

9.SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

1.SINAV

<u>ÜNİTE</u>	<u>Kazanımlar</u>	
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.1.1 Kimyasal türleri açıklar	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.3.1 İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.3.2 ve 9.3.3.4 İyonik - kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.3.3 Kovalent bağlı bileşiklerin oluşumunu elektron ortaklaşması temelinde açıklar	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.3.5 Metalik bağın oluşumunu açıklar	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.4.2 Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri Sınıflandırır	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.4.3 Hidrojen bağlarıyla maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar	1
Kimyasal türler arası etkileşimler	9.3.5.1 Fiziksel ve kimyasal değişimi kopan ve oluşan enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder	1
TOPLAM SORU		8

10.SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

1.SINAV

<u>ÜNİTE</u>	<u>Kazanımlar</u>	5. SENARYO
Karışımlar	10.2.1.1 Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır	2
Karışımlar	10.2.1.2 Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar	1
Karışımlar	10.2.1.3 Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar	3
Karışımlar	10.2.1.4 Çözeltilerin özelliklerinin günlük hayattan örneklerle	1
Karışımlar	10.2.2.1 Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar	2
Asitler-Bazlar	10.3.1.1 Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder	1
TOPLAM SORU		10

11.SINIF KİMYA DERSİ 2.DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

<u>ÜNİTE</u>	<u>Kazanımlar</u>	<u>1 .SINAV</u>
		<u>1.senaryo</u>
Sıvı çözeltiler ve çözünürlük	11.3.1.1 Kim. Türlerarası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar	2
Sıvı çözeltiler ve çözünürlük	11.3.2.1Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir	1
Sıvı çözeltiler ve çözünürlük	11.3.2.2 Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar	1
Sıvı çözeltiler ve çözünürlük	11.3.3.1 Çözeltilerin koligatif özellikleriyle derişimleri arasında ilişki kurar	1
Sıvı çözeltiler ve çözünürlük	11.3.5.1 Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar	1
Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1 Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar	1
Tepkimelerde Enerji	11.4.2.1 Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar	1
Tepkimelerde Enerji	11.4.3.1 Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar	1
Tepkimelerde Enerji	11.4.4.1 Hess Yasasını açıklar	1
	TOPLAM SORU	10

12.SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU

ÜNİTE	Kazanımlar	<u>1.SINAV</u> <u>6.Senaryo</u>
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.4.1 Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar	1
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.5.1 Tek,çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar	1
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.5.2 Moleküllerin geometrilerini merkez atom orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler	1
Organik Bileşikler	12.3.1.2 Basit alkanların adlarını,formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	2
Organik Bileşikler	12.3.1.3 Basit alkenlerin adlarını,formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	2
Organik Bileşikler	12.3.1.4 Basit alkinlerin adlarını,formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	2
Organik Bileşikler	12.3.1.4 Basit aromatik bileşiklerin adlarını,formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	1

TOPLAM SORU 10