

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC KÌ 2 - NĂM HỌC 2019 - 2020
MÔN HÓA HỌC 11

I. TRẮC NGHIỆM: 4 ĐIỂM mỗi câu đúng 1/3đ

111	112	113	114
1. B	1. B	1. B	1. B
2. A	2. D	2. B	2. B
3. D	3. C	3. A	3. A
4. C	4. C	4. D	4. D
5. D	5. A	5. B	5. B
6. B	6. C	6. D	6. C
7. D	7. A	7. D	7. D
8. C	8. B	8. A	8. C
9. C	9. D	9. A	9. A
10. A	10. D	10. C	10. C
11. B	11. A	11. C	11. A
12. A	12. B	12. C	12. D

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
Câu 1 (2,5đ)	Mỗi PT đúng được 0,5 điểm. (Thiểu cân bằng và điều kiện phản ứng trừ điểm.)	2,5đ
Câu 2 (1đ)	<p>- hỗn hợp X tác dụng với dd Br₂: cả etilen và axetilen đều phản ứng</p> $\rightarrow m_{ddBr_2\ tăng} = m_{C_2H_4} + m_{C_2H_2} = 3,35 \text{ (1)}$ <p>- hỗn hợp X tác dụng với dd AgNO₃:</p> $C_2H_2 + 2AgNO_3 + 2NH_3 \rightarrow C_2Ag_2 + 2NH_4NO_3$ $\rightarrow n_{C_2H_2} = n_{C_2Ag_2} = 18:240 = 0,075 \text{ mol}$ $\rightarrow m_{C_2H_2} = 0,075 \cdot 26 = 1,95 \text{ (gam)}$ <p>Thay vào (1) $\rightarrow m_{C_2H_4} = 1,4 \text{ (gam)}$ $\rightarrow n_{C_2H_4} = 0,05 \text{ mol}$</p> $\rightarrow \% V_{C_2H_4} = \% n_{C_2H_4} = 0,075 \cdot 100 / (0,075+0,05) = 60 \%$ $\rightarrow \% V_{C_2H_2} = 100 - 60 = 40 \%$	0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ

Câu 3 (2,5đ)	<p>a) (1,5đ)</p> <p>* Đặt CTPT của 2 ancol là $C_nH_{2n+1}OH$ ($n > 1$) $C_nH_{2n+1}OH + Na \rightarrow C_nH_{2n+1}ONa + \frac{1}{2} H_2$ Theo đề bài $n_{H_2} = 0,5625$ mol Theo PT ta có $n_{\text{hỗn hợp ancol}} = 1,125$ mol $\rightarrow M_{\text{hỗn hợp ancol}} = 42,3/1,125 = 37,6$ Suy ra $14n + 18 = 37,6 \rightarrow n = 1,4$ Vì 2 ancol là đồng đẳng kế tiếp nên $n_1=1$ CH_3OH (A) $n_2=2$ C_2H_5OH (B)</p> <p>* Gọi số mol của 2 ancol CH_3OH x mol C_2H_5OH y mol Ta có hệ PT $\begin{cases} x + y = 1,125 \\ 32x + 46y = 42,3 \end{cases}$ $\begin{cases} x = 0,675 \\ y = 0,45 \end{cases}$</p> <p>Suy ra $m_A = 21,6g$; $m_B = 20,7$</p>	0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ
	<p>b) (1đ)</p> <p>* Ta có A là CH_3OH</p> <p>p/u:</p> <p>$CH_3OH + CuO \rightarrow HCHO + Cu + H_2O$</p> <p>a mol a mol a mol</p> <p>\rightarrow Y gồm: $HCHO$ (a mol), H_2O (a mol) và CH_3OH dư (b mol)</p>	0,25 đ
	<p>$CH_3OH + Na \rightarrow CH_3ONa + \frac{1}{2} H_2$</p> <p>b/2 b/4</p> <p>$H_2O + Na \rightarrow NaOH + \frac{1}{2} H_2$</p> <p>a/2 a/4</p> <p>$HCHO + 4AgNO_3 + 6NH_3 + 2H_2O \rightarrow (NH_4)_2CO_3 + 4Ag + 4NH_4NO_3$</p> <p>a/2 2a</p> <p>Theo bài ra ta có:</p> <p>$n_{H_2} = a/4 + b/4 = 0,125$</p> <p>$n_{Ag} = 2a = 0,8$</p> <p>$\rightarrow a = 0,4; b = 0,1$</p> <p>Vậy $m = 0,5 \times 32 = 16g$</p> <p>$H = 0,4/0,5 = 80\%$</p>	0,25 đ 0,25 đ