

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 2 - NĂM HỌC 2020 - 2021
MÔN HÓA HỌC 11

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

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

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
Câu 1 (2,5đ)	<p>HS viết đúng mỗi phương trình được 0,5 điểm.</p> <p>a. $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_3 + \text{Cl}_2 \xrightarrow{\text{askt}} \text{CH}_3\text{CHClCH}_3 + \text{HCl}$</p> <p>b. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3-\text{CHBr}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$</p> <p>c. $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{AgNO}_3 + \text{NH}_3 \rightarrow \text{AgC}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3 + \text{NH}_4\text{NO}_3$</p> <p>d. $n\text{CH}_2=\text{CH}_2 \xrightarrow{\text{p,xt,l}^0} [-\text{CH}_2-\text{CH}_2]_n$</p> <p>e. $\text{C}_6\text{H}_5\text{CH}_3 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{Fe,l}^0} \text{o và p-BrC}_6\text{H}_4\text{CH}_3 + \text{HBr}$</p>	<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
Câu 2 (1đ)	<p>Gọi CT của ankin A là: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$</p> <ul style="list-style-type: none"> - BT nguyên tố C: $n_{\text{C}} = n_{\text{CO}_2} = 0,4 \rightarrow m_{\text{C}} = 4,8$ $\rightarrow m_{\text{H}} = 5,4 - 4,8 = 0,6 \rightarrow n_{\text{H}} = 0,6$ - Gọi CT của ankin A là: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ $\rightarrow n_{\text{C}} : n_{\text{H}} = n : n-2 = 0,4 : 0,6 \rightarrow n = 4$ \rightarrow CTPT của A là C_4H_6 - Do A tác dụng với dd $\text{AgNO}_3/\text{NH}_3$ nên phải có liên kết ba đầu mạch \rightarrow CTCT của A là: $\text{CH}\equiv\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$ 	<p>0,5 đ</p> <p>0,5 đ</p>

Câu 3 (1,5đ)	<p>- Khi X phản ứng với ddBr₂ thì cả 2 chất đều phản ứng $\rightarrow n_{\text{Br}_2} = n_{\text{C}_3\text{H}_6} + 2 n_{\text{C}_2\text{H}_2} = 0,5 \quad (1)$</p> <p>- Khi X phản ứng với dd AgNO₃ thì chỉ có C₂H₂ phản ứng $\text{CH}\equiv\text{CH} + 2\text{AgNO}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow \text{C}_2\text{Ag}_2 + 2\text{NH}_4\text{NO}_3$ $\rightarrow n_{\text{C}_2\text{H}_2} = n_{\text{C}_2\text{Ag}_2} = 0,05 \quad (2)$</p> <p>- từ (1) và (2) $\rightarrow n_{\text{C}_3\text{H}_6} = 0,4$ - Tính %V_{C₃H₆} = $0,4 * 100 / (0,4 + 0,05) = 88,89\%$ % C₂H₂ = 11,11%</p>	<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
Câu 4 (1đ)	<p>$n_{\text{C}} = n_{\text{CO}_2} = 0,3$; $n_{\text{H}} = 2 \cdot n_{\text{H}_2\text{O}} = 0,5$; $M_{\text{tb}}(Y) = 41$ BTKL $\Rightarrow m_{\text{X}} = m_{\text{Y}} = m_{\text{C}} + m_{\text{H}} = 4,1 \Rightarrow n_{\text{Y}} = 4,1 : 41 = 0,1 \text{ mol}$</p> <p>Y chỉ gồm C và H \Rightarrow CTĐG của Y là : $n_{\text{C}} : n_{\text{H}} = 3 : 5$</p> <p>Gọi CTPT của Y dạng: $(\text{C}_3\text{H}_5)_n \Rightarrow n = 1$</p> <p>Cho X tác dụng với H₂: $\text{C}_3\text{H}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_3\text{H}_5$ 0,1 ← 0,1 ← 0,1 $\Rightarrow a = n_{\text{C}_3\text{H}_3} + n_{\text{H}_2} = 0,2 \text{ mol}$</p> <p><i>Chú ý: Học sinh làm cách khác, nếu đúng vẫn cho điểm tối đa</i></p>	<p>1 điểm</p>