

BİNGÖL 10. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU (ANADOLU LİSESİ)

Ünite Adı	Kazanımlar	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.	2									
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1									
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	2									
	10.2.1.4. Çözümlerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	1									
	10.2.2.4. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1					1				
	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1					1				
	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.						1				
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.						1				
	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				
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.						1				
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir.						1				
	KİMYA HER YERDE						1				

ELF SERTDEMİR
DERS ÖĞRETMENİ



BİNGÖL 9. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM KONU SORU DAĞILIM TABLOSU(ANADOLU LİSESİ)

Ünite Adı	Kazanımlar	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 ve ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.1.yonik Bağın Oluşumunu İyonlar Arası Etkileşimler ile ilişkilendirir		1												
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1												
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar			1											
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.			1											
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.			1											
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayır eder.														
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayır eder.		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											
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.			1											
	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar.														
	9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar.														
	9.4.3.3. Kapalı kapılarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.														
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır.														
	9.4.4.1. Gazların genel özelliklerini açıklar.														
9.4.4.2. Gazların basınç, sıcaklık, hacim ve miktar özelliklerini birimleriyle ifade eder.															
9.4.4.3 Saf maddelerin hal değişim grafiklerini yorumlar.															
9.4.5.1. Plazma halini açıklar.															

ELİF SERTDEMİR
DERS ÖĞRETİMENİ

MUHSİN ARGÜN
MÜDÜR YARDIMCISI
BİNGÖL ANADOLU LİSESİ