**………………………. LİSESİ**

**PUAN**

**10.**

**SINIF**

EĞİTİM ÖĞRETİM YILI **Adı** ………………………………………………

 **KİMYA** **Soyadı** …………………………………………

 **1. DÖNEM 1. YAZILI** **Sınıfı** …………………. **No** …………………. ………………

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1. Soru(10 Puan) | 2. Soru(10 Puan) | 3. Soru(10 Puan) | 4. Soru(10 Puan) | 5. Soru(10 Puan) | 6. Soru(10 Puan) | 7. Soru(10 Puan) | 8. Soru (10 Puan) | 9. Soru (10 Puan) | 10. Soru(10 Puan) | AldığıPuan |
| ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | ………… | …….. | ------- | --------- | ……. |

Aşağıda verilen açık uçlu soruları cevaplayınız

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1 | 160 gram SO3 bileşiğinin kaç mol olduğunu işlem basamaklarını göstererek bulunuz. (S: 32 g/mol, O: 16 g/mol)  | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 2 |  X + 2Y Z + 3T 8g 13g 5g ?Yukarıda gerçekleşen kimyasal tepkimede oluşan ürün T’nin kaç gram olduğunu işlem basamaklarınıgöstererek bulunuz. | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 3 | N2O5  bileşiğindeki elementlerin kütlece birleşme oranını işlem basamaklarını göstererek bulunuz. (N: 14 g/mol, O: 16 g/mol)  | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 4 | CO2  bileşiğinde kütlece %40 C içerdiğine göre bileşikteki elementlerin kütlece sabit oranını bulunuz. | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 5 | FeO ve Fe2O3  bileşiklerine oksijenler arasındaki katlı oranı bulunuz. | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 6 | 2 mol CO2 gazının normal şartlar altındaki (NŞA) kapladığı hacmin kaç litre olduğu işlem basamaklarını göstererek yazınız. | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 7 | 3,01 x 1023 tane H2O molekülünün mol sayısını işlem basamaklarını göstererek bulunuz.(NA: 6,02 x 1023 )  | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 8 | Aşağıdaki bileşiklerin molekül kütlelerini hesaplayınız.20Puan(N: 14 g/mol, O: 16 g/mol) (H: 1 g/mol, S: 32 g/mol)  | 10 Puan |
| A) N2O3  B) H2SO4 |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 9 | Emre resim çerçevesini asmak için kullanacağı çivinin paslandığını görüyor. Paslanma ile ilgili araştırma yaptığında, paslanmanın çivideki demirin oksijenle tepkimesi sonucu gerçekleştiğini öğreniyor.**Paslanan çivide meydana gelen tepkimenin türünü açıklayarak Emreye çivinin pasını gidermesi için bir yöntem öneriniz.** | 10 Puan |
|  |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 10 | CH4 gazının 4 molünün tamamen yanması sırasında; | 10 Puan |
| a) Kaç gram O2 gazı harcanır?b) N.K.A. da kaç litre CO2 gazı oluşur?c) Kaç mol H2O oluşur (O: 16 , H: 1) |

Not:Sınav süresi 40 dakikadır. …………………………….

 Ders Öğretmeni

 Başarılar☺