

## 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 9. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	10. Senaryo
ÇEŞİTLİLİK	9.2.1 Metalik bağ oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütür	
	9.2.2 İyonik bağın oluşumuna yönelik bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1
	9.2.3.Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1
	9.2.4.Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	2
	9.2.5.Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme	2
	9.2.6.Bileşikler adlandırılma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme	2
	9.2.7.Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	2
ÇEŞİTLİLİK	9.2.8.Etkileşimlerin katların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabilme	
	9.2.9.Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabilme	
	9.2.10.sıvıların kaynama sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabilme	
	9.2.11.sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	
	9.2.12.Adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabilme	
	9.2.13.Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabilme	
SÜRDÜRÜLEBİLİRLİK	9.3.1.Evsel atıklardan metalik nanoparçacık elde etmek üzere deney yapabilme	
	9.3.2.Metal alaşım ve metal nanoparçacıklarının ekosistemdeki etkilerine ilişkin problem çözebilme	
TOPLAM SORU SAYISI		10

## 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 10. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

	KAZANIMLAR	10.Senaryo
KARIŞIMLAR	10.2.1.1.Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1
	10.2.1.2.Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.2.1.3.Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2
	10.2.1.4.Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	2
	10.2.2.1.Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2
ASİTLER,BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1.Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
	10.3.1.2.Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	
	10.3.2.1.Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	
	10.3.2.2.Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	
	10.3.3.1.Asitler ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	
	10.3.3.2.Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	
	10.3.4.1.Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
TOPLAM SORU SAYISI		9

2024-2025 EĞİTİ ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 11. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

KAZANIMLAR		2. Senaryo
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRLÜ	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
KİMYASAL TEPKİME ERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	
<b>TOPLAM SORU SAYISI</b>		<b>7</b>

2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM 12. SINIFLAR KİMYA DERSİ KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

KAZANIMLAR		3. Senaryo
KİMYA VE ELEKTRİK	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	
12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		
<b>TOPLAM SORU SAYISI</b>		<b>6</b>