

ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI II. DÖNEM II. ORTAK SINAV SENARYOLARI

9. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (1. SENARYO)

III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Kimyasal Türler arası Etkileşimler		1	10
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	10
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	10
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1	10
Maddenin Halleri	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1	10
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.	1	10
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.	1	10
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.	1	10
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.	1	10
	9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.	1	10
	9.4.5.1. Plazma hâlini açıklar.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100

10. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (1. SENARYO)

II. VE III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Karışımlar	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1	10
Asitler, Bazlar ve Tuzlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	2	20
	10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1	10
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1	10
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1	10
	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1	10
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.	1	10
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100

ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI II. DÖNEM II. ORTAK SINAV SENARYOLARI

11. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (8. SENARYO)

III. VE IV. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1	10
Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	10
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.	2	20
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	2	20
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2	20
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1	10
	11.6.3.2. Brønsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100

12. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (10. SENARYO)

III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1	10
Organik Bileşikler	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	20
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	20
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100