**No:** ……. **Sınıfı:** ……. **Adı- Soyadı:** ………………………… **Tarih:**26/05/2016

**2015/2016 EÖY ÇAMARDI 75. YIL ŞEHİT ÜSTEĞMEN MURAT ERDEM ÇOK PROGRAMLI ANADOLU LİSESİ 9. SINIF- ANADOLU LİSESİ GRUBU KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 2. YAZILI SORULARIDIR.**

**A-Güçlü etkileşimler hangileridir? Sadece adlarını yazınız(10 PUAN).**

**B-Aşağıdaki cümleleri dikkatlice okuyunuz. Doğru olan yargıların başına (D), yanlış olana (Y) yazınız(15 PUAN).**

1. (…..) Bileşikler, elementlerin kimyasal etkileşim sonucu oluşturdukları yeni saf maddedir.
2. (…..) Dalton’ a göre atomlar bölünemeyen, içi dolu kürelerden oluşmuştur.
3. (…..) 1891’ de G. Stoney, negatif yüklü parçacığı “elektron” olarak adlandırmıştır.
4. (…..) Polar maddeler apolar çözücülerde, Apolar maddeler ise polar çözücülerde iyi çözünürler.
5. (…..) 6,02x1024 tane atom, “1 mol” olarak tanımlanmıştır.

**C-Aşağıda verilen bileşik ya da moleküllerdeki bağın türünü(iyonik/kovalent), karşısındaki boşluğa yazınız**

**(**6C, 1H, 17Cl, 3Li**) (10 PUAN).**

1. CH4 :………………………………………………………………………………………………….
2. LiCl :…………………………………………………………………………………………………..

**D-Aşağıda , periyodik sistemle ilgili bir metin verilmiştir. Bu metinde boş bırakılan yerleri uygun kavramlarla doldurunuz(15 PUAN).**

**“** *Bu sistemde yatay sıralara periyot, düşey sütunlara* ***…………..……****denir. Periyodik sistem* ***………..****tane periyot ve 18 tane gruptan oluşur. Her periyot* ***………….…****grubu ile başlar ve 8A grubu ile sona erer. B grubu elementlerine* ***……………………..****elementleri veya metalleri denmektedir. 4. ve 5. periyotlarda* ***…………….****’ şer tane element bulunmaktadır.***”**

**E- Aşağıda verilen tepkime denklemini denkleştiriniz (5 PUAN).**

**………** C3H8(g) + **……..** O2(g) **……..** CO2(g) + **…….** H2O(g)

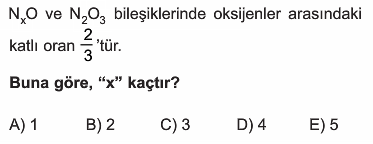
**F-** Aşağıda verilen elementin elektron dağılımını yazınız **(5 PUAN).**

19K: ………………………..

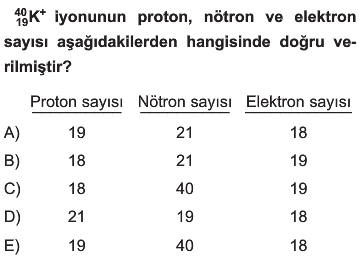
**G-** 1,204x1023 tane molekül içeren SO2 gazı kaç moldür?**(10 Puan)**

**H- Aşağıdaki çoktan seçmeli soruları yanıtlayınız. Doğru seçeneği yuvarlak içine alınız(6x5 puan= 30 PUAN).**

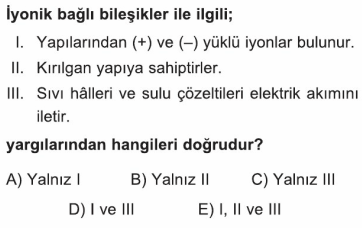
**1-**

****

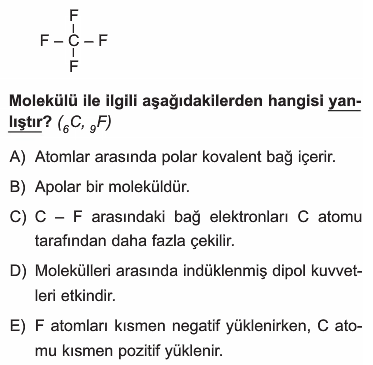
**2-**

****

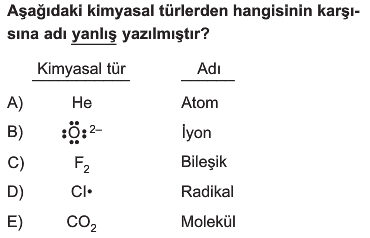
**3-**

****

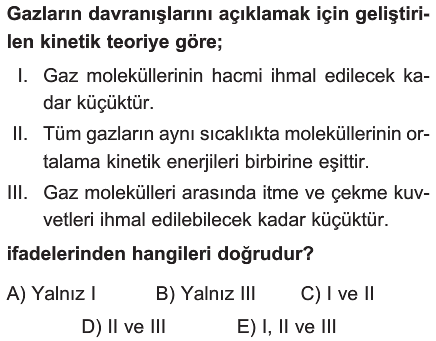
**4-**

****

**5-**

****

**6-**

****

[www.egitimhane.com](http://www.egitimhane.com)

**BAŞARILAR.. Soner KÜLOĞLU**

**Kimya Öğretmeni**