

Adı – Soyadı :
 Sınıfı / No : /
 Dönem / Sınav no : 1.Dönem / 3.Yazılı

1) $R-COOH + CH_3-OH \rightarrow R-COOCH_3 + H_2O$
 Tepkimesine göre, elde edilen esterin mol kütlesi 88 gramdır. Buna göre kullanılan karboksilli asidin mol kütlesi kaç gramdır? (C:12 , H:1 , O:16)

2) Kütlece %23' lük 40 gram etil alkolden %50 verimle kaç gram etil asetat elde edilebilir? (C:12 ,H:1 ,O:16)

3) Karbonhidrat nedir? Tanımlayınız. Karbonhidratlar kaçaya ayrılır? Birer örnek veriniz.

4) Aşağıdaki bileşiklerin genel adlarını belirtiniz?

a.) $C_2H_5-O-CH_3$

b) $CH_3-C=O$
 $|$
 C_3H_7

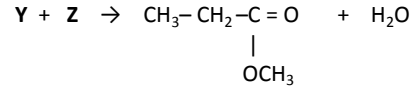
c) $CH_3-CH_2-CH_2-CH_2-OH$

d) $CH_3-C=O$
 $|$
 H

5) $C_xH_yO_z$ organik bileşiğinin 0,5 molü 1,5 mol oksijen gazı ile tam yandığında 1 mol CO_2 ve 1,5 mol H_2O oluşuyor. Buna göre organik bileşiğin formülü nedir?

6) $CH_3-CH_2-CH_2-\overset{\underset{O}{||}}{C}-O-C_2H_5$ formülü ile verilen ester oluşturulan karboksilli asidin ve alkolün formülünü ve adını belirtiniz.

7) 1- propanol $\xrightarrow{[O]}$ X $\xrightarrow{[O]}$ Y



Yukarıdaki tepkimelere göre x , y ve z maddelerinin yapı formüllerini bulunuz.?

8) Optik izomeri nedir ? tanımını yazınız ve bir örnek veriniz.

9) CH_4 ve C_2H_4 gazlarının 50 litrelik karışımını tamamen yakmak için 130 litre oksijen gerektiğine göre metanın hacmi kaç litredir?

10) $Cr_2O_3 + 2Na_2CO_3 + 3KNO_3 \rightarrow 2Na_2CrO_4 + 2CO_2 + 3X$
 Tepkimesine göre oluşan x maddesinin formülü nedir?

NOT : Her soru 10 puandır. Başarılar

.....
 Kimya öğretmeni

dersimiz.com

dersimiz.com
 Başarınızı Arttırır...