5	4	3	6	4	4	4	3	4	2	2	2		2	2	1	1	1	2
	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.												5	2	1	2	3	1	4	4	2	2	2
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.												7	3	6	3	4	3	3	3	3	4	4
TOPLAM MADDE SAYISI		20	6	10	9	7	7	10	10	8	9	8	20	8	10	10	7	7	10	10	7	8	8

•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.

7. senaryo uygulanacaktır

Abel Öner

11. 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	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
MODERN ATOM TEORİSİ	11.1.1.1. Atomu kuantum modeliyle açıklar.	4	1	1	2	3	1	2	1	3	2	3	1							1		1	
	11.1.2.1. Nötr atomların elektron dizilimleriyle periyodik sistemdeki yerleri arasında ilişki kurar.	3	2	3	2	2	1	3	2	2	3	2	1	1	1	1			1	1		1	
	11.1.3.1. Periyodik özelliklerdeki değişim eğilimlerini sebepleriyle açıklar.	4	3	3	2	2	1	2	1	2	1	2	2	1	1				1		1		
	11.1.4.1. Elementlerin periyodik sistemdeki konumu ile özellikleri arasındaki ilişkileri açıklar.	3	1	1	2	1	1	2	2	1	2	1	1						1				
	11.1.5.1. Yükseltgenme basamakları ile elektron dizilimleri arasındaki ilişkiyi açıklar.	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	2			1	1	1				1	1	
GAZLAR	11.2.1.1. Gazların betimlenmesinde kullanılan özellikleri açıklar.	1			1		1		3	1			1	1		1	1	1				1	
	11.2.1.2. Gaz yasalarını açıklar.	3		2			2						2	2	1	3		1	1	3	2	3	2
	11.2.2.1. Deneysel yoldan türetilmiş gaz yasaları ile ideal gaz yasası arasındaki ilişkiyi açıklar.												1	1	2	2	3	2	2	1	2		
	11.2.3.1. Gaz davranışlarının kinetik teori ile açıklar.												3	1	1	1	1	1	1	1	1	1	2
	11.2.4.1. Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattaki örnekler üzerinden açıklar.												4	2	1	1	1	1	1	1	2	1	1
	11.2.5.1. Gazların sıkıştırma/genleşme sürecinde gerçek gaz ve ideal gaz kavramlarını karşılaştırır.												3	1	1	1	1	1	1	1	1	2	1
TOPLAM MADDE SAYISI		20	8	11	10	9	8	10	10	10	10	8	20	10	9	10	7	7	10	10	10	9	9

*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.

6. senaryo uygulanacaktır

Arslan

12. 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	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo			
KİMYA VE ELEKTRİK	12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	2	2	3	2	3	2	2	3	2	2	2	1	1	1				1	1						
	12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1		2	1	1	2	1	1	1								1							
	12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	5	2	2	2	2	1	2	2	2	1	4	2		1				1	1	1					1
	12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	9	2	2	2	1	2	2	1	2	1		3	1	1	2			1		1					
	12.1.4.1. Standart koşullarda galvanik pillerin voltajını ve kullanım ömrünü örnekler vererek açıklar.	2		1	2		2		1	1	2		1	1		1	1	1		1						
	12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar. Güneş pilleri, yakıt pilleri ve lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.*	1												1												
	12.1.5.1. Elektroliz olayını elektrik akımı, zaman ve değişime uğrayan madde kütlesi açısından açıklar.												4	2	1	1	2	1	1	1	1					1
	12.1.5.2. Kimyasal maddelerin elektroliz yöntemiyle elde edilış sürecini açıklar.												2			1	1	1		1						
	12.1.6.1. Korozyon önleme yöntemlerinin elektrokimyasal temellerini açıklar.												1		1		1				1					
	12.2.1.1. Anorganik ve organik bileşiklerin özelliklerini açıklar.												2	1	1	1	1	1	1	2						1
	12.2.1.2. Anorganik ve organik bileşikleri ayırt eder.												2		1	1		1	1	1	1					1
	12.2.2.1. Organik bileşiklerin basit ve moleköl formüllerinin bulunması ile ilgili hesaplamalar vapar.												2	1	1	2	1	2	1	1	1					1
	12.2.3.1. Karbon allotroplarının özelliklerini yapılarıyla ilişkilendirir.															1	2			1	1	1				1
	TOPLAM MADDE SAYISI	20	7	8	10	7	8	8	8	8	7	6	20	8	9	10	7	7	10	9	8	0	6			

*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.

*12.1.4.2. kazanımında yer alan "Güneş pilleri ve yakıt pilleri" ifadesi sadece Fen Lisesi öğretim programında yer almaktadır.

3. senaryo uygulanacaktır.

Aysel Ulu