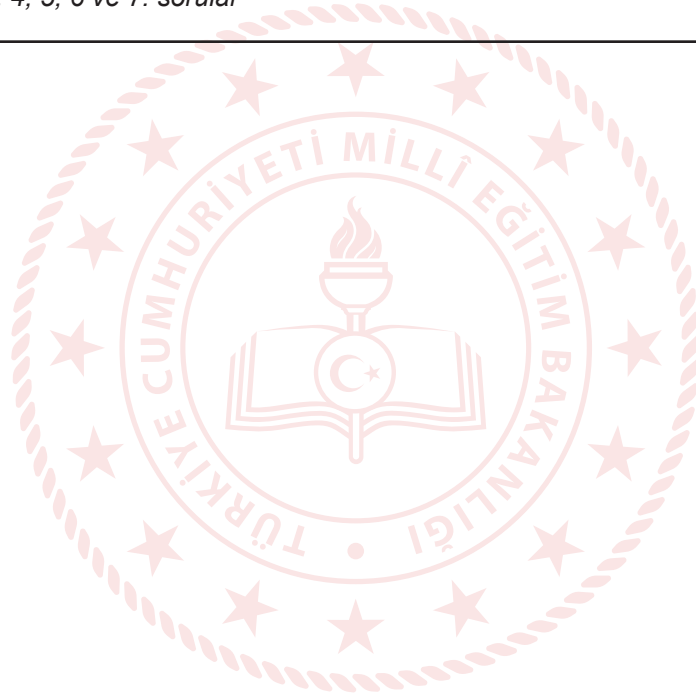




Örnek Senaryo 3

Soru Sayısı	Ölçülen Bilişsel Düzey
2 soru	Basit bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular Senaryo 3'teki 1 ve 3. sorular
5 soru	Karmaşık bilişsel süreçleri ölçmeye yönelik sorular Senaryo 3'teki 2, 4, 5, 6 ve 7. sorular





2. SINAV

KİMYA 9

Adı ve Soyadı:

Sınıfı:

Numarası:

SENARYO 3

Kazanım: 9.1.2.1 Kimyanın ve kimyacıların başlıca çalışma alanlarını açıklar.

a. Organik kimya, anorganik kimya, analitik kimya, biyokimya, fizikokimya, polimer kimyası, endüstriyel kimya disiplinleri tanıtılır.

1. Karbon bulunduran bileşiklerin yapılarını, özelliklerini ve tepkimelerini inceleyen kimya disiplininin adını yazınız.

Kazanım: 9.1.3.2. Bileşiklerin formüllerini adlarıyla eşleştirir.

b. H_2O , HCl , H_2SO_4 , HNO_3 , CH_3COOH , CaO , NH_3 , $NaCl$, $NaHCO_3$, $Ca(OH)_2$, $NaOH$, KOH , KNO_3 , $CaCO_3$ ve $CuSO_4$ bileşiklerinin yaygın adları tanıtılır.

2. Aşağıda yaygın adları verilen bileşiklerin formüllerini, formülleri verilen bileşiklerin yaygın adlarını karşılarında yer alan boşluklara yazınız.

Kireç taşı :
Tuz ruhu :
NaOH :
 NH_3 :
 HNO_3 :

Kazanım: 9.1.4.3. Kimya laboratuvarında kullanılan bazı temel malzemeleri tanır.

3. Görseldeki sıvı-sıvı heterojen karışımların kontrollü bir şekilde ayrılmasını sağlayan, ekstraksiyon işlemlerinde de kullanılan camdan yapılmış malzemenin adını yazınız.





SENARYO 3

Kazanım: 9.2.2.1. Elektron, proton ve nötronun yüklerini, kütlelerini ve atomda buldukları yerleri karşılaştırır.

a. Elektron, proton, nötron, atom numarası, kütle numarası, izotop, izoton, izobar ve izoelektronik kavramları tanıtlır.

4. ${}^{13}_6\text{X}$ ile ${}^a_7\text{Y}^b$ tanecikleri izoton, ${}^a_7\text{Y}^b$ ile ${}^c_8\text{Z}^{2-}$ tanecikleri hem izobar hem de izoelektronik olduğuna göre a, b ve c değerlerini işlem basamaklarını göstererek bulunuz.

Kazanım: 9.2.3.1. Elementlerin periyodik sistemdeki yerleşim esaslarını açıklar.

c. İlk 20 elementin katman-elektron dağılımlarıyla periyodik sistemdeki yerleri arasındaki ilişki açıklanır.

Kazanım: 9.2.3.2. Elementleri periyodik sistemdeki yerlerine ve özelliklerine göre sınıflandırır.

a. Elementler; metal (alkali metaller, toprak alkali metaller, geçiş metalleri), ametal, yarı metal ve soy gazlar olarak sınıflandırılır.

5. Aşağıdaki tabloyu başlıkları dikkate alarak uygun şekilde doldurunuz.

Element	Periyot	Grup	Sınıf
${}_{20}\text{Ca}$		2A	
${}_5\text{B}$			Yarı metal
${}_{10}\text{Ne}$	2.		
${}_1\text{H}$		1A	

SENARYO 3

Kazanım: 9.2.3.3. Periyodik özelliklerdeki genel değişim eğilimlerini açıklar.

a. Metalik-ametalik, atom yarıçapı, iyon yarıçapı, iyonlaşma enerjisi, elektron ilgisi, elektronegatiflik kavramları açıklanır; bunların nasıl ölçüldüğü konusuna girilmez.

6. Aşağıda periyodik sistem kesiti üzerinde bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.

K	Ca													P	S	Cl				

Buna göre K^+ , P^{3-} , S^{2-} , Cl^- , Ca^{2+} iyonlarından bir elektron koparmak için gerekli enerji miktarlarını gerekçelendirerek karşılaştırınız.

Kazanım: 9.3.1.1. Kimyasal türleri açıklar.

Kazanım: 9.3.2.1. Kimyasal türler arasındaki etkileşimleri sınıflandırır.

b. Kimyasal türler arası etkileşimlerin bağın sağlamlığı temelinde güçlü ve zayıf olarak sınıflandırılması sağlanır.

7. Aşağıda verilen olaylarda kopan veya oluşan etkileşimin zayıf veya güçlü etkileşim olduklarını karşılarındaki boşluklara yazınız.

- a) Şekerin suda çözünmesi:
- b) Azot ve hidrojen gazlarından amonyak oluşması:
- c) Suyun donması:
- ç) İyodun süblimleşmesi:
- d) Metan gazının yanması: