DURSUNBEY MUSTAFA KORKMAZ ANADOLU LİSESİ

2023-2024 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI KİMYA ZÜMRE TOPLANTISI

Toplantı No: 4

Toplantı Yeri: Öğretmenler Odası

Toplantı Tarihi ve Saati: 07.03.2024 - 12.30

Toplantıya Katılanlar: Utku ACAR, Ercan AKKOYUNLU

GÜNDEM

1. Açılış ve yoklama
2. Kimya dersi soru dağılımının karara bağlanması

GÜNDEM MADDELERİNİN GÖRÜŞÜLMESİ

1. Kimya zümre toplantısı Utku ACAR ve Ercan AKKOYUNLU'nun katılımıyla başlatıldı.
2. Konu soru dağılım tabloları incelenerek yazılı sınavlarda uygulanmasına karar verilen senaryolar aşağıdaki gibidir.

	1. Yazılı	2. Yazılı
Kimya 9	Senaryo 2	Senaryo 2
Kimya 10	Senaryo 2	Senaryo 2
Kimya 11	Senaryo 5	Senaryo 5
Kimya 12	Senaryo 4	Senaryo 4

Utku ACAR
Kimya Öğretmeni

Ercan AKKOYUNLU
Kimya Öğretmeni

Faruk BAŞÇI
Okul Müdürü

9. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		Okul Genelinde Yapılacak 1.Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak 2.Ortak Sınav				
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.	1		1	1						
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır	1		1	1	1					
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1	1	1	1	1	1		1	1	
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1	1					
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1	1	1					
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1	1	1	1	1					
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder. 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1	1	1		1					
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.	1	1		1	1		1		1	1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.	1	1						1	1	
MADDENİN HALLERİ	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.						1	1	1	2	1
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar. 9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.						1	1	1	2	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.						1	1	1		1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.						1		1		1
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar. 9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.						1	1	1		1
	9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.						1				1
	9.4.5.1. Plazma halini açıklar										1

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		Okul Genelinde Yapılacak 1.Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak 2.Ortak Sınav				
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.	1	2	2	2	2	1	1	1	1	1
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1	1	2							
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	1	2	1	2	2	1	1		1	
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1	2	1	1	1					
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1	2	2	1	2	1		1	1	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.	1			1	1	1	1	1	1	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.						1	1			
	10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.						1	1			
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.						1	1	1		1
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.						1	1		1	1
	10.4.1.3. Polimer, kâğıt, cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.										1

11. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		Okul Genelinde Yapılacak 1.Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak 2.Ortak Sınav				
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.	1	1	1	1	1					
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	2	2	1	1	1	1	1	1	1	1
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.	1	1	1	1	1					
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır. 11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.	1	2	1	1	1	1	1	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.	1	1	1	1						
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	1	1	1	1	1					
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1		1							
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.								1		
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.						1	1	1	1	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.						1	1			
KİMYASAL TEPKİMELERDE DENGE	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.						1	1	1	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.						1	1	1	1	1
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.						1	1	1		
	11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayrışma denge sabitleri arasında ilişki kurar. 11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoprotik asit/baz çözeltilerinin pH değerlerini hesaplar.						1			1	
	11.6.3.7. Tuz çözeltilerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar. 11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.						1				
	11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökelme dengelerini açıklar						1				

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

		Okul Genelinde Yapılacak 1.Ortak Sınav					Okul Genelinde Yapılacak 2.Ortak Sınav				
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1	1	1	2	1		2	1	1	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1	1	1							
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1	1	1			1				
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1	1	1							
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1		1	1	1	1	1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1			1	1	1	1	1		
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1			1	1	1		1		
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.			1		1		1			
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1		1	1	1		1	1		
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1		1	1	1
	12.3.4.1. Eterleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.										
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.							1		1	1
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1	1	1	
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.						1	1			1
ENERJİ KAYNAKLARI GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur. 12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanır.						1		1		1