|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Soru | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 |
| Puan |  |  |  |  |  |  |  |

1. **Aşağıdaki ifadelerde boş bırakılan yerleri doldurunuz? (Her soru 2 puan)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| 1. Redoks tepkimeleri
 | 1. Ayrılma
 | 1. Yerdeğiştirme
 |
| 1. Katılma tepkimeleri
 | 1. Çökelme
 | 1. Kondenzasyon tepkimeleri
 |

1. İndirgenme ve yükseltgenmenin bir arada olduğu tepkimelere ………….…………. denir.
2. Doymamış hidrokarbonlarla tepkimeye girip molekülün yapısına giren grupların olduğu tepkimelere……………………….. denir.
3. İki molekülün uygun şartlarda reaksiyona girerek tepkimeden küçük moleküllerin (H2O, NH3 vb.) ayrılması ile büyük moleküllerin oluşması tepkimelerine……………………. denir.
4. Alkollerin kuvvetli asit (H2SO4, H3PO4, vb.) katalizörlüğünde ısıtılması sonucu su kaybederek alkene dönüşmesi bir …………………. tepkimesidir.
5. Bir atom ya da grubun başka bir bileşikteki atomun yerine geçmesine ………... tepkimesi denir.
6. **Aşağıda verilen soruları D/Y şeklinde cevaplayınız? (Her soru 2 puan)**

|  |  |
| --- | --- |
|  | D/Y |
| 1. Alkenler, sp2 hibritleşmesine uğrayan C atomu içerirler.
 |  |
| 1. Alkanlar bromlu suyun rengini giderirler.
 |  |
| 1. Karbon zincirindeki tüm karbon atomları birbirine tekli (C-C) bağlarla bağlanmışsa bu tür moleküllere doymamış hidrokarbonlar denir.
 |  |
| 1. C, H ve O dan oluşan organik bileşikler yandığında CO2 ve H2O açığa çıkar.
 |  |
| 1. Organik bileşiklerin yanması bir redoks tepkimesidir.
 |  |

1. **Aşağıdaki katılma tepkimelerinde oluşan ana ürünleri yazınız. (Her soru 5 puan)**

|  |  |
| --- | --- |
| **a)**  |  |
| **b)**  |  |

1. **Aşağıda verilen bileşiklerin formülünü yazınız?** **(Her soru 5 puan)**

|  |  |
| --- | --- |
| 2 – brom - 4 – metil pentan | 3,3 – dimetil – 1 – büten |
| Siklo bütan | 4 – metil – 1 – pentin |

1. **Aşağıda** **verilen bileşiklerdeki karbon atomunun yükseltgenme sayılarını bulunuz. (Her soru 10 puan)**

|  |  |
| --- | --- |
| 1. CHCl3
 | 1. CH3OH
 |

1. **20 g C3H4 gazı yakıldığında**
2. **Kaç g H2O oluşur?**
3. **Normal koşullarda kaç litre CO2 gazı oluşur?**

**c)Kaç gram O2 kullanılır? (10 puan)** (C:12,O:16,H:1)

1. **Aşağıdaki organik bileşikleri adlandırınız. (Her soru 10 puan)**

