

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 2 - NĂM HỌC 2022 - 2023
MÔN HÓA HỌC 11

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

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

II. TỰ LUẬN: 3 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	<i>Viết đúng mỗi PTHH được: 0,5 điểm</i> a. $\text{CH}\equiv\text{CH} + \text{H}_2 (\text{Pd/PbCO}_3 \text{ ở nhiệt độ cao}) \rightarrow \text{CH}_2=\text{CH}_2$ b. $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 (\text{as, 1:1}) \rightarrow \text{CH}_3\text{-CCl}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{HCl}$	0,5 0,5
2	$n\text{CO}_2 = 0,35 \text{ mol}$ $n\text{H}_2\text{O} = 0,5 \text{ mol}$ $n\text{CO}_2 < n\text{H}_2\text{O} \Rightarrow 2 \text{ hidrocarbon thuộc dãy ankan : } \text{C}_n\text{H}_{2n+2} (n > 1)$ $\Rightarrow n\text{X} = n\text{H}_2\text{O} - n\text{CO}_2 = 0,15$ $\text{C}_{\text{tb}} = n\text{CO}_2 : n\text{X} = 2,33 \Rightarrow 2 \text{ ankan là: } \text{C}_2\text{H}_6 \text{ và } \text{C}_3\text{H}_8$ C_2H_6: x mol; C_3H_8: y mol Có : $x + y = 0,15$ $2x + 3y = 0,35$ $\rightarrow x = 0,1 ; y = 0,05$ $\rightarrow m_{\text{C}_2\text{H}_6} = 3\text{g}; m_{\text{C}_3\text{H}_8} = 2,2\text{g}$	0,5 0,5 0,5
3	X: C_3H_4: 0,15 , C_2H_2: 0,1; C_2H_6: 0,2; H_2: 0,6 $\rightarrow n\text{X} = 1,05 \text{ mol}$ Chất tạo kết tủa với dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ là C_2H_2 và C_3H_4 dư (và đều chứa 2 lk π) $\Leftrightarrow a \text{ mol } \downarrow = n \text{ C}_2\text{H}_2 \text{ dư} + n \text{ C}_3\text{H}_4 \text{ dư}$ Gọi $n\text{H}_2 \text{ p.ư} = b \rightarrow n\text{Y} = 1,05 - b$ Mặt khác: $n\text{Y} = n \text{ C}_2\text{H}_2 \text{ dư} + n \text{ C}_3\text{H}_4 \text{ dư} + n\text{Z} \Rightarrow 1,05 - b = a + 0,7 \text{ (1)}$ BT mol liên kết π : $0,15.2 + 0,1.2 = b + 2a + 0,05 \text{ (2)}$ Giải (1) và (2) $\Rightarrow a = 0,1 \text{ mol}$.	0,5