

AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 9. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU SORU DAĞILIM
TABLOSU

ÜNİTE	KAZANIM	1.SINAV SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
9.3. KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.	1	1	2
	9.3.3.2. İyonik bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.	2	1	2
	9.3.3.4. Kovalent bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.	1	1	1
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.	1	1	1
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.	1	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		

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 9. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 2. YAZILI KONU SORU DAĞILIM
TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	2.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
9.3. KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir. 9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar. 9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.	1	1	
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar. 9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır. 9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar	3	2	2
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.	1	1	1
9.4.MADDENİN HÂLLERİ	9.4.3.1. Sıvılarda viskozite kavramını açıklar. 9.4.3.2. Sıvılarda viskoziteyi etkileyen faktörleri açıklar	1	1	1
	9.4.3.3. Kapalı kaplarda gerçekleşen buharlaşma-yoğuşma süreçleri üzerinden denge buhar basıncı kavramını açıklar.	1	1	1
	9.4.3.4. Doğal olayları açıklamada sıvılar ve özellikleri ile ilgili kavramları kullanır		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
	9.4.4.3. Saf maddelerin hâl değişim grafiklerini yorumlar.			1

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 10. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU SORU
DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	1.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
KARIŞIM LAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır	2	2	1
	10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1	1	1
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar	1	1	1
	10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar	1	1	1
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar	2	2	1
ASİTLER , BAZLAR VE TUZLAR	10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder	1		

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 10. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 2. YAZILI KONU SORU
DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	2.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
KARIŞIMLAR	10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır		1	
	10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar	1	1	
	10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	1	1	1
ASİTLER, BAZLAR VE TUZLAR	10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar	2	1	1
	10.3.2.2. Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.	1	1	1
	10.3.3.2. Asit ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.	1	1	1
	10.3.4.1. Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar	1	1	1
KİMYA HER YERDE	10.4.1.1. Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar	1	1	
	10.4.1.2. Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnekler verir		1	

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 11. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU SORU
DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	1.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar	1	1	1
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir. 11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.	3	1	2
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar	2	1	1
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELERDE ENERJİ	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar. 11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.	2	1	1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.	1	1	
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar		1	

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 11. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 2. YAZILI KONU
SORU DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	2.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
SIVI ÇÖZELTİLER	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar	1	1	
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1
KİMYASAL TEPKİMELE RDE ENERJİ	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELE RDE HIZ	11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar	1	1	1
	11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar	1	1	1
	11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar	1	1	1
KİMYASAL TEPKİMELE RDE DENGE	11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.	2	1	1
	11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.	1	1	
	11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır		1	

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 12. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI KONU
SORU DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	1.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	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
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1		
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1		1
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır	1		

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

**AKSARAY ABDÜLHAMİD HAN FEN LİSESİ 12. SINIF KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 2. YAZILI KONU
SORU DAĞILIM TABLOSU**

ÜNİTE	KAZANIM	2.SINAV		
		SORU SAYISI		
		1.SENARYO	2.SENARYO	3.SENARYO
KARBON KİMYASINA GİRİŞ	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler	1	1	1
ORGANİK BİLEŞİKLER	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını	1	1	2
	12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1
	12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar	1	1	
ENERJİ KAYNAKLARI VE BİLİMSEL GELİŞMELER	12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.	1		
	12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.			

Ferruh KÖSE
Zümre Başkanı

Sevil KEÇECİ
Kimya Öğretmeni

