**…………………… ANADOLU LİSESİ ............. EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI**

**9. SINIFLAR II. DÖNEM I. KİMYA SINAVI**

**ADI SOYADI:** *ALDIĞI NOT:*

**SINIFI ve NUMARASI :**

***① DOĞRU/ YANLIŞ(10 puan).***

1. *Metalik bağ güçlü etkileşimlerdendir.*

*2. Kovalent bağ ametal-ametal atomları arasında olur.*

*3. İyonik bağ, metal ile ametal arasında oluşur.*

*4. Hidrojen bağı, güçlü etkileşimdir.*

*5. Aynı cins atomların oluşturduğu kovalent bağa polar kovalent bağ denir.*

***② Aşağıda verilen örnek değişimleri FİZİKSEL ya da KİMYASAL olarak belirtiniz***

***(10 puan).***

1. *Süblimleşme : ………………………..*
2. *Camın kırılması: .……………………….*
3. *Besinlerin ekşimesi: ……………………….*
4. *Demirin paslanması: ………………………...*
5. *Asit baz tepkimeleri: ………………………….*

***③Aşağıda formülü verilen bileşiklerin adlarını yazınız( 10 puan).***

*● CuCl :*

*● CuCl2 :*

*● Mg3(PO4)2 :*

*● N2O :*

*● P2O3 :*

***④ Cl₂ molekülünde kovalent bağın oluşumunu Lewis Nokta yapısını kullanarak gösteriniz.***

***( Cl: 17 ) (20puan).***

***⑤ POLAR / APOLAR (20 puan).***

*Aşağıda verilen moleküllerin****POLAR*** *mı yoksa* ***APOLAR*** *mı olduğunu yazınız.*

*HBr…………………… O2…………………….*

*H₂ ………………….. CO2…………………..*

NH₃*…………………*

*⑥* ***Katılardan hangisinde tanecikler arasındaki etkileşim en zayıftır? Bir örnek veriniz(10 puan).***

*Katı Türü:*

*Örnek:*

*⑦* ***Aşağıda verilen moleküller arası ZAYIF ETKİLEŞİM TÜRLERİNİ karşısına yazınız(20puan).***

*H₂O……..H2O*

*He……….He*

*NH₃ …….NH3*

*HCl……..HCl*

*HF………HF*