



Ünite	Kazanımlar	2. Dönem			
		1. Sınav	Ortal Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	3. Sınav	
1. Kimya Bilimi	9.1.1.1. Kimyanın bilim olma sürecini açıklar.				
	9.1.2.1. Kimyanın ve kimyaçıların çalışma alanlarını açıklar.				
	9.1.2.2. Kimya projelerini bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye katkılan açılarından değerlendirir.				
	9.1.3.1. Günlük hayatta sıklıkla etkileşimde bulunan elementlerin adlarını sembollerleriyle eşleştirir.				
	9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.				
	9.1.4.1. Kimya laboratuvarlarında iyulması gereken iş sağlığı ve güvenliği kurallarını açıklar.				
	9.1.4.2. Kimyasal maddelerin insan sağlığı ve çevre üzerindeki etkilerini açıklar.				
	9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanıır.				
	9.2.1.1. Atom modellerini açıklar.				
	9.2.2.1. Atomun daha küçük parçacıklardan oluştuğuna işaret eden bulguları değerlendirir.				
2. Atom ve Periyodik Sistem	9.2.2.2. Atom altı taneiciklerin temel özelliklerini karşılaştırır. (Sadece Fen Lisesi)				
	9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.				
	9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine ve özelliklerine göre sımlandırır.				
	9.2.3.3. Periyodik özelliklerdeki genel değişim eğilimlerini açıklar.				
	9.3.1.1. Kimyasal türleri ve bu türleri bir arada tutan kuvvetleri ayırt eder.				
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri, etkileşimlerin gücü temelinde sımlandırır.				
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası elektrostatik etkileşimle ilişkilendirerek açıklar			1	
	9.3.3.2. İyonik bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.			2	
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası elektrostatik etkileşimle ilişkilendirerek açıklar.				
	9.3.3.2. İyonik bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.				
3. Kimyasal Türler Arası Etkileşimler	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması ile ilişkilendirir.			1	
	9.3.3.4. Kovalent bağli bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.			1	
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar.				
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.				
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.				
	9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi konan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.				
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sımlandırır.			1	
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.			2	
			0	0	10
		TOPLAM			

N. G. i
Nuran Güvence



Nuran Güvence

Öğretmen

10. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu		Ünite	2. Karışımlar	3. Asitle	10
2. Dönem 1. Sınav	3. Senaryo	Kazanımlar	10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözünmeyen birbiri içinde dağılıma özelliklerine göre sınıflandırır.	10.3.1.1. Asitleri ve bazları günlük deneyimlerle ve bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1
			10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1
			10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözünmeyen birbiri içinde dağılıma özelliklerine göre sınıflandırır.		1
			10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1
			10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözünmeyen birbiri içinde dağılıma özelliklerine göre sınıflandırır.		1
			10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1
			10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözünmeyen birbiri içinde dağılıma özelliklerine göre sınıflandırır.		1
			10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1
			10.2.1.1. Günlük hayatta karşılaştığı karışımları, çözünen ve çözünmeyen birbiri içinde dağılıma özelliklerine göre sınıflandırır.		1
			10.2.2.1. Homojen karışımları açıklar.		1
			10.2.2.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.		
			10.2.2.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.		2
			10.2.2.4. Çözeltilerin koligatif özelliklerini yorumlar. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.		1
			10.2.3.1. Heterojen karışımları açıklar.		1
			10.2.4.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.		2

Fatih Sultan Mehmet Fen Lisesi 11. Sınıf Kimya Dersi 2.Dönem 1.Sınav Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	2. Sınav	
		ii/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	1. senaryo
BEŞERİ SİSTEMLER	11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.		1
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir		
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		
	11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		
	11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		2
	11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar		1
	11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı teminde sınıflandırır..		
	11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1
	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar		
	11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.		
	11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1
	11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1
	11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar..		1
	Toplam Soru Sayısı		8

Uğur YÜKSELEN

Kimya Öğretmeni

Nuran GÜVENÇE

Kimya Öğretmeni



12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	3. Senaryo
3. Organik Bileşikler	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	2
	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.	1
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.	1
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1
	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.	1
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1
12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	
12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	
12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	
12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırılır.	1	
TOPLAM		10



Nuran Güvener

(Handwritten signature)

(Handwritten signature)