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
ÇEŞİTLİLİK	9.2.2. İyonik bağın oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1	1	2	1								
	9.2.3. Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1	1	2	1								
	9.2.4. Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	1	1	1	1								
	9.2.5. Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme	1		1									
	9.2.6. Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme	2	2	1	2				1	2			
	9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	2	3	1	2			1	1	1			
	9.2.8. Etkileşimlerin katıların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabilme				1			1	1	1	2		
	9.2.9. Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabilme							1	1	1	1		
	9.2.10. Sıvıların kaynama sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabilme							1	1	1	1		
	9.2.11. Sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabilme							1	1	1	1		
	9.2.12. Adezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabilme							1	1	1	1		
	9.2.13. Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabilme							1	1		1		
SÜRDÜRÜLEBİLİRLİK	9.3.1. Evsel atıklardan metalik nanoparçacık elde etmek üzere deney yapabilme							1			1		
	9.3.2. Metal, alaşım ve metal nanoparçacıkların ekosistemdeki etkilerine ilişkin problem çözebilme												

SAKARYA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024/2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2. Dönem Ortak Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

10. SINIF KİMYA DERSİ

	KAZANIM/ÖĞRENME ÇIKTISI	SENARYOLAR											
		1.Sınav						2.Sınav					
		1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6
	10.1.4.1. Kütle, mol sayısı, molekül sayısı, atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbirleriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.		2										
	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1	1								1		
	a. Homojen ve heterojen karışımların ayırt edilmesinde belirleyici olan özellikler açıklanır. b. Homojen karışımların çözelti olarak adlandırıldığı vurgulanır ve günlük hayattan çözelti örnekleri verilir.	1	1					1	1		1		
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.		1					1			1		
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	3	2					1	1	1	1		
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.(koligatif özellikleri açıklar)	2	1					1			1		
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2	2					1	1	1	1		
	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder	1						1	1	1			
	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		
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.								2	2	1		
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar. 10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.							1	1	1	1		
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.							1		1	1		
	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.							1	1	1			
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.							1	1	1			
	10.4.1.3. Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.												
	10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar. 10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.												
	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar. 10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.												
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10					10	10	10	10		

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

SAKARYA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024/2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2. Dönem Ortak Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

11. SINIF KİMYA DERSİ

	KAZANIM/ÖĞRENME ÇIKTISI	SENARYOLAR											
		1.Sınav						2.Sınav					
		1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6
	11.3.1 Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1	1		1								
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2	2	2	1								
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	2	1	1	1								
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürük kavramı temelinde sınıflandırır.	1	1	1	1								
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	2	1								
	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	2	1	1	2								
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	2	1								
	11.4.3.1. Bağ enerjileri tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1			1			1		
	11.4.4.1. Hess yasasını açıklar.		1		1			1	1		1		
	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	2	1	2		
	11.5.2 Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.							2	2	2	2		
	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.							1	1	1	1		
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.							1	2	2	2		
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.							1	1	1			
	11.6.3.2. Bronsted Lowry							1		1			
	11.6.3.3 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 İl Sınıf/Alan Zümre Başkanları tarafından hazırlanmıştır.

SAKARYA İL MİLLÎ EĞİTİM MÜDÜRLÜĞÜ
2024/2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2. Dönem Ortak Yazılı Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

12. SINIF KİMYA DERSİ

	KAZANIM/ÖĞRENME ÇIKTISI	SENARYOLAR											
		1.Sınav						2.Sınav					
		1	2	3	4	5	6	1	2	3	4	5	6
	12.2.4.1.Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1	1	1	1						1		
	12.2.5.1.Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	2	2	1	1								
	12.2.5.2.Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1	1	1						1			
	12.3.1.1.Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1	1	1							1		
	12.3.1.2.Basit alkanlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	1	1	1					1	3		
	12.3.1.3.Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	2	1						1			
	12.3.1.4.Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1					1			
	12.3.1.5.Basit aromatik bileşiklerin adların, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1							2		
	12.3.2.1.Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.			1	1			1	1	1			
	12.3.3.1.Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.							2	3	1	1		
	12.3.4.1.Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.							2	1	1			
	12.3.5.1.Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.							2	2	1	1		
	12.3.6.1.Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.							2	2	1			
	12.3.7.1.Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.							1	1	1	1		
	TOPLAM SORU SAYISI:	10	10	9	5			10	10	10	10		

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