**10.SINIF**

**……………………..**

**2020–2021 ÖĞRETİM YILI KİMYA DERSİ I. DÖNEM I. YAZILI SINAV SORULARI**

**ADI-SOYADI : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**SINIFI / NO :\_\_\_\_\_\_\_ / \_\_\_\_\_\_ 23 Kasım 2020**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Soru No** | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **Toplam Puan** |
| **Soru Puanı** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **10** | **100** |
| **Öğrenci Puanı** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |
| --- | --- |
| **1.** | 17 gram X ile 18 gram Y elementi artansız tepkimeye girerek Z bileşiğini oluşturuyor. **Buna göre oluşan Z kaç gramdır? (10 Puan)** |
| **2.** | **Yukarıda verilen grafiğe göre tepkimeyi yazarak “m” değerini hesaplayınız. (10 Puan)** |
| **3.** | Eşit kütlede X ve Y elementleri tam verimle tepkimeye sokuluyor. Tepkime sonunda 18 gram bileşik oluşurken X elementinden 4 gram artıyor. **Buna göre oluşan bileşikteki elementlerin kütlece birleşme oranını (mx/my) hesaplayınız. (10 Puan)** |
| **4.** | X2Y5 bileşiğinde kütlece birleşme oranı mX/mY= 7/5 olduğuna göre, **X3Y4 bileşiğinde kütlece birleşme oranı (**mX/mY **) kaçtır? (10 Puan)** |
| **5.** | XY2 bileşiği kütlece %80’i Y’dir. **Buna göre** **X2Y3 bileşiğinde kütlece birleşme oranı (**mX/mY **) kaçtır?****(10 Puan)** |
| **6.** | XY2 bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı mX/mY=4/11 dir. **20 gram X ve 44 gram Y elementi tam verimle tepkimeye sokuluyor, buna göre aşağıda verilen soruları cevaplandırınız.****a-Kaç gram XY2 bileşiği oluşur? (5 Puan)****b-Hangi elementten kaç gram artar? (5 Puan)** |
| **7.** | X ve Y elementlerinin oluşturduğu iki farklı bileşikte elementlerin kütleleri arasındaki ilişki yukarıdaki grafikte verilmiştir. **I.bileşiğin formülü X3Y ise II.bileşiğin formülünü bulunuz. (10 Puan)** |
| **8.** | NŞA’da 6,72 litre C2H6 gazı için aşağıda verilen soruları cevaplandırınız. (C:12g/mol H:1g/mol)**a-Kaç moldür? (2 Puan)****b-Kaç gramdır? (3 Puan)****c-Kaç tane atom içerir? (3 Puan)****d-Kaç gram karbon içerir? (2 Puan)** |
| **9.**  | **32 gram CH4 gazı kaç moldür? (C:12g/mol H:1g/mol) (10 Puan)** |
| **10.** | NŞA’da 4,48 litre hacim kaplayan XO2 gazı 8,8 gramdır. **Buna göre X’in atom ağırlığını hesaplayınız.** (O:16 g/mol ) **(10 Puan)** |

…………………… Kimya Zümresi Başarılar Diler.