2017-2018  **ÖĞRETİM YILI**

**12. SINIFLAR KİMYA DERSİ I.DÖNEM II. YAZILI SORULARI**

**Adı ve Soyadı: Sınıfı: 12 / No: 27/12/2017**

**Soru:1- Aşağıdaki tepkimeleri tamamlayınız. (20 Puan)**

**a) CH3 – MgCl + HCl 🡪**

**b) CH3 – C ≡ CH + 2HCl 🡪**

**c) CH3 – CH2 – CH2 + KOH 🡪**

 **|**

 **Br**

**d) CaC2 + 2H2O 🡪**

**Soru:2- Aşağıda açık yapı formülleri verilen bileşikleri adlandırınız. (20 Puan)**

|  |  |
| --- | --- |
|   |  |
| **a)**  | **c)**  |
|   |   |
| **b)**  | **d)**  |

**Soru:3- Aşağıda isimleri verilen bileşiklerin Açık Yapı formüllerini yazınız. (15 Puan)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **a) 1 klor-3 metil- 1,5 heptadien** | **b) Asetilen** | **c) Para nitro toluen** |
|  |  |  |

**Soru:4- Bir hidrokarbonun 4,4 gramı yakıldığında 7,2 gram su oluşuyor. Bu hidrokarbonun basit formülü nedir? (C=12, H=1, O=16) (10 Puan)**

**Soru:5- Sigma ve Pi bağlarını tanımlayınız ve aradaki farkları belirtiniz. (10 Puan)**

**Soru:6- 0,25 mol Alkene HI katıldığında 46 gram bileşik oluşuyor. Buna göre alken kaç karbonludur? (C=12, H=1, I=127) (10 Puan)**

**Soru:7- AX3E VESPR yapısına sahip bileşik ile ilgili; (15 Puan)**

**a) Hangi tür hibrit yapmıştır?**

**b) Lewis yapısını çiziniz.**

**c) Merkez atom hangi gruptadır?**

**Not Baremi:** Her sorunun doğru yanıtı yanında belirtildiği puandadır.