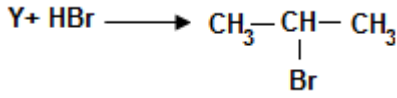


1. Düz zincirli yapıdaki  $C_3H_6$  ve  $C_3H_4$  gaz karışımının 8 litresi yeterince  $H_2$  gazı ile tepkimeye sokuluyor. Tepkime sırasında 11 litre  $H_2$  gazı harcandığına göre karışımdaki  $C_3H_4$  yüzdesini bulunuz.

2.  $X + H_2 \longrightarrow Y$



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  $H_2$  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?

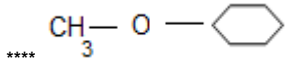
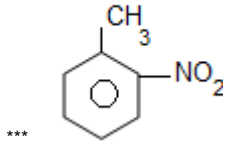
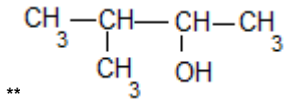
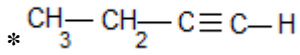
c) Alkollerde dallanma arttıkça kaynama noktası nasıl değişir, nedeniyle birlikte yazınız.

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

5.  $C_3H_8$ ,  $C_3H_6$  ve  $C_3H_4$  karışımının 0,8 molü amonyaklı  $AgNO_3$  ile 29,4 g çökelek oluşturuyor. Kalan gaz karışımı 40g.  $Br_2$  ile tepkime veriyor. Buna göre karışımdaki  $C_3H_8$  kaç moldür? (H=1,C=12,Br=80,Ag=108)

6.

a) Aşağıdaki organik bileşikler adlandırınız.



b) Aşağıda adları verilen bileşiklerin formülünü yazınız.

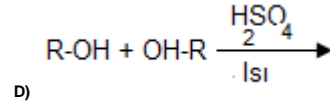
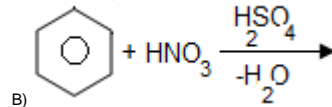
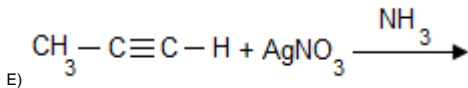
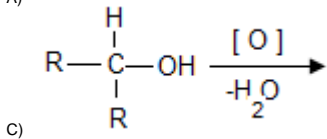
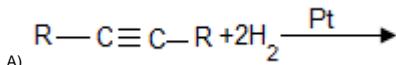
\* Dietil eter

\*\* 1-4 Bütandiol

\*\*\*3Brom,3 metil -1-pentin

\*\*\*\*\*1-3-5 triklorbenzen

7. Aşağıdaki reaksiyonları tamamlayınız.



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