

**ATATÜRK ANADOLU LİSESİ**  
**2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ**  
**9.SINIF 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI**  
**KONU SORU DAĞILIM TABLOSU VE UYGULANAN SENARYO-9**

ÜNİTE /TEMA	KONU(İÇERİK ÇERÇEVESİ)	ÖĞRENME ÇIKTILARI	SORU SAYISI
2/Çeşitlilik	Kovalent Bağ	9.2.3. Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1
	Lewis Nokta Yapısı	9.2.4. Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	1
	Molekül Polarlığı ve Apolarlığı	9.2.5. Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme	2
	Bileşiklerin Adlandırılması	9.2.6. Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme	2
	Moleküller Arası Etkileşimler	9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	1
	<b>Toplam</b>		

**ATATÜRK ANADOLU LİSESİ**  
**2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ**  
**10. SINIF 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI**  
**KONU SORU DAĞILIM TABLOSU VE UYGULANAN 3. SENARYO**

ÜNİTE /TEMA	KONU(İÇERİK ÇERÇEVESİ)	ÖĞRENME ÇIKTILARI	SORU SAYISI
Karışımlar	Homojen Karışımlar	Çözünme düzeyini moleküler düzeyde açıklar	2
Karışımlar	Homojen Karışımlar	Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2
Karışımlar	Homojen Karışımlar	Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	2
Karışımlar	Karışımların Ayrılması	Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2
<b>Toplam</b>			<b>8</b>

**ATATÜRK ANADOLU LİSESİ**  
**2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ**  
**11. SINIF 2. DÖNEM 1. ORTAK YAZILI**  
**KONU SORU DAĞILIM TABLOSU VE UYGULANAN SENARYO (10)**

ÜNİTE /TEMA	KONU(İÇERİK ÇERÇEVESİ)	ÖĞRENME ÇIKTILARI	SORU SAYISI
3	SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1
3	SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
3	SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.4.1.Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.	1
3	SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
4	KİMYA VE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar.	1
4	KİMYA VE ENERJİ	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	2
4	KİMYA VE ENERJİ	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	2
4	KİMYA VE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1
<b>TOPLAM</b>			<b>10</b>

**ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ 12.SINIF KİMYA DERSİ**  
**2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI I. DÖNEM, I.YAZILI SENARYOSU**

**KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (7. SENARYO)**

Kazanımlar	Soru Sayısı
12.1.1.1. Redoks tepkimelerini tanıır.	1
12.1.1.2. Redoks tepkimeleriyle elektrik enerjisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
12.1.2.1. Elektrot ve elektrokimyasal hücre kavramlarını açıklar.	1
12.1.3.1. Redoks tepkimelerinin istemliliğini standart elektrot potansiyellerini kullanarak açıklar.	1
12.1.4.2. Lityum iyon pillerinin önemini kullanım alanlarıyla ilişkilendirerek açıklar.	1
TOPLAM	5