

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA 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. A	1. D	1. C	1. A
2. D	2. D	2. D	2. D
3. B	3. A	3. A	3. D
4. C	4. C	4. A	4. A
5. B	5. C	5. B	5. A
6. A	6. B	6. C	6. C
7. A	7. B	7. D	7. B
8. C	8. A	8. B	8. D
9. C	9. B	9. A	9. B
10. B	10. D	10. B	10. C
11. D	11. A	11. D	11. B
12. D	12. C	12. C	12. C

II. TỰ LUẬN: 6 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
Câu 13 (2,5đ)	<p>HS viết đúng mỗi phương trình được 0,5 điểm.</p> <p>a. $(\text{CH}_3)_2\text{CHCH}_3 + \text{Cl}_2 \text{ (as)} \rightarrow (\text{CH}_3)_2\text{CClCH}_3 + \text{HCl}$</p> <p>b. $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{HNO}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{C}_6\text{H}_5\text{-NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$</p> <p>c. $\text{CH}_2=\text{C}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{.CH}_3 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CCl}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{.CH}_3$</p> <p>d. $n\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} = \text{CH}_2 \xrightarrow{t^0, p, xt} \text{-(CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2\text{)}_n$</p> <p>e. $\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{AgNO}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow \text{CAg} \equiv \text{CAg} + 2\text{NH}_4\text{NO}_3$</p>	<p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
Câu 14 (1đ)	<p>Đặt CTPT của A là $\text{C}_n\text{H}_{2n-2} \text{ (} n \geq 2 \text{)}$</p> <p>Số mol $\text{CO}_2 = 0,6 \text{ mol}$</p> <p>Số mol $\text{H}_2\text{O} = 0,4 \text{ mol}$</p> <p>Pt: $\text{C}_n\text{H}_{2n-2} + (3n-1)/2\text{O}_2 \rightarrow n\text{CO}_2 + (n-1)\text{H}_2\text{O}$</p> <p style="text-align: center;">0,6 mol 0,4 mol</p> <p>$\rightarrow 0,4n = 0,6(n-1)$</p> <p>$\rightarrow n = 3 \rightarrow \text{CTPT của A là } \text{C}_3\text{H}_4 \rightarrow \text{CTCT của A là } \text{CH}_3 - \text{C} \equiv \text{CH}$</p>	<p>0,5 đ</p> <p>0,5 đ</p>

<p>Câu 15 (1,5đ)</p>	<p>Gọi số mol của C_2H_4 là x mol; Gọi số mol của C_2H_2 là y mol; $\rightarrow x + y = 0,25$ mol (1)</p> <p>Khí thoát ra là $C_2H_4 \rightarrow x = 3,36 / 22,4 = 0,15$ mol.</p> <p>$\rightarrow y = 0,1$ mol. $\rightarrow \% V_{C_2H_4} = 60\%$; $\% V_{C_2H_2} = 40\%$</p> <p>$C_2H_2 + 2AgNO_3 + 2NH_3 \rightarrow CAg \equiv CAg\downarrow + 2NH_4NO_3$ $\rightarrow n\downarrow = x = 0,1$ mol</p> <p>$\rightarrow m\downarrow = 24$ gam</p>	<p>0,25đ</p> <p>0,25đ</p> <p>0,5đ</p> <p>0,5đ</p>
<p>Câu 16 (1đ)</p>	<p>Có $x+y+z=1$ (1)</p> <p>$M_E = 3,6 \times 4 = 14,4$, $n_E = 1$ mol $\rightarrow 28x + 26y + 2z = 14,4$ (2)</p> <p>$n_G = 0,7$ mol \rightarrow số mol H_2 dư = $1 - 0,7 = 0,3$ mol</p> <p>Số mol $Br_2 = 0,5$ mol</p> <p>Theo bảo toàn số mol liên kết π ta có:</p> <p>$x + 2y =$ số mol H_2 dư + số mol Br_2 dư</p> <p>$x + 2y = 0,8$ (3)</p> <p>Giải hệ (1); (2); (3)</p> <p>$x = 0,2$</p> <p>$y = 0,3$</p> <p>$z = 0,5$</p>	<p>1 điểm</p>