

ANAFARTALAR ANADOLU LİSESİ 2024-2025 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 2. DÖNEM KİMYA DERSİ OKUL GENELİNDE YAPILACAK 2.ORTAK SINAV SENARYO BELİRLEME ZÜMRE TOPLANTI TUTANAĞI

Kimya dersi zümre öğretmenleri Dr. Cabir ARAT, Günnur TUNCEL ve Aynur YALÇIN zümre başkanı Necmi HANÇER başkanlığında toplanmış ve 2. Dönem 2. Yazılı yoklamalarla ilgili olarak her sınıf düzeyinde aşağıdaki senaryoları uygulama kararı almıştır.

9. SINIF 3. SENARYO

Tema	Konu (İçerik Çerçevesi)	Öğrenme Çıktıları	Soru
Çeşitlilik	Lewis Nokta Yapısı	KİM.9.2.4. Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	1
Çeşitlilik	Bileşiklerin Adlandırılması	KİM.9.2.6. Bileşikleri adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelsel akıl yürütebilme	1
Çeşitlilik	Moleküller Arası Etkileşimler	KİM.9.2.7. Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	1
Çeşitlilik	Katılar ve Özellikleri	KİM.9.2.8. Etkileşimlerin katıların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabilme	1
Çeşitlilik	Sıvılar ve Özellikler	KİM.9.2.9. Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabilme	1
Çeşitlilik	Sıvılar ve Özellikler	KİM.9.2.10. Sıvıların kaynama sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabilme	1
Çeşitlilik	Sıvılar ve Özellikler	KİM.9.2.11. Sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabilme	1
Çeşitlilik	Sıvılar ve Özellikler	KİM.9.2.12. Adezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabilme KİM.9.2.13. Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabilme	1

10. SINIF 2. SENARYO

Ünite adı	Kazanımlar	Soru
Karışımlar	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar. 10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1
Karışımlar	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1
Asitler, Bazlar Ve Tuzlar	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder. 10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.	1
Asitler, Bazlar Ve Tuzlar	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar. 10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar	1
Asitler, Bazlar Ve Tuzlar	10.3.3.1. Asitlerin ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.	1
Asitler, Bazlar Ve Tuzlar	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
Kimya Her Yerde	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar	1
Kimya Her Yerde	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir. 10.4.1.3. Polimer, kâğıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.	1

11. SINIF 3. SENARYO

Ünite Adı	Kazanımlar	Soru
Sıvı Çözeltiler	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Enerji	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Hız	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.	1
Kimyasal Tepkimelerde Denge	11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.	1

Necmi HANÇER
Kimya Öğretmeni
Zümre Başkanı

Dr. Cabir ARAT
Kimya Öğretmeni
Müd. Yard.

Günnur TUNCEL
Kimya Öğretmeni

Aynur YALÇIN
Kimya Öğretmeni