**MUSTAFA KÖSEOĞLU ÇOK PROGRAMLI ANADOLU LİSESİ 9.SINIFLAR KİMYA DERSİ**

**2.DÖNEM 2.YAZILI SORULARI**

**ADI SOYADI:**

**SINIFI: NO:**

**A. Aşağıdaki bilgileri doğru “D” veya yanlış “Y” olarak doldurunuz**.**(20 puan)**

( ) Zayıf etkileşimler fiziksel bağdır.

( ) Güçlü Etkileşimleri koparmak için 40 Kj/mol’den daha küçük enerji vermek gerekir.

( ) Kimyasal Etkileşimler Güçlü etkileşimler ve Zayıf etkileşimler olarak ikiye ayrılır.

( ) Dipol-dipol etkileşimleri sadece metal atomları arasında gerçekleşir.

( ) Metallerin serbest elektronları elektrik iletkenliğini sağlar.

( ) Apolar kovalent bağ farklı tür ametal atomları arasında oluşur.

( ) Lewis gösteriminde atomun değerlik elektron sayısı kadar nokta vardır.

( ) İyon-dipol etkileşimleri sadece ametal atomları arasında gerçekleşir.

( ) Demirin paslanması kimyasal bir olaydır.

( ) Suyun kaynaması fiziksel bir olaydır.

**B.Aşağıda boş bırakılan yerleri uygun ifadelerle doldurunuz?(20 puan)**

London Etkileşimleri-Kimyasal-İyonik-Diatomik- Hidrojen-Oktet-Kök- Fiziksel-Kovalent-Yanma- İyon

* H2O, HF ve NH3 gibi moleküllerde ...................................... bağı vardır.
* Elektron almış veya vermiş atom veya moleküle ............ denir.
* Oksijen atomunun kullanıldığı tüm tepkimeler .......................... tepkimesidir.
* Mumun erimesi ..................... , yanması ise ....................... bir olaydır.
* Metallerin ametallerle elektron alışverişi sonucu ………….. bağ oluşur.
* En zayıf fiziksel etkileşim ……………………….. nde görülür.
* Farklı cins ametal atomlarının elektron ortaklaşması sonucu ………….. bağ oluşur.
* Atomların elektron alarak veya vererek soygaz elektron düzenine ulaşmasına ………. denir.
* O2 molekülü ……………. (iki atomlu) moleküldür.
* Çok atomlu iyon gruplarına ……. denir.

<https://www.sorubak.com>

**C. Aşağıda verilen değişimleri Fiziksel veya Kimyasal Değişim olarak eşleştiriniz.(10 Puan)**

* Kağıdın yırtılması Fiziksel DeğişimKimyasal Değişim
* Demirin paslanması
* Nikelin elektriği iletmesi
* Sütten yoğurt oluşumu
* Tuzun suda çözünmesi

**D. Aşağıda verilen çoktan seçmeli soruları cevaplayınız? (20 Puan)**

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

A) Atom B) Bileşik C)Element D) İyon 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)İyon-Dipol bağı E)London etkileşimleri

**4**. I. H2 II. HCl III. NH3 IV. S8 V. CH4

Verilen madde örneklerinden hangileri element molekülüdür?

A) I ve II. B) I ve IV. C) III ve V. D) IV ve V. E) II, III ve V.

**5**.Aşağıda verilen iyon çiftlerinden oluşan bileşik formüllerinden hangisi doğrudur?

İyon Çifti Bileşik Formülü

A) Ca+2 , F- Ca2F

B) Ba+2 , SO4-2 Ba2(SO4)2

C) Al+3 , OH- Al3OH

D) Na+ , CO3-2 Na2CO3

E) Mg+2 , PO4-3 Mg2(PO4)3

**E.Aşağıdaki soruları yanıtlayınız?(20 Puan)**

**1.**Aşağıda verilen elementlerin adlarını ve sembollerini yazınız? (5 puan)

F: Sodyum: Ca: Azot: P:

**2**. Aşağıda verilen bileşikleri adlandırınız? (5 puan)

CC4: SO2: MgCl2:

N2O3: CO:

**F.Aşağıdaki tabloyu uygun ifadelerle doldurunuz.(10 Puan)**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1H | 3Li | 4Be | 5B | 6C | 7N | 8O | 9F | 10Ne |
| Katman Elektron dizilimi |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Değerlik elektron sayısı |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| Lewis yapısı |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

Cevaplarınızı kontrol ediniz!

Sınav Süresi:1 Ders saatidir.