|  |  |
| --- | --- |
| 2022-2023 EĞİTİM ÖĞRETİM YILI 12/A –B SINIFI KİMYA DERSİ 1. DÖNEM 1.YAZILI SORULARI | |
| 1- ) Mineral nedir? Ve mineralin özellikleri nelerdir? | ÇÖZÜM: |
| 2-) Maden Cevherinden metal elde etmenin aşamalarının adlarını sırayla yazınız? | ÇÖZÜM: |
| 3-) 15 A ile  9 B arasında oluşan bileşiğin;  a) Formülünü, b) Geometrik şeklini, c) Bağ açısını, d) Molekül içi polarlığını, e) Moleküllerarası polarlığını yazınız. | ÇÖZÜM: |
| 4- ) CH3 CH3  I I  CH2 = C - CH – CH= CH2 Bileşiği için;  1 2 3  a) 1,2 ve 3 nolu C’lar hangi hibrit türünü içerir?  b) Toplam molekül kaç pi ( ), kaç sigma ( ) bağı içerir? | ÇÖZÜM: |
| 5-) N , O ve H içeren bir organik bileşiğin  %5 H , %35 N vardır. Bu bileşiğin basit formülü nedir?(N:14 H: 1, O: 16) | ÇÖZÜM:    s a y f a y ı ç e v i r i n i z |

ADI SOYADI :

SINIFI : **D**

NO :

BUCAK ŞEHİT AYFER GÖK ANADOLU LİSESİ

|  |  |
| --- | --- |
| 6-) O2 ve O3 Moleküllerinin Lewis formüllerini gösteriniz? (8O ) | ÇÖZÜM: |
| 7-) 7N ve 9F ‘nun oluşturduğu NH3 molekülü için;  a)Geometrik şekli nedir?  b)Hibritleşme türü nedir?  c)Bağ açısı Kaçtır? | ÇÖZÜM: |
| 8- ) 5B ve 1H ‘nun oluşturduğu bileşik için;   1. Lewis formülü nedir? 2. Merkez atomun yaptığı hibritleşme türü nedir? 3. Molekülün geometrik şekli nedir? 4. Moleküller arası polarlık nedir? | ÇÖZÜM: |
| 9-) 6C ve 1H ‘nin oluşturduğu C2H2 molekülü  İçin;   1. Lewis formülü nedir? 2. Merkez atomun yaptığı hibritleşme türü nedir? 3. Molekülün geometrik şekli nedir? | ÇÖZÜM: |
| 10-)NaCN ve ve PCl3 Moleküllerinin Lewis formülünü gösteriniz? | ÇÖZÜM: |
| B A Ş A RI L A R  Not:. Süre :40 dakika ,her soru 10’ar puandır.  \***Hiç kimse, başarı merdivenlerine elleri cebinde tırmanmamıştır.** |  |