**EĞİTTİM ÖĞRETİM YILI ÖZEL DÜZİÇİ SİMYA ANADOLU LİSESİ**

**10.SINIF KİMYA DERSİ 1.DÖNEM 1.YAZILI (A GRUBU)**

**ADI SOYADI:**

**1. 160 gram SO3 bileşiğinin kaç mol olduğunu işlem basamaklarını göstererek bulunuz. (20 Puan)**

**(S: 32 g/mol, O: 16 g/mol)**

**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. (10 Puan**

**(N: 14 g/mol, O: 16 g/mol)**

**4.** C**O2  bileşiğinde kütlece %40 C içerdiğine göre bileşikteki elementlerin kütlece sabit oranını bulunuz.(10puan)**

**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)**

**A) N2O3**

**B) H2SO4**