

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. (Thiếu cân bằng và điều kiện phản ứng trừ điểm.)	2,5đ
Câu 2 (1đ)	- hỗn hợp X tác dụng với dd Br ₂ : cả etilen và axetilen đều phản ứng → $m_{\text{ddBr}_2 \text{ tăng}} = m_{\text{C}_2\text{H}_4} + m_{\text{C}_2\text{H}_2} = 3,35$ (1) - hỗn hợp X tác dụng với dd AgNO ₃ : $\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{AgNO}_3 + 2\text{NH}_3 \rightarrow \text{C}_2\text{Ag}_2 + 2\text{NH}_4\text{NO}_3$ → $n_{\text{C}_2\text{H}_2} = n_{\text{C}_2\text{Ag}_2} = 18:240 = 0,075$ mol → $m_{\text{C}_2\text{H}_2} = 0,075 \cdot 26 = 1,95$ (gam) Thay vào (1) → $m_{\text{C}_2\text{H}_4} = 1,4$ (gam) → $n_{\text{C}_2\text{H}_4} = 0,05$ mol → % $V_{\text{C}_2\text{H}_4} = \% n_{\text{C}_2\text{H}_4} = 0,075 \cdot 100 / (0,075 + 0,05) = 60$ % → % $V_{\text{C}_2\text{H}_2} = 100 - 60 = 40$ %	0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ 0,25 đ

