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
Kimyasal Türler arası Etkileşimler	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.		1					1			2												
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.		1					1			1												
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.		2	1		1	1		1	2	1	1								1			
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	1	2	1	1	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		2	2	1	1		1	1				1	1			1
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	1	1	1	1	1	1		1	1						1			1		1
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar		1	1	1	1	1		1		1	1											
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.		1	1	1				1	1	1	1											
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.		1		1	1	1	1	1			1			1	1		1		1			1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.			1	1		1		1	1		1			1								1
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.				1	1	1	1	1	1	1	1		1	1		1		1				
n Halleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.			1	1			1							1		1						
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.							1				1		1	1	1	1			1	1	1	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.													1	1	2	1	1	1	1	1		1
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.													1					1	1		2	
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.														1	2	1	2	1	1	1	2	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.													1	1				1			1	

Maddeni	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.													1	1	1	1	1	1	1		1	
	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.													1		2					1		1
	9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.															1	1		1	1	1	1	1
	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar.													1					1		1	2	
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**10**	**8**	**10**	**7**	**8**	**8**	**10**	**7**	**10**	**10**	**0**	**10**	**10**	**10**	**7**	**7**	**9**	**9**	**8**	**10**	**10**

• 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. Örnek senaryolara ilişkin açıklamalar ekte verilmiştir.

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
Karışımlar	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.		2	2	2	1	2	3	2	2	2	2				1				2		1	1
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.		1	2			1	1	1	1	1	1											
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.		2	2	3	2	3		2	2	1	3				1				1	2	1	1
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.			1	1	1	1	2	1		1	1											1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.		3	1	2	1	2	2	4	2	2	2		1		1			1		1	1	
Asitler, Bazlar ve Tuzlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.		2	2	2	2	1	2			1			2			2	1	1	1			
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.					1								1	1		1	1	1				
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.													1	2	1	1	2	2			2	3
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.													1		1	1		1	1		1	
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.													1	1				1	1	1		
	10.3.3.2. Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.														1	1		1		1	1	1	
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.													1	1	1	1		1		1	1	1
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.													1	1	1		1	1	1		1	
	10.4.1.3. Polimer, kağıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.														1			1		1	1		
	10.4.1.4. Kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.														1								
	10.4.1.5. İlaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.																						

	10.4.2.1. Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.																				1		
	10.4.2.2. Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.																						
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**10**	**10**	**10**	**8**	**10**	**10**	**10**	**7**	**8**	**9**	**0**	**10**	**10**	**9**	**7**	**8**	**10**	**10**	**9**	**10**	**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. Örnek senaryolara ilişkin açıklamalar ekte verilmiştir.

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
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.		2		1		1	1	2	1													
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1	1			3	1	1	1	2												
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		1		1			1		1	1	3								1			
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	1	1		2	1	1	1	2	1					1						
	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.			1	1	2		1	1		1	1											
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1	2		1		1	1	1		1			1			1			
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.		1	1	1	1	1	1	1	1	1						1						
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1	1	1		1	1	1	1	1	1			1			1					1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1		1		1		1	1											1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1	1		1	1			1				1				1	1	1	1	1	1
Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.					2								1	1				1	1	1	1	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.													1	1	3	2	1	2	1	2	2	
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.													1	1		1	2	2	1	2	1	1
ge	11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengeyi açıklar.														1	2		1	3			1	1
	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.													2	1	2	1	1	1	1	2	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.													1			2	1		1	1		1

Kimyasal TepkimelerdeDen	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.													2	1	1	1			1	1	1	1
	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.																						1
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar.																						
	11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.																						
	11.6.3.6. Tampon çözeltilerin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.														1								
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.																						
	11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.																						
	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar.																						
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**10**	**8**	**8**	**8**	**10**	**8**	**8**	**8**	**10**	**8**	**0**	**10**	**8**	**8**	**10**	**8**	**10**	**9**	**10**	**8**	**10**

• 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. Örnek senaryolara ilişkin açıklamalar ekte verilmiştir.

,

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
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.			1	1	1	1	1	1		2	1											
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.			1	2		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	2			1				1			1	1
Organik Bileşikler	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.			1	1		1		1	1	1	1											
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1	3	2	2	2	2	1	1	1			1				1		1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1		1	2	2	1	1	1	1			1							1	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1		1	1	2	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							
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.			1		1				1	1	1						1	1		1		
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.					1			1					2	1	1	2	1	1	1	1	1	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1		1	1	1		1	1		
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.													2	1	2	2	2	1	2	1	1	2
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1	1	1	2	1	1	1	1	1	2
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.													1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
aynakları ve Gelişmeler	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.													1				1			1	1	
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır.														1	1		1		1	1	1	
	12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir																	1					

Enerji Ka Bilimsel	12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.																						
	12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.																			1			
TOPLAM MADDE SAYISI		**0**	**6**	**9**	**8**	**8**	**10**	**10**	**9**	**8**	**10**	**10**	**0**	**8**	**9**	**8**	**8**	**10**	**7**	**8**	**9**	**10**	**10**

• 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. Örnek senaryolara ilişkin açıklamalar ekte verilmiştir.