**SİVEREK ÇOK PROGRAMLI ANADOLU LİSESİ 2021-2022 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 9. SINIFLAR II. DÖNEM I. KİMYA SINAVI**

*ADI SOYADI: ALDIĞI NOT:*

*SINIFI/ NUMARASI :*

*B GRUBU*

** ***①DOĞRU/ YANLIŞ******(10 puan)***

1. *İyonik bağ güçlü etkileşimlerdendir.*

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

*3. Metalik bağ soygaz atomlarında görülür.*

*4. Yanma tepkimeleri fiziksel değişimlerdir.*

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

** ***② Aşağıda verilen örnek değişimleri FİZİKSEL ya da KİMYASAL olarak belirtiniz. 20 puan***

1. *Suyun donması : ………………………..*
2. *Camın kırılması: .……………………….*
3. *Ekmeğin küflenmesi: ……………………….*
4. *Demirin Paslanması: ………………………...*
5. *Mumun Erimesi: …………………………*

*****③KİMYASAL TEPKİME TÜRLERİ***

***Asit-Baz , Çökelme , Bozunma***

***Oluşum(Sentez) , Yanma***

***Aşağıda verilen tepkimelerin karşılarına türlerini yazınız.( 10 puan)***

*● 4Fe + 3* O₂ 2 Fe₂O3

*●*CaCO₃(suda)+NaCl(suda) CaCl₂(k)+NaCO₃(suda)

*●*C+ S₂ CS₂

*●*2HgO ısı 2Hg + O₂

*●*H₂SO₄(aq)+2NaOH(aq) Na₂SO₄(aq)+2H₂O (s)

*****⑤******Cl₂ molekülünde kovalent bağın oluşumunu Lewis Nokta yapısını kullanarak gösteriniz. ( Cl: 17 ) (20puan)***

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

*****④POLAR / APOLAR (20 puan)***

*Aşağıda verilen moleküllerin atomları arasındaki bağın polar mı yoksa apolar mı olduğunu yazınız.*

*HBr…………………… CO …………………….*

*H₂ ………………….. F₂ …………………..*

NH₃ *…………………*

*⑥*  ***Fe****⁺ᴲ ve Cl⁻ iyonlarının oluşturduğu bileşik formülünü yazınız(10p)*

*⑦* ***Aşağıda verilen moleküller arası zayıf etkileşim türlerini karşısına yazınız****(10puan)*

H₂O…. *Cl⁻*

He…..He

NH₃ *….*H₂O

NH₃ … HF

Ar … Ar