**M.ALBAYRAK MESLEKİ ve TEKNİK ANADOLU LİSESİ KİMYA 9 DERSİ**

**2.DÖNEM 2.YAZILI SORULARI**

**ADI SOYADI: NO: SINIFI:**

**I. Aşağıdaki bilgileri doğru “D” veya yanlış “Y” olarak doldurunuz.** (10 puan)

( )Zayıf etkileşimler fiziksel bağdır.

( )Kimyasal tepkimelerde farklı kimyasal türler oluşur.

( )NO3- iyonu içeren tüm bileşikler su da iyi çözünür.

( )Dipol-dipol etkileşimleri polar moleküller arasında gerçekleşir.

( )Apolar kovalent bağlar aynı tür atomlar arasında oluşur.

( )Metallerin serbest elektronları elektrik iletkenliğini sağlar.

( )Lewis gösteriminde değerlik elektron sayısı kadar nokta vardır.

( )iyonik bağlı maddelere molekül adı verilir.

( )London kuvvetleri sadece apolar moleküller arasında gerçekleşir.

( )Suyun kaynaması fiziksel bir olaydır.

**II. Aşağıda ifadelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz?** (10 puan)

1. H2O,HF ve NH3 gibi moleküllerde ...................................... bağı vardır.
2. Kimyasal tepkimelerde atomların .................. ve .................. her zaman korunur.
3. Nötralleşme tepkimelerinde ürün olarak .............. ve ............... oluşur.
4. Oksijen atomunun kullanıldığı tüm tepkimeler .......................... tepkimesidir.
5. Mumun erimesi ..................... yanması ise ....................... bir olaydır.

**III. Aşağıda verilen çoktan seçmeli soruları cevaplayınız? (Her soru 5 puan)**

1. Na+,Cl-,Ca+2,NO- gibi kimyasal türlerin genel adı nedir?

A) Atom B) Bileşik C)Element D) iyon E) Molekül

**2**. Aşağıda verilen maddelerden hangisinin atomları arasında Apolar kovalent bağ bulunur?

A) NaCl B) H2O C) Cl2  D)HF E)CO

3. Aşağıda verilenlerden hangisi bir zayıf etkileşim türü değildir?

A)İyonik bağ B)Hidrojen bağı C) Dipol-Dipol bağı D)iyon-Dipol bağı E)London etkileşimleri

**IV.Aşağıdaki soruları yanıtlayınız?**

1.Aşağıda verilen elementlerin adlarını ve sembollerini yazınız?(10 puan)

F: Sodyum: Ca: Azot: P:

**2**. Aşağıdaki bileşikleri adlandırınız?(10 puan)

H2SO4: HNO3: H2O: MgCl2: N2O3:

3. **Su** niçin özel bir moleküldür kısaca açıklayınız? (10 puan)

[**https://www.sorubak.com**](https://www.sorubak.com)

**4.** Fe(k) + O2(g) Fe2O3(k) Tepkimesini denkleştiriniz?(10 puan)

**5.** Aşağıdaki asit--baz tepkimesini tamamlayınız?(10 puan)

HNO3(suda) + NaOH(suda) +

6.**Tepkimelerinin türlerini karşılarına yazınız!!! (15 puan)**

1. AgNO3(suda) + HCl(suda) → AgCl(k) + HNO3(suda) ……………………………………………
2. 2N2(g) + 3O2(g) → 2NO(g) ……………………………………………
3. H2SO4(suda) + 2KOH(suda) → 2H2O(s) + K2SO4(suda) …………………………………………..