

Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak 1. Ortak Sınav										
9.2.1 Metalik bağ oluşumuna yönelik tümevarımsal akıl yürütür					1	1	1				
9.2.2 İyonik bağın oluşumuna yönelik bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme					1	2	1	2		1	
9.2.3.Kovalent bağ oluşumunu bilimsel gözleme dayalı tahmin edebilme	1	1	1	1	2	2	1	1	1	1	1
9.2.4.Moleküllerin Lewis nokta yapısına ilişkin çıkarımda bulunabilme	2	1	2	1	2	2	1	1	1	1	2
9.2.5.Molekülleri polar ya da apolar olarak sınıflandırabilme	1	1	1	1	2	2	2	2	2	2	2
9.2.6.Bileşikler adlandırma kurallarına ilişkin tümdengelimsel akıl yürütebilme	2	1	2	1		1	2	2	2	2	2
9.2.7.Moleküller arası etkileşimleri sınıflandırabilme	2	1	2	1						1	2
9.2.8.Etkileşimlerin katıların özelliklerine etkilerine ilişkin bilimsel çıkarım yapabilme	1	2									
9.2.9.Sıvıların buhar basıncını etkileyen faktörlere ilişkin hipotez oluşturabilme											
9.2.10.sıvıların kaynama sıcaklığını etkileyen faktörleri belirlemeye yönelik kanıt kullanabilme											
9.2.11.sıvıların viskozitesini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel gözlem yapabilme											
9.2.12.Adhezyon ve kohezyon kuvvetlerinin sıvıların özelliklerine etkilerine ilişkin çıkarım yapabilme											
9.2.13.Sıvıların yüzey gerilimini etkileyen faktörlere ilişkin bilimsel sorgulama yapabilme											
9.3.1.Evsel atıklardan metalik nanoparçacık elde etmek üzere deney yapabilme											
9.3.2.Metal alaşım ve metal nanoparçacıklarının ekosistemdeki etkilerine ilişkin problem çözebilme											
TOPLAM SORU SAYISI	9	7	8	5	8	10	8	8	7	10	

10.1.4.1.Kütle ,mol sayısı ,molekül sayısı ,atom sayısı ve gazlar için normal şartlarda hacim kavramlarını birbiriyle ilişkilendirerek hesaplamalar yapar.											
10.2.1.1.Karışımları niteliklerine göre sınıflandırır.				1	2	1	2	2	1	1	
10.2.1.2.Çözünme sürecini moleküler düzeyde açıklar.	1		2	1	3				1	1	
10.2.1.3.Çözünmüş madde oranını belirten ifadeleri yorumlar.	1	1	2	1	2	1	2	2	1	2	
10.2.1.4.Çözeltilerin özelliklerini günlük hayattan örneklerle açıklar.	2		2	1	1	1	1	1	1	2	
10.2.2.1.Endüstri ve sağlık alanlarında kullanılan karışım ayırma tekniklerini açıklar.	2	1	2	3	1	1	2	1	2	2	
10.3.1.1.Asitleri ve bazları bilinen özellikleri yardımıyla ayırt eder.	1	1		2	1	2	1	2		1	
10.3.1.2.Maddelerin asitlik ve bazlık özelliklerini moleküler düzeyde açıklar.									1		
10.3.2.1.Asitler ve bazlar arasındaki tepkimeleri açıklar.											
10.3.2.2.Asitlerin ve bazların günlük hayat açısından önemli tepkimelerini açıklar.											
10.3.3.1.Asitler ve bazların fayda ve zararlarını açıklar.											
10.3.3.2.Asitler ve bazlarla çalışırken alınması gereken sağlık ve güvenlik önlemlerini açıklar.											
10.3.4.1.Tuzların özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
10.4.1.1.Temizlik maddelerinin özelliklerini açıklar.											
10.4.1.2.Yaygın polimerlerin kullanım alanlarına örnek verir.											
10.4.1.3.Polimer ,kağıt,cam ve metal malzemelerin geri dönüşümünün ülke ekonomisine katkısını açıklar.											
10.4.1.4.kozmetik malzemelerin içerebileceği zararlı kimyasalları açıklar.											
10.4.1.5.ilaçların farklı formlarda kullanılmasının nedenlerini açıklar.											
10.4.2.1.Hazır gıdaları seçerken ve tüketirken dikkat edilmesi gereken hususları açıklar.											
10.4.1.2.Yenilebilir yağ türlerini sınıflandırır.											
TOPLAM SORU SAYISI	7	3	8	9	10	6	8	8	7	9	

