

## 9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu 2. DÖNEM

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		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	
ATOM VE PERİYODİK SİSTEM	9.2.1.1. Dalton, Thomson, Rutherford ve Bohr atom modellerini açıklar.													
	9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.	1		1	1									
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.	1	1		1	1								
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine göre sınıflandırır.		1	1		1								
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerin değişme eğilimlerini açıklar.	1	1	1	1	1				1				1
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİ	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1	1		1									
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1	1	1		1							1	
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1	1	1	1	1			1	1	1	1	1	1
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1		1	1								
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	1	1	1	1			1	1	1	1	1	1
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1	1								
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1		1						1				
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.		1	1	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
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.								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	
MADDEİN HÂLERİ	9.4.1.1. Maddenin farklı hâllerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.												1	
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar								1	1	1	1	1	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.								1		1	1		
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.									1		1	1	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.								1					1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.									1	1			
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.								1					
	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.													
	9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.								1					1
	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar.													
DOĞA VE KİT	9.5.1.1. Suyun varlıkları için önemini açıklar.													
	9.5.1.2. Su tasarrufuna ve su kaynaklarının korunmasına yönelik çözüm önerileri geliştirir. Suyu													
	9.5.2.1. Hava, su ve toprak kirliliğine sebep olan kimyasal kirleticileri açıklar.													
	9.5.2.2. Çevreye zarar veren kimyasal kirleticilerin etkilerinin azaltılması konusunda çözüm önerilerinde bulunur.													

Mehmet KULAKLI  
Bursa İl Kimya Zümre Başkanı