

9. SINIFLAR

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

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Geneliinde Yapılacak 1. Ortak Sınav										Okul Geneliinde Yapılacak 2. 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		
ÇEŞİTLİLİK	9.2.1. Metalik bağ oluşumuna yönelik tımevarımsal akıd yitirir.					1	1	1															
	9.2.2. İyonik bağ oluşumuna yönelik bilimsel gözleme dayalı talahın edebiline					1	2	1	2														
	9.2.3. Kovaleit bağ oluşumuna bilimsel gözleme dayalı talahın edebiline	1	1	1	1	2	2	1	1	1													
	9.2.4. Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımında bulunabiline	2	1	2	1	2	2	1	1	1	1												
	9.2.5. Moleküllerin polar ya da apolar olarak sınıflandırabiline	1	1	1	1	2	2	2	2	2													
	9.2.6. Bileşimleri ndlandırmada kurallarıma ilişkin tümdengelsel akıd yitirebiline	2	1	2	1		1	2	2	2													
	9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabiline	2	1	2	1																		
	9.2.8. Etkileşimlerin katların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabiline	1	2								1	2											
	9.2.9. Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabiline																						
	9.2.10. Sıvıların kaynamaya sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabiline																						
	9.2.11. Sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabiline																						
	9.2.12. Adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabiline																						
	9.2.13. Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabiline																						
9.3.1. Eysel antılardan metalik nanoparçacık elde etmek üzere deney yapabiline																							
9.3.2. Metal alısm ve metal nanoparçacıkların ekosistemdeki etkilerine ilişkin problem çözebiline																							
SÜRDÜRÜLEBİLİRLİK																							
TOPLAM SORU SAYISI	9	7	8	5	8	10	8	8	7	10	9	7	8	6	8	8	10	8	10	9	9		

9. sınıflar 7. Senaryo

B Sınava



# DEĞERLENDİRME KİMYA (11. SINIF)

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

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Geneliinde Yapılacak 1. Ortaokul Sınavı										Okul Geneliinde Yapılacak 2. Ortaokul Sınavı													
		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				
SIVI ÇÖZELTİLER VE ÇÖZÜNÜRÜLÜK	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamında çözünme olayını açıklar.	1	1	1	1	1	2	1	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1			
	11.3.2.1. Çözünme miktarı ile farklı değişim birimlerini ilişkilendirir.	1	1	1	1	1	1	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1			
	11.3.3.1. Çözeltinin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1		
	11.3.4.1. Çözelti özgül ağırlık kavramını tanımlar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1		
	11.3.5.1. Çözünürürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1		
	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1	1	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	1	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	2	
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpileri arasında ilişkiyi açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	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	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	
	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecek çarpmalarını arastırarak ilişkiyi açıklar.																								
11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.																									
11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.																									
11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal değişimlerde dengesi açıklar.																									
11.6.2.1. Dengesi etkileyen faktörleri açıklar.																									
11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını sıvı ortamlarında tanımlar.																									
11.6.3.2. Bronsted-Lowry asitlerinin/bazılarının kavramlarını açıklar.																									
11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazılığını sı ile etkileşimleri tanımlar.																									
11.6.3.4. Asitlik/bazılık gücü ile ayırma derege sınıfları arasında ilişki kurar.																									
11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monopratik asit/baz güçlüklerini pH değerlerini hesaplar.																									
11.6.3.6. Tampon çözeltilerini tanımlar ve pH değeri hesaplar.																									
11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazılık özelliklerini açıklar.																									
11.6.3.8. Kuvvetli asit/bazı derişimlerini titrasyon yöntemiyle açıklar.																									
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengeğini açıklar.																									
<b>TOPLAM SORU SAYISI</b>		<b>8</b>	<b>7</b>	<b>7</b>	<b>5</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>9</b>	<b>8</b>	<b>10</b>	<b>9</b>	<b>7</b>	<b>7</b>	<b>10</b>	<b>10</b>	<b>9</b>	<b>9</b>	<b>10</b>	<b>8</b>	<b>8</b>

11. sınıflar 10. senaryo  
B. Dinsin

YENİMELİ KİMYA (12. SINIF)

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

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Geceğinde Yapılacak 1. Ortak Sınav										Okul Geceğinde Yapılacak 2. 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
KİMYA VE ELEKTRİK	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temeliinde açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometriğini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayır eder.	1	1	1	2	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkollerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	2	2	2	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	2	2	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.1.4. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	2	2	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandır.	1	1	1	1	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.3.1. Alkoller sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	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	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için yapılan araştırmaları anlatır.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıtır.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
	12.4.3.1. Süperiletkenler hayati ve kalkınmanın toplulu ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	

12. sınıflar 8. senaryo

Bilimsel