**T.C. MİLLİ EĞİTİM BAKANLIĞI**

**2022-2023 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI**

KULA LİSESİ 12-FENA SINIFI KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI SINAV SORULARI

1. Düz zincirli yapıdaki C3H6 ve C3H4 gaz karışımının 8 litresi yeterince H2 gazı ile tepkimeye sokuluyor. Tepkime sırasında 11 litre H2 gazı harcandığına göre karışımdaki C3H4 yüzdesini bulunuz.

2. X + H2 Y

 tepkimelerinde yer alan X ve Y bileşenleri hangileridir?

3. 0,5 molünde 24 g. oksijen içeren bir alkolün 1 molünün yeterince Na metali ile reaksiyonundan NK’da kaç litre H2 oluşur?(O=16)

4. a) Alkoller ve eterler birbirinin izomeri olmasına rağmen alkollerin kaynama noktası eterlerden yüksektir, bunun nedenini yazınız.

b) Alkollerde karbon sayısı arttıkça kaynama noktası nasıl değişir?

c) Alkollerde dallanma arttıkça kaynama noktası nasıl değişir nedeniyle birlikte yazınız.

d) Alkollerde –OH grubu sayısı arttıkça kaynama noktası nasıl değişir, nedeniyle birlikte yazınız.

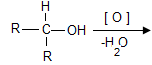
5. C3H8, C3H6 ve C3H4 karışımının 0,8 molü amonyaklı AgNO3 ile 29,4 g çökelek oluşturuyor. Kalan gaz karışımı 40g. Br2 ile tepkime veriyor. Buna göre karışımdaki C3H8 kaç moldür? (H=1,C=12,Br=80,Ag=108)

6.

|  |  |
| --- | --- |
| a) Aşağıdaki organik bileşikleri adlandırınız.  \*  \*\*  \*\*\*  \*\*\*\* | b) Aşağıda adları verilen bileşiklerin formülünü yazınız.  \* Dietil eter  \*\* 1-4 Bütandiol  \*\*\*3Brom,3 metil -1-pentin  \*\*\*\*\*1-3-5 triklorbenzen |

7. Aşağıdaki reaksiyonları tamamlayınız.

A) B)

C) D) 

E)

Not:2 ve 4. Sorular 10 puan,1,3,5 ve 7. Sorular 15 puan, 6. Soru 20 puan değerindedir.

Başarılar dilerim!

Hasan SEZER

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

**T.C. MİLLİ EĞİTİM BAKANLIĞI**

**2018-2019 EĞİTİM-ÖĞRETİM YILI**

KULA LİSESİ 11-Y-FENA SINIFI KİMYA DERSİ 2. DÖNEM 1. YAZILI SINAV SORULARI

1. Etilen ve asetilen gazlarından oluşmuş bir karışımının 0.3 molü hidrojenle doyurularak etan oluşurken 0.5 mol hidrojen harcanıyor. Karışımdaki etilen kaç moldür?

2. X + H2 Y

 tepkimelerinde yer alan X ve Y bileşenleri hangileridir?

3. 20 g. C3H4 gazı yakıldığında a) Kaç g. H2Ooluşur? b) NK’da kaç litre CO2 gazı oluşur? c)Kaç gram O2 kullanılır?

(C:12,O:16,H:1)

4. Aşağıda verilen ifadelerden Doğru olanın “D”, yanlış olanın “Y” harfini işaretleyiniz.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Alkenler yüksek sıcaklık ve basınçta polimerleşme tepkimesi verirler. | ( D ) | ( Y ) |
| İç aklinler AgNO3 ile yer değiştirme tepkimesi verirler. | ( D ) | ( Y ) |
| Alkenlere HCl katıldığında Cl atomu çift bağa bağlı olup hidrojeni fazla olan C atomuna bağlanır. | ( D ) | ( Y ) |
| Alkinler bromlu suyun rengini giderirler. | ( D ) | ( Y ) |
| Aromatik bileşiklerin en basit üyesi benzendir. | ( D ) | ( Y ) |

5. Etan ve eten gazlarından oluşan 1 mollük bir karışım 0.8g. H2 ile doyuruluyor. Buna göre karışımdaki etanın molce yüzdesi kaçtır?(H:1)

6.

|  |  |
| --- | --- |
| a) Aşağıdaki organik bileşikleri adlandırınız.  \*  \*\*  \*\*\*  \*\*\*\* | b) Aşağıda adları verilen bileşiklerin formülünü yazınız.  \* Siklo bütan  \*\* 4 metil 1 pentin  \*\*\*Cis 2 büten  \*\*\*\*\*1-3-5 triklorbenzen |

7. Aşağıdaki reaksiyonları tamamlayınız.

A) B)

C)  D) 

E)

Not:2 ve 4. Sorular 10 puan,1,3,5 ve 7. Sorular 15 puan, 6. Soru 20 puan değerindedir.

Başarılar dilerim!

Hasan SEZER