SAKARYA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024/2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2. Dönem Ortak Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

9. SINIF KİMYA DERSİ

(ALANINIZA UYGUN BAŞLIK EKLEYİNİZ)	KAZANIM/ÖĞRENME ÇIKTISI	SENARYOLAR											
		1.Sınav						2.Sınav					
		1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6
	3.2 Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.		1		1								
	3.3 İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir	1	1		2								
	3.3.1 İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1						1		
	3.3.3 Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	1	1	1								
	3.3.4 Kovaletn bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1						1		
	3.3.5 Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1	1	1		1							
	3.4.1.Zayıf ve kuvetli etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1	2	1	2	1			1				
	3.4.2 Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	1	1	1	1			1		1		
	3.4.3 Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri, arasında ilişki kurar.	1	1	2	1	1		1	1				
	3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimnlerin kopan ve oluşan bağ enerjileri büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1		1		1		1	1		1		
	4.1 Maddenin farklı hallerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.	1		1		1		1	1	1			
	4.2 Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.							1	1	1	1	1	
	4.3.1/2 Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.							1	1	1	1	1	
	4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.							1	1	2	1	1	
	4.3.4 Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.							1	1	1	1	1	
	4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.							1	1	1	1	1	
	4.4.2 Gazların basınç sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder							1		2		1	
	4.4.3. Saf maddelerin hal değişim grafiklerini yorumlar.							1		1	1	1	
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10	6		10	10	10	10	7	

Bu Konu Soru Dağılım Tablosu KİMYA DERSİ İl Sınıf/Alan Zümre Başkanları tarafından hazırlanmıştır.

İL	:	SAKARYA :
YAZILI SINAV DÖNEMİ	:	2. DÖNEM
OKUL TÜRÜ_SINIF	:	FEN,ANADOLU VE MESLEK LİSELERİ 10.SINIF
DERS ADI	:	10.SINIF KİMYA

		1. YAZILI				2.YAZILI			
		OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV				OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV			
SIRA	KAZANIMLAR	Senaryo 1	Senaryo 2	Senaryo 3	Senaryo 4	Senaryo 1	Senaryo 2	Senaryo 3	Senaryo 4
1	10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar.(kütlenin korunum kanununu açıklar.)								
2	10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar.(sabit oranlar kanununu açıklar ve hesaplamalarını yapar)								
3	10.1.1.1 Kimyanın temel kanunlarını açıklar.(katlı ornalar kanununu açıklar he hesaplamalarını yapar)								
4	10.1.2.1 Mol kavramını açıklar.(Bileşik mol kütlelerini hesaplar.)								
5	10.1.2.1 Mol kavramını açıklar.(Kütle,tanecik sayısı ve hacim cinsinden mol hesaplamaları yapar.)								
6	10.1.2.1 Mol kavramını açıklar.(Atom ve molekül üzerinden mol hesaplamalarını yapar.)								
7	10.1.3.1. Kimyasal tepkimeleri açıklar.								
8	a.Tepkime denkleştirmelerini yapar								
9	b.Yanma, sentez (oluşum), analiz (ayrışma), asit-baz, çözünme-çökelme tepkimeleri örneklerle açıklanır. c. Kurşun(II) iyodürün çökmesi deneyi yaptırılır								
10	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.				2				
11	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1	1	1	1				1
12	a. Homojen ve heterojen karışımların ayırt edilmesinde belirleyici olan özellikler açıklanır.	1	1	1	1	1	1		1
13	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1	1		1	1			1
14	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2	3	3	2	1	1	1	1
15	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.(koligatif özellikleri açıklar)	1	1	2	1	1			1
16	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	3	2	2	2	1	1	1	1
17	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1	1	1		1	1	1	
18	10.3.2.1. a. Nötralleşme tepkimeleri, asidin ve bazın mol sayıları üzerinden açıklanır. b. Sodyum hidroksit ile sülfürik asidin etkileşiminden sodyum sülfat oluşumu deneyi yaptırılarak asit, baz ve tuz kavramları ilişkilendirilir. .						1	1	1
19	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.						2	2	1
20	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar. 10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken					1	1	1	1
21	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.					1		1	1
22	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.					1	1	1	
23	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.					1	1	1	
24	10.4.1.3. Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.								
25	10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar. 10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda								
26	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar. 10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.								
	TOPLAM	10	10	10	10	10	10	10	10

SAKARYA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024/2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2. Dönem Ortak Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

11.SINIF KİMYA DERSİ

(ALANINIZA UYGUN BAŞLIK EKLEYİNİZ)	KAZANIM/ÖĞRENME ÇIKTISI	SENARYOLAR											
		1.Sınav						2.Sınav					
		1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6
	3.1 Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1	1		1								
	3.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2	2	2	1								
	3.3 Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	2	1	1	1								
	3.4 Çözeltileri çözünürük kavramı temelinde sınıflandırır.	1	1	1	1								
	3.5 Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	2	1								
	4.1 Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	2	1	1	2								
	4.2 Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	2	1								
	4.3. bağ enerjileri tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1			1			1		
	4.4 Hess yasasını açıklar.		1		1			1	1		1		
	5.1.1 Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.							1	1	1	1		
	5.1.2 Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.							1	2	1	2		
	5.2 Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.							2	2	2	2		
	6.1 Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.							1	1	1	1		
	6.2 Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.							1	2	2	2		
	6.3 pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.							1	1	1			
	6.3.2 Bronsted Lowry							1		1			
	6.3.3 Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.									1			
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	10	10			10	10	10	10		

Bu Konu Soru Dağılım Tablosu KİMYA DERSİ İl Sınıf/Alan Zümre Başkanları tarafından hazırlanmıştır.

İL	:	SAKARYA
YAZILI SINAV DÖNEMİ	:	2023/2024
OKUL TÜRÜ_SINIF	:	12. SINIF
DERS ADI	:	KİMYA

KONU SORU DAĞILIM TABLOSU			2..DÖNEM									
			1. YAZILI					2. YAZILI				
			OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV				İL/İLÇE GENELİNDE YAPILACAK ORTAK	OKUL GENELİNDE YAPILACAK ORTAK SINAV				
SIRA	KAZANIMLAR		SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4		SENARYO_1	SENARYO_2	SENARYO_3	SENARYO_4	
1	12.2.4.1.Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.		1	1	1	1	-	-	-	-		
2	12.2.5.1.Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.		2	2	1	1		-	-	-	1	
3	12.2.5.2.Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.		1	1	1			-	-	1		
4	12.3.1.1.Hidrokarbon türlerini ayırt eder.		1	1	1	-		-	-	-	1	
5	12.3.1.2.Basit alkanlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1	1	1		-	-	1	3	
6	12.3.1.3.Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	2	1			-	-	1		
7	12.3.1.4.Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	1	1		-	-	1		
8	12.3.1.5.Basit aromatik bileşiklerin adların, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1	1	-		-	-	-	2	
9	12.3.2.1.Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.		-	-	1	1		1	1	1		
10	12.3.3.1.Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		-	-	-	-		2	3	1	1	
11	12.3.4.1.Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		-	-	-	-		2	1	1		
12	12.3.5.1.Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		-	-	-	-		2	2	1	1	
13	12.3.6.1.Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		-	-	-	-		2	2	1		
14	12.3.7.1.Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		-	-	-	-		1	1	1	1	
15												
16												
17												
18												
19												
20												
	TOPLAM											