

Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav										2. Sınav													
		İl/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/ilçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav											
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.		
Kimyasal Türler arası Etkileşimler	9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.		1				1			2															
	9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.		1				1			1															
	9.3.3.1. İyonik bağın oluşumunu iyonlar arası etkileşimler ile ilişkilendirir.		2	1		1	1		1	2	1	1						1							
	9.3.3.2. İyonik bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	1	2	1	1	1	1		1	1			1				1					1	1
	9.3.3.3. Kovalent bağın oluşumunu atomlar arası elektron ortaklaşması temelinde açıklar.		1	1	1	1	1		2	2	1	1			1	1			1	1					1
	9.3.3.4. Kovalent bağlı bileşiklerin sistematik adlandırmasını yapar.		1	1	1	1	1	1	1		1	1					1				1				1
	9.3.3.5. Metalik bağın oluşumunu açıklar		1	1	1	1	1		1		1	1													
	9.3.4.1. Zayıf ve güçlü etkileşimleri bağ enerjisi esasına göre ayırt eder.		1	1	1				1	1	1	1													
	9.3.4.2. Kimyasal türler arasındaki zayıf etkileşimleri sınıflandırır.		1		1	1	1	1	1			1				1			1						1
	9.3.4.3. Hidrojen bağları ile maddelerin fiziksel özellikleri arasında ilişki kurar.			1	1		1		1	1		1													1
9.3.5.1. Fiziksel ve kimyasal değişimi, kopan ve oluşan bağ enerjilerinin büyüklüğü temelinde ayırt eder.				1	1	1	1	1	1	1	1				1			1							
Madde nin Halleri	9.4.1.1. Maddenin farklı hallerde olmasının canlılar ve çevre için önemini açıklar.			1	1			1																	
	9.4.2.1. Katıların özellikleri ile bağların gücü arasında ilişki kurar.							1				1				1			1	1	1	1	1	1	
TOPLAM MADDE SAYISI		0	10	8	10	7	8	8	10	7	10	10	0	4	6	2	3	3	2	4	3	1	6	6	

Kazanımlar	1. Sınav										2. Sınav											
	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav									
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10. Senaryo
10.2.1.1. Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.		2	2	2	1	2	3	2	2	2	2			1			2		1	1		
10.2.1.2. Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.		1	2			1	1	1	1	1	1											
10.2.1.3. Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.		2	2	3	2	3		2	2	1	3			1			1	2	1	1		
10.2.1.4. Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.			1	1	1	1	2	1		1	1									1		
10.2.2.1. Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.		3	1	2	1	2	2	4	2	2	2		1		1		1		1	1		
10.3.1.1. Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.		2	2	2	2	1	2			1			2		2	1	1	1				
10.3.1.2. Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.					1								1	1		1	1					
10.3.2.1. Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.													1	2	1	1	2	2		2	3	
	0	10	10	10	8	10	10	10	7	8	9	0	5	3	4	4	4	5	4	3	5	6

11. Sınıf

Kazanımlar	1. Sınav										2. Sınav														
	İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav												
		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.			
11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olavını açıklar.		2		1		1	1	2	1																
11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1	1			3	1	1	1	2															
11.3.2.2. Farklı derişimlerde çözeltiler hazırlar.		1		1			1		1	1	3						1								
11.3.3.1. Çözeltilerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	1	1		2	1	1	1	2	1			1											
11.3.4.1. Çözeltileri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.			1	1	2		1	1		1	1														
11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1	2		1		1	1	1		1		1		1								
11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji değişimlerini açıklar.		1	1	1	1	1	1	1	1	1				1											
11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1	1	1		1	1	1	1	1	1		1		1									1	
11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1	1		1		1		1	1														1
11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1	1		1	1			1				1		1	1	1	1	1	1	1	1	1	1	1
11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.					2									1	1			1	1	1	1	1	1	1	1
	0	10	8	8	8	10	8	8	8	10	8	0	3	2	0	3	2	2	4	2	2	2	4	4	4

12. Sınıf Kimya Dersi Konu Soru Dağılım Tablosu

Ünite	Kazanımlar	1. Sınav										2. Sınav												
		İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										İl/İlçe Genelinde Yapılacak Ortak Sınav	Okul Genelinde Yapılacak Ortak Sınav										
			1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.		1. Senaryo	2. Senaryo	3. Senaryo	4. Senaryo	5. Senaryo	6. Senaryo	7. Senaryo	8. Senaryo	9. Senaryo	10.	
Karbon Kimyasına Giriş	12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.		1	1	1	1	1	1	1		2	1												
	12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.		1	2		1	1		1	1	1													
	12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.		1	1		1	1	1	1	1	2			1		1				1	1			
Organik Bileşikler	12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.		1	1		1		1	1	1	1													
	12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1	3	2	2	2	2	1	1	1			1			1		1	1	1		
	12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		2	1		1	2	2	1	1	1	1			1						1	1		
	12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1		1	1	2	1	1	1	1			1						1	1		
	12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.		1	1		1	1	1	1	1	1	1			1									
	12.3.2.1. Organik bileşikleri fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.			1		1				1	1	1					1	1		1				
	12.3.3.1. Alkolleri sınıflandırarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.					1			1						2	1	1	2	1	1	1	1	1	1
TOPLAM MADDE SAYISI		0	6	9	8	8	10	10	9	8	10	10	0	2	5	2	2	2	4	1	3	5	5	