

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 2 - NĂM HỌC 2023 - 2024
MÔN HÓA HỌC 11

I. TRẮC NGHIỆM: 7 ĐIỂM mỗi câu đúng 1/3đ

Câu	111	112	113	114
1	B	A	C	B
2	A	D	B	D
3	B	C	B	C
4	A	B	C	A
5	C	D	D	C
6	C	C	D	C
7	C	A	B	D
8	A	A	C	D
9	A	B	A	C
10	A	C	A	B
11	A	A	D	A
12	D	B	C	D
13	D	B	B	A
14	C	A	D	A
15	B	B	A	C
16	C	C	D	D
17	D	A	C	D
18	B	A	C	D
19	C	D	B	B
20	B	A	C	D
21	A	A	B	A

II. TỰ LUẬN: 3 ĐIỂM

Câu	Ý	Nội dung / Hướng dẫn chấm	Điểm
1		a. $C_2H_5OH \xrightarrow{H_2SO_{4(d)}, 180^\circ C} CH_2=CH_2 + H_2O$ b. $C_6H_5OH + KOH \rightarrow C_6H_5ONa + H_2O$ c. $CH_3CH=O + 2[H] \xrightarrow{NaBH_4} CH_3-CH_2OH$	0,5 0,5 0,5
2		$n C_2H_4 + 2n C_2H_2 = n Br_2 = 0,5$ (BT mol π) $n C_2H_2 = n C_2Ag_2 = 0,15$ $\Leftrightarrow n C_2H_4 = 0,2$, $n C_2H_2 = 0,15$ $\Leftrightarrow \% m C_2H_4 = [(0,2.28) : (0,2.28) + (0,15.26)] .100\%$ $= 58,95\%$ $\% m C_2H_2 = 41,05\%$	0,5 0,5
3		$n_{H_2} = 0,1 \rightarrow n_X = 0,2 \rightarrow n_Y = 0,2 \rightarrow n_{Ag} : n_Y = 2,5 > 2$ nên trong Y có H-CHO + TH1: Trong Y là 2 aldehyde H-CHO (x mol) và R-CHO (y: mol) $n_Y = 0,2 = x + y$ và $n_{Ag} = 4x + 2y = 0,5 \rightarrow x = 0,05$, $y = 0,15$ \rightarrow X có $CH_3OH : 0,05$ mol và $R-CH_2OH : 0,15$ mol \rightarrow $M_{RCH_2OH} = (10,6 - 0,05.32) : 0,15 = 60$ $\rightarrow C_3H_7OH$ + TH2: Trong Y chỉ có H-CHO tham gia tráng gương \rightarrow $n_{HCHO} = n_{Ag} : 4 = 0,125$ \rightarrow X có $CH_3OH : 0,125$ mol và $R'-OH : 0,075$ mol $\rightarrow M_{R'OH} = (10,6 - 0,125.32) : 0,075 = 88$ $\rightarrow C_5H_{11}OH$	0,25 0,25