

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2.DÖNEM 9. SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

ÖĞRENME ALANI (ÜNİTE ADI) (TEMA)	ALT ÖĞRENME ALANI (KONU ADI)	KAZANIMLAR	2.DÖNEM														
			1.SINAV					2.SINAV									
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)				İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)								
				SENARYO					SENARYO								
	1	2	3	4	5		1	2	3	4	5						
ATOM VE PERİYODİK	Periyodik sistem	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar		2	1				2								
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	Güçlü Etkileşimler	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir		2	1	2	2	1									
		9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar		1	1	1	1	1		1	1				1		
		9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.		1	1	1	1	1				1					
		9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	1	1	1	1		1	1					1	
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.		1	1	1	1											
	Zayıf Etkileşimler	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırır eder. 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırır eder.		1	1	2	2	2			1	1	1	1	1		
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. 9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.		1	1		1	1				1	1	1	1	1		
MADDENİN HALLERİ	Maddenin Fiziksel Hâlleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.									1	1	1	1			
	Katılar	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.									1	1	1	1	1		
	Sıvılar	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar									1	1	1	1	1	1	
		9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.									1	1	1	1	1	1	
		9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.													1		
	Gazlar	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar. 9.4.4.2. Gazların sıcaklık, basınç, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.										1	2		1		
		9.4.4.1. Gazların sıcaklık, basınç, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder 9.4.4.2. Gazların davranışlarını açıklamada gaz kanunlarını ve kinetik teoriyi kullanır.( Fen Lisesi)															1
		9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.													1	1	

\* Konu soru dağılım tabloları her sınıf düzeyi için ayrı ayrı hazırlanır.

\*\* 2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 2.Dönem için 6.sınıf Türkçe ve Matematik ile 9.sınıf TDE ve Matematik derslerinden ülke genelinde yapılacak ortak sınavlarda ÖDSGM tarafından planlama yapılır.

\*\*\* İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (20 tane soru) ya da açık uçlu ve kısa cevaplı sorular göz önünde bulundurularak İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

\*\*\*\* Okul genelinde yapılacak ortak sınavlarda açık uçlu ve kısa cevaplı sorular üzerinden İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2.DÖNEM 10 .SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

ÖĞRENME ALANI (ÜNİTE ADI) (TEMA)	ALT ÖĞRENME ALANI (KONU ADI)	KAZANIMLAR	2.DÖNEM												
			1.SINAV					2.SINAV							
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)					İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)					
				SENARYO						SENARYO					
	1	2	3	4	5		1	2	3	4	5				
KİMYANIN TEMEL KANUNLARI VE KİMYASAL HESAPLAMALAR	. Kimyasal Tepkimelerde Hesaplamalar	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.		2		2				1					
KARIŞIMLAR	Homojen ve Heterojen Karışımlar	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.		3	3	2	2								
		10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözücünün birbiri içinde dağılma özelliklerine göre sınıflandırır.							1						
		10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.													
		10.2.3.1. Heterojen karışımları açıklar.									1				
		10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.		1		1	1	1							
		10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar 10.2.2.4. Çözeltilerin koligatif özelliklerini yorumlar										1			
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar		2	2	2	2	2		1	1			1	1	
10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.		1	1		1	1						1			
Ayrırma ve Safılaştırma Teknikleri	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.		1	2	1	2	1			1		1	2	1	
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	Asitler ve Bazlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.					1	1			1	2	2	1	
		10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.									1	1	1	1	1
	Asitlerin ve Bazların Tepkimeleri	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.									1	1	1	1	2
		10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.									1	1	1	1	1
	Hayatımızda Asitler ve Bazlar	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar									1	1	1	1	
		10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.									1		1		1
Tuzlar	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.									1				1	
. KİMYA HER YERDE	Yaygın Günlük Hayat Kimyasalları	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar									1	1		1	1
		10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.													

\*\* 2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 2.Dönem için 6.sınıf Türkçe ve Matematik ile 9.sınıf TDE ve Matematik derslerinden ülke genelinde yapılacak ortak sınavlarda ÖDSGM tarafından planlama yapılır.

\*\*\* İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (20 tane soru) ya da açık uçlu ve kısa cevaplı sorular göz önünde bulundurularak İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

\*\*\*\* Okul genelinde yapılacak ortak sınavlarda açık uçlu ve kısa cevaplı sorular üzerinden İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2.DÖNEM 11 . SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

ÖĞRENME ALANI (ÜNİTE ADI) (TEMA)	ALT ÖĞRENME ALANI (KONU ADI)	KAZANIMLAR	2.DÖNEM												
			1.SINAV					2.SINAV							
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)				İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)						
				SENARYO					SENARYO						
1	2	3	4	5	1	2	3	4	5						
GAZLAR	Gaz Karışımları	11.2.4.1Gaz karışımlarının kısmi basınçlarını günlük hayattan örneklerle açıklar		1					1						
SIVI ÇÖZELTİLER	Çözücü Çözünen Etkileşimleri	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.		1	1	1	1	1							
		11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1	2	1	1	1		1					
	Derişim Birimleri	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		1	1	1	1								
	Koligatif Özellikler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	1	1	1	1						1	
	Çözünürlük	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır		1	1	1	1	1							
	Çözünürlüğe Etki Eden Faktörler	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1	1	1							
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	Tepkimelerde Isı Değişimi	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar		1	1	1	1	1							
	Oluşum Entalpisi	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar		1	1	1	1	1							1
	Bağ Enerjileri	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar		1	1		1	1							
	Tepkime Isılarının Toplanabilirliği	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.					1	1		1	1	1	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	Tepkime Hızları	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.								1	1	1	1		
		11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.								1	1	1	1	1	1
	Tepkime Hızını Etkileyen Faktörler	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.								1	1	2	2	2	2
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	Kimyasal Denge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.									1	1			
		Dengeyi Etkileyen Faktörler	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.							1	1	2	2	2	2
	Sulu Çözelti Dengeleri	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.								1	1			1	1
		11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.								1	1			1	1
		11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını, su ile etkileşimleri temelinde açıklar													
		11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.													1
11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.															

\* Konu soru dağılım tabloları her sınıf düzeyi için ayrı ayrı hazırlanır.

\*\* 2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 2.Dönem için 6.sınıf Türkçe ve Matematik ile 9.sınıf TDE ve Matematik derslerinden ülke genelinde yapılacak ortak sınavlarda ÖDSGM tarafından planlama yapılır.

\*\*\* İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (20 tane soru) ya da açık uçlu ve kısa cevaplı sorular göz önünde bulundurularak İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

\*\*\*\* Okul genelinde yapılacak ortak sınavlarda açık uçlu ve kısa cevaplı sorular üzerinden İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2.DÖNEM 12 .SINIF KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

ÖĞRENME ALANI (ÜNİTE ADI) (TEMA)	ALT ÖĞRENME ALANI (KONU ADI)	KAZANIMLAR	2.DÖNEM											
			1.SINAV					2.SINAV						
			İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)				İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Çoktan seçmeli 20 soru)	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav (Açık uçlu ve kısa cevaplı soru)					
				SENARYO					SENARYO					
	1	2	3	4	5		1	2	3	4	5			
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	Lewis Formülleri	12.2.4.1 Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.		1	1	1			1					
	Hibritleşme-Molekül Geometrilere	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar		1	1	1	1	1					1	1
		12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.		1	1	1	1	1					1	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	Hidrokarbonlar	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt ede		1		1	1							
		12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar		2	1	1	2	2		1		1	1	2
		12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	1	2	2		1		1	1	1
		12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	1	1	1		1	1	1	1	
		12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	1	1	1		1	1	1	1	1
	Fonksiyonel Gruplar	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.		1	1		1	1		1	1	1		
	Alkoller	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar								1	1	1	1	1
	Eterler	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.								1	1	1	1	1
	Karbonil Bileşikleri	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.								1	1	1	1	1
Karboksilik Asitler	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.								1	1		1	1	
Esterler	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.								1	1				
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	Fosil Yakıtlar	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.												
	Alternatif Enerji Kaynakları	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıtır.												

\* Konu soru dağılım tabloları her sınıf düzeyi için ayrı ayrı hazırlanır.

\*\* 2023-2024 Eğitim Öğretim Yılı 2.Dönem için 6.sınıf Türkçe ve Matematik ile 9.sınıf TDE ve Matematik derslerinden ülke genelinde yapılacak ortak sınavlarda ÖDSGM tarafından planlama yapılır.

\*\*\* İl/İlçe genelinde yapılacak ortak sınavlarda çoktan seçmeli sorular (20 tane soru) ya da açık uçlu ve kısa cevaplı sorular göz önünde bulundurularak İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.

\*\*\*\* Okul genelinde yapılacak ortak sınavlarda açık uçlu ve kısa cevaplı sorular üzerinden İL ZÜMRESİ tarafından planlama yapılır.