

SEZAI KARAKOÇ ANADOLU LİSESİ 2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2.DÖNEM 2.ORTAK SINAV SORU DAĞILIM TABLOSU

DERS :KİMYA	SINIF DÜZEYİ :9	SENARYO :1
-------------	-----------------	------------

ÜNİTE	BECERİ ALANI	KAZANIMLAR	SORU SAYISI
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.1.	İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1
	9.3.3.4..	Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar	1
	9.3.4.2.	Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1
	9.3.4.3.	Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar	1
MADDENİN HALLERİ	9.4.2.1.	Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar	1
	9.4.3.1 9.4.3.2	Sıvılarda viskozite kavramını açıklar .Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar	1
	9.4.3.3.	Sıvıların buhar basıncını moleküller arası etkileşim ile ilişkilendirir.	1
	9.4.3.4	Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1
	9.4.4.1.	Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.	1
	9.4.4.3.	Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar	1



SEZAI KARAKOÇ ANADOLU LİSESİ 2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2.DÖNEM 2.ORTAK SINAV SORU DAĞILIM TABLOSU

DERS :KİMYA	SINIF DÜZEYİ :10	SENARYO :1
-------------	------------------	------------

ÜNİTE	BECERİ ALANI	KAZANIMLAR	SORU SAYISI
KARIŞIMLAR	10.2.1.1.	Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır	1
	10.2.1.2.	Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1
	10.2.2.1.	Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.2.1	Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1
	10.3.2.2.	Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar	2
	10.3.3.2.	10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1
	10.3.4.1	Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1.	Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar	1
	10.4.1.2.	Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.	1



SEZAI KARAKOÇ ANADOLU LİSESİ 2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

KİMYA 2.DÖNEM 2.ORTAK SINAV SORU DAĞILIM TABLOSU

DERS :KİMYA	SINIF DÜZEYİ :12	SENARYO :1
-------------	------------------	------------

ÜNİTE	BECERİ ALANI	KAZANIMLAR	SORU SAYISI
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.5.2	Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.3.1.2	Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	1
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.3.1.3	Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.4	Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.3.1	Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.5.1.	Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.6.1	Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.7.1.	Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.4.1.1.	Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1



SEZAI KARAKOÇ ANADOLU LİSESİ 2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI

2.DÖNEM 2.ORTAK SINAV SORU DAĞILIM TABLOSU

DERS :KİMYA	SINIF DÜZEYİ :11	SENARYO :1
-------------	------------------	------------

ÜNİTE	BECERİ ALANI	KAZANIMLAR	SORU SAYISI
SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.2.2	Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1
	11.3.31	Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar	1
KİMYASAL TEPKİMELEERDE ENERJ	11.4.4.1.	Hess Yasasını açıklar	2
KİMYASAL TEPKİMELEERDE HIZ	11.5.1.1	Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar	1
	11.5.1.2.	Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	1
	11.5.2.1.	Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar	1
KİMYASAL TEPKİMELEERDE DENGE	11.6.2.1.	Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar	1
	11.6.3.1.	pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar	1
	11.6.3.2.	Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır	1

