

ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ

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

9. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (7. SENARYO)

III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Kimyasal Türler arası Etkileşimler	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1	10
	9.3.3.2. İyonik bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	10
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	2	20
	9.3.3.4. Kovalent bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	10
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar	1	10
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1	10
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	10
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1	10
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1	10
	Toplam madde sayısı		10

10. SINIF KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (7. SENARYO)

II. VE III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	2	20
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1	10
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2	20
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1	10
Asitler, Bazlar ve Tuzlar	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	4	40
Toplam madde sayısı		10	100

ANKARA ATATÜRK ANADOLU LİSESİ KİMYA DERSİ
2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI II. DÖNEM I. ORTAK SINAV SENARYOLARI

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

III. VE IV. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Sıvı Çözeltiler ve Çözünürlük	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	2	20
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.	1	10
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	1	10
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	10
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	10
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	10
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	10
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	10
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1	10
	Toplam madde sayısı	10	100

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

III. ÜNİTE	KAZANIMLAR	SORU SAYISI	PUAN
Organik Bileşikler	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	35
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	2	35
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	15
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	15
	Toplam madde sayısı	6	100