***Adı-Soyadı: Sınıfı: Numarası:***

1. **Aşağıda verilen soruları D/Y şeklinde cevaplayınız? (Her soru 2 puan)**
2. (…….) Metal atomlarında atom çapı büyüdükçe metal bağ kuvveti azalır.
3. (…….) Farklı ametal atomları arasındaki bağ apolar kovalenttir.
4. (…….) İyonik bileşiklerin çoğu suda iyi çözünür.
5. (…….) Atomlar arası elektronegatiflik farkı arttıkça bağın iyonik karakteri artar.
6. (…….) Moleküllerin tümü apolar yapılıdır.
7. **Aşağıda ifadelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz? (Her soru 2 puan)**
8. Zn, Mg ve Cr gibi metal atomlarının elektron denizinde yüzen elektronları sonucunda oluşan bağ……………… bağdır.
9. Atomun değerlik elektronlarını sembolün çevresinde “ .” nokta olarak gösterilmesi ………… yapısıdır.
10. Atomların değerlik elektronlarını 2He soy gazı atomuna benzetmelerine ………………. Kural denir.
11. Farklı ametal atomları arasındaki bağ …………… …………… bağdır.
12. Moleküller arası ( zayıf bağlar) bağların oluşması ve kopması durumunda maddenin ………………… özellikleri değişir.
13. KCl iyonik bileşiğinin ve H2O kovalent bileşiğinin oluşumunun Lewis elektron nokta yapısını gösteriniz. ( 19K, 17Cl, 1H, 1O )
14. Aşağıdaki atom numaraları verilen elementlerin oluşturdukları bileşiklerin karşılarına

( İYONİK, POLAR KOVALENT, APOLAR KOVALENT ) terimlerinden uygun olanı yazınız. (10 puan) (20Ca, 17Cl, 1H, 8O, 17S, 11Na, 9F )

 Bileşik BAĞ TÜRÜ

 CaCl2 ……………………….

 H2O ……………………….

 O2 ………………………

 SO2 ………………………

 NaF ………………………

1. Aşağıda verilen elementlerin kararlı yapıya ulaşmak için oktete mi yoksa dublete mi benzeyeceklerini belirtiniz. (10 puan)

20Ca :…………………… 3Li : ……………………… 1H : ……………………...

16S : ……………………. 7N : ………………………..

1. Aşağıdaki Metal ve Ametallerin özelliklerini yazınız.

**Metaller;**

1……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

2……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

3……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

4……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

5……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**Ametaller;**

1……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

2……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

3……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

4……………………………………………………………………………………………………………………………………………………

5…………………………………………………………………………………………………………………………………………………….

1. Aşağıda verilen maddelerin türlerini yanına yazınız. (anyon, katyon, molekül, radikal, atom )
2. H2O :………………………….
3. OH:……………………………
4. Ag :……………………………
5. NH4+ :…………………………
6. Cl - :…………………………....
7. Periyodik cetvelde bir grupta yukarıdan aşağıya inildikçe verilen özelliklerin

(artar, azalır ya da değişmez ) değişimini belirtiniz. (10 puan)

 Atom numaraları ………………………….

 Elektron ilgisi …………………………

 Elektronegatiflik ………………………….

 Atomun hacmi ve çapı ……………………….

 En son yörüngedeki elektron sayısı ………………..

1. Aşağıda verilen taneciklerin LEWİS NOKTA YAPISINI gösteriniz. (10 puan)

 12Mg+2: 8O - : 15P : 2H : 13Al :

1. Aşağıda verilen örneklerin hangi tür zayıf etkileşim yaptıklarını yazınız.

**(dipol, iyon, london kuvveti, hidrojen bağı gibi…..)**

**Örnekler Etkileşim türü**

1. **HCl-H2S ……………………………………….**
2. **Na+-H2O ……………………………………….**
3. **H2O-C2H5OH ……………………………………….**
4. **F2-CCl4 ………………………………………..**
5. **NH3-C6H6 ...............................................**

 **Başarılar!!**