Öğrenme Alanı	Kazanımlar	Okul Genelinde Yapılacak 1. Ortak Sınav									
11.3.1.1. Kimyasal türler arası etkileşimleri kullanarak sıvı ortamda çözünme olayını açıklar.											
11.3.2.1. Çözünen madde miktarı ile farklı derişim birimlerini ilişkilendirir.		1	1	1	1	2	1	1	2	1	1
11.3.3.1. Çözümlerin koligatif özellikleri ile derişimleri arasında ilişki kurar.		1	1	1	1	1	1	2	1	1	1
11.3.4.1. Çözümleri çözünürlük kavramı temelinde sınıflandırır.		1	1		1	1	1	1	1	1	1
11.3.5.1. Çözünürlüğün sıcaklık ve basınçla ilişkisini açıklar.		1	1	1	1	1	2	1	1	1	1
11.4.1.1. Tepkimelerde meydana gelen enerji derişimlerini açıklar.		1	1	1	2	2	2	2	1	1	1
11.4.2.1. Standart oluşum entalpileri üzerinden tepkime entalpilerini hesaplar.		1	1	1	2	2	1	2	1	1	2
11.4.3.1. Bağ enerjileri ile tepkime entalpisi arasındaki ilişkiyi açıklar.		1	1		1	1	1	1	2		2
11.4.4.1. Hess Yasasını açıklar.		1			1		1			2	1
11.5.1.1. Kimyasal tepkimeler ile tanecik çarpışmaları arasındaki ilişkiyi açıklar.											
11.5.1.2. Kimyasal tepkimelerin hızlarını açıklar.											
11.5.2.1. Tepkime hızına etki eden faktörleri açıklar.											
11.6.1.1. Fiziksel ve kimyasal derişimlerde dengeyi açıklar.											
11.6.2.1. Dengeyi etkileyen faktörleri açıklar.											
11.6.3.1. pH ve pOH kavramlarını suyun oto-iyonizasyonu üzerinden açıklar.											
11.6.3.2. Brönsted-Lowry asitlerini/bazlarını karşılaştırır.											
11.6.3.3. Katyonların asitliğini ve anyonların bazlığını su ile etkileşimleri temelinde açıklar.											
11.6.3.4. Asitlik/bazlık gücü ile ayırma denge sabitleri arasında ilişki kurar.											
11.6.3.5. Kuvvetli ve zayıf monoproitik asit/baz çözümlerinin pH değerlerini hesaplar.											
11.6.3.6. Tampon çözümlerinin özellikleri ile günlük kullanım alanlarını ilişkilendirir.											
11.6.3.7. Tuz çözümlerinin asitlik/bazlık özelliklerini açıklar.											
11.6.3.8. Kuvvetli asit/baz derişimlerini titrasyon yöntemiyle belirler.											
11.6.3.9. Sulu ortamlarda çözünme-çökme dengelerini açıklar.											
TOPLAM SORU SAYISI		8	7	5	10	10	10	10	9	8	10

2. Dön

Kazanımlar	1. Sınav										
12.2.4.1. Kovalent bağlı kimyasal türlerin Lewis formüllerini yazar.											
12.2.5.1. Tek, çift ve üçlü bağların oluşumunu hibrit ve atom orbitalleri temelinde açıklar.		1	1	1	1	2	1		1	1	
12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.	1	1	1	1	1	1		2			
12.2.5.2. Moleküllerin geometrilerini merkez atomu orbitallerinin hibritleşmesi esasına göre belirler.					1	1	1		1	1	2
12.3.1.1. Hidrokarbon türlerini ayırt eder.						1	1				2
12.3.1.2. Basit alkanların adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	1	1	1	2	1	1	2		
12.3.1.3. Basit alkenlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	2	1	1		1	1		1	
12.3.1.4. Basit alkinlerin adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1	2	1	1	2		1	2	1	
12.3.1.5. Basit aromatik bileşiklerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.	1	1		1	1		2	1			
12.3.2.1. Organik bileşikler fonksiyonel gruplarına göre sınıflandırır.	1			1		2	1	1	2	1	
12.3.3.1. Alkoller sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
12.3.4.1. Eterleri sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
12.3.5.1. Karbonil bileşiklerini sınıflandırılarak adlarını, formüllerini, özelliklerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
12.3.6.1. Karboksilik asitleri sınıflandırılarak adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
12.3.7.1. Esterlerin adlarını, formüllerini ve kullanım alanlarını açıklar.											
12.4.1.1. Fosil yakıtların çevreye zararlı etkilerini azaltmak için çözüm önerilerinde bulunur.											
12.4.2.1. Alternatif enerji kaynaklarını tanıır.											
12.4.2.2. Nükleer enerji kullanımını bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomi açısından değerlendirir.											
12.4.3.1. Sürdürülebilir hayat ve kalkınmanın toplum ve çevre için önemini kimya bilimi ile ilişkilendirerek açıklar.											
12.4.4.1. Nanoteknoloji alanındaki gelişmeleri bilim, toplum, teknoloji, çevre ve ekonomiye etkileri açısından değerlendirir.											
TOPLAM SORU SAYISI	5	6	7	8	8	10	7	8	8	8	8