

**ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 2 - NĂM HỌC 2024 - 2025**  
**MÔN HÓA HỌC 11**

**I. TRẮC NGHIỆM LỰA CHỌN: 3,5 ĐIỂM** mỗi câu đúng 0,25đ

CÂU	MÃ ĐỀ 111	MÃ ĐỀ 112	MÃ ĐỀ 113	MÃ ĐỀ 114
1	A	C	A	B
2	B	D	D	C
3	A	D	D	C
4	C	B	D	D
5	C	D	C	B
6	D	C	A	D
7	D	D	C	A
8	D	C	D	D
9	D	A	C	A
10	A	D	B	C
11	A	B	D	D
12	A	C	C	A
13	C	B	B	D
14	B	A	D	D

**II. TRẮC NGHIỆM ĐÚNG – SAI : 2 ĐIỂM** mỗi mệnh đề đúng 0,25đ

CÂU	MÃ ĐỀ 111	MÃ ĐỀ 112	MÃ ĐỀ 113	MÃ ĐỀ 114
1	ĐĐSĐ	SĐSĐ	SĐĐĐ	ĐĐSĐ
2	ĐSSĐ	ĐĐĐS	SSĐĐ	SSĐĐ

**III. TRẮC NGHIỆM TRẢ LỜI NGẮN: 1,5ĐIỂM** mỗi câu đúng 0,25đ

CÂU	MÃ ĐỀ 111	MÃ ĐỀ 112	MÃ ĐỀ 113	MÃ ĐỀ 114
1	5	2	12	2
2	36	5	36	9,7
3	3	9,7	9,7	36
4	9,7	3	5	5
5	2	12	3	12
6	12	36	2	3

IV. TỰ LUẬN: 3 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
<b>1</b> <b>(2đ)</b>	Mỗi PTPƯ đúng 0,5đ	
	a) $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HCl} \longrightarrow \text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_3$ (spc)	0,5
	b) $\text{C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3 + \text{Br}_2 \xrightarrow{\text{Fe}, t^\circ} \text{o-Br-C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3$ và $\text{p-Br-C}_6\text{H}_5\text{-CH}_3 + \text{HBr}$	0,5
	c) $\text{CH}\equiv\text{CH} + 2\text{AgNO}_3 + 2\text{NH}_3 \longrightarrow \text{CAg}\equiv\text{CAg} + 2\text{NH}_4\text{NO}_3$	0,5
d) $\text{CH}_3\text{CHBrCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