**Adı Soyadı :** 2021-2022 ÖĞRETİM YILI

**Numara :** 9. SINIF I. DÖNEM I. KİMYA YAZILISI

**Sınıf : -A-**

1. Aşağıdaki soruları Yanlış/Doğru alarak yanıtlayınız ? ( Her soru 2 puan )
   1. Simyacıların amacı, ölümsüzlük iksirini bulmaktır. **(D) (Y)**
   2. Simyacılar bir nevi filzoflardır. **(D) (Y)**
   3. Elementler, aynı tür atomlardan oluşmuş saf maddelerdir. **(D) (Y)**
   4. Elementler kısaca formüllerle gösterilirler. **(D) (Y)**
   5. Simyanın teorik temelleri yoktur. **(D) (Y)**
2. Aşağıdaki boşlukları doldurunuz? ( Her soru 2 puan )
3. Aristo’nun meşhur dönüşüm zinciri; Toprak→……………..→……….……→Su → Toprak şeklindedir.
4. Bir atomun kimyasal özelliğini belirleyen en önemli taneciği……………………………dur.
5. Atomların çekirdeğinde proton ve ……………….. bulunur.
6. Kimyasal bir tepkimede girenlerin toplam kütlesi ile ürünlerin toplam kütlesi eşittir. Buna

………………………………………………………………… denir.

**5)** Tüm anyonlar …………..……….. yüklü ……………………. ‘dır.

1. Aşağıdaki test sorularını cevaplayınız? ( Her soru 5 puan)
2. **Aşağıdakilerden hangileri Türk İslam simyacılarından biri değildir?**
   1. Cabir bin Hayyam
   2. El-Razi
   3. İbn-i Sina
   4. Amedeo Avagadro
   5. İbn-i Rüşd
3. 56 g Fe ve 32 g S ten, **Fe + S → FeS** denklemi gereği 88 g FeS bileşiği elde ediliyor.

Buna göre FeS bileşiğindeki MFe/MS sabit oran nedir? A) 4/7 B) 7/3 C) 8/9 D) 7/4 E) 9/8

1. H2O bileşiğinin sabit oranları 1/8 olduğu

bilindiğine göre; 10 gram hidrojen ve yeteri kadar oksijenden kaç gram su (H2O) elde edile bilir?

A ) 90 B) 80 C) 18 D) 9 E) 120

1. I. Asal gazlar bağ yapaya yatkın değildir.
2. Katı haldeki tanecikler birbirlerini daha çok çekerler
3. Kimyasal bağ ile atomlar bileşikleri oluşturur. **Yukarıdaki önermelerin hangileri doğrudur?**

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III D) I,III E) I, II ve III

1. **Aşağıdaki klasik soruları yanıtlayınız?** ( 10 puan )
   1. 40 gr XY3 bileşiğinde 16 gr X vardır. Buna göre; b**u bileşikteki sabit oranı bulunuz.**
   2. **Son katmanında bulundurduğu elektronlara göre element atomlarını sınıflandırmak istersek, hangileri katyon oluşturur?**

3.

Yandaki tabloda Azot (N) ve Oksijen (O)den oluşan iki ayrı elementin kütlece birleşme oranları görülmektedir. Bu iki bileşşik arasındaki katlı oranı hesaplayınız.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Bileşik** | **N** (gr) | **O** (gr) |
| I.Bileşik | 21 gr | 12 gr |
| II.Bileşik | 7 gr | 20 gr |

1. Kimyasal bağlar nasıl oluşur ve kaç çeşit kimyasal bağ vardır **açıklayınız**.
2. Aşağıdaki bileşiklerde koyu yazılmış elementin yükseltgenme basamağını bulunuz (K, 1A grubundadır).

a)**N**O2 b) K2**S**

1. 4Be, 8O, 16S ve 25Mn elementlerinin **katman elektron dizilişini yazınız?**