

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI**

**ALPARSLAN ANADOLU LİSESİ**

**9. SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1. SINAV KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**1.SENARYO**

<b>ÜNİTE</b>	<b>KAZANIMLAR</b>	<b>SINAV SORU SAYISI</b>
<b><u>Kimyasal Türler arası Etkileşimler</u></b>	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.	1
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	2
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar	1
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1

**KİMYA ZÜMRESİ**

  
Nejla YILDIRIM

  
Hayriye KURTULMUŞ

  
Nuray CANKURTARAN

  
UYGUNDUR.  
Vedat Ali DEDEBEYOĞLU  
OKUL MÜDÜRÜ

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI**

**ALPARSLAN ANADOLU LİSESİ**

**10. SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1. SINAV KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**10.SENARYO**

<b>ÜNİTE</b>	<b>KAZANIMLAR</b>	<b>SINAV SORU SAYISI</b>
<b>Karışımlar</b>	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	2
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	3
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2

**KİMYA ZÜMRESİ**

  
Necla YILDIRIM

  
Hayriye KURTULMUŞ

  
Nuray ÇANKURTARAN

  
UYGUNDUR.  
Vedat Ali DEDEBEYOĞLU  
OKUL MÜDÜRÜ

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI**

**ALPARSLAN ANADOLU LİSESİ**

**11. SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1. SINAV KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**1.SENARYO**

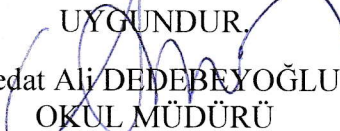
<b>ÜNİTE</b>	<b>KAZANIMLAR</b>	<b>SINAV SORU SAYISI</b>
<b><u>Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük</u></b>	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	2
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1
<b><u>Kimyasal Tepkimelerde Enerji</u></b>	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini 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.	1

  
Nejla YILDIRIM

**KİMYA ZÜMRESİ**

  
Hayriye KURTULMUŞ

  
Nuray CANKURTARAN

UYGUNDUR.  
  
Vedat Ali DEDEBEYOĞLU  
OKUL MÜDÜRÜ

**2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI**

**ALPARSLAN ANADOLU LİSESİ**

**12. SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM 1. SINAV KONU SORU DAĞILIM TABLOSU**

**10.SENARYO**

<b>ÜNİTE</b>	<b>KAZANIMLAR</b>	<b>SINAV SORU SAYISI</b>
<b><u>Karbon Kimyasına Giriş</u></b>	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	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.	2
<b><u>Organik Bileşikler</u></b>	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	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.	1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1

**KİMYA ZÜMRESİ**

Nejla YILDIRIM

Hayriye KURTULMUŞ

Nuray CANKURTARAN

UYGUNDUR.

Vedat Ali DEDİBBEYOĞLU  
OKUL MÜDÜRÜ