[………….. **ANADOLU LİSESİ EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI 9. SINIFLAR II. DÖNEM I. KİMYA SINAVI**](https://www.sorubak.com)

*ADI SOYADI: ALDIĞI NOT:*

*SINIFI/ NUMARASI :*

*A GRUBU*

*****①DOĞRU/ YANLIŞ(10 puan)***

1. *Kovalent bağ güçlü etkileşimlerdendir.*

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

*3. Metalik bağ metal atomlarında görülür.*

*4. Hal değişimleri fiziksel değişimlerdir.*

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

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

1. *Buzun erimesi : ………………………..*
2. *Odunun yanması: .……………………….*
3. *Ekmeğin dilimlenmesi: ……………………….*
4. *Kağıdın yırtılması: ………………………...*
5. *Domatesin çürümesi: …………………………*

<https://www.sorubak.com> *****③KİMYASAL TEPKİME TÜRLERİ***

***Asit-Baz , Çökelme , Bozunma***

***Oluşum(Sentez) , Yanma***

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

*●*AgNO₃(suda)+NaCl(suda) AgCl(k)+NaNO₃(suda)*●*H₂+ Cl₂ 2HCl

*●*CS₂ + 3O₂ CO₂ + 2SO₂

*●*2HgO ısı2Hg + O₂

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

*****④POLAR / APOLAR (20 puan)***

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

*HF……………………Br₂ …………………….*

*O₂ …………………..HCl…………………..*

*H₂O …………………*

*****⑤F₂ molekülünde kovalent bağın oluşumunu Lewis Nokta yapısını kullanarak gösteriniz. ( F: 9 )(20puan)***

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

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

H₂O….H₂O

Ar…..Ar

*Al⁺ᴲ….*H₂O

NH₃…HF

Ne …Ne

*BAŞARILAR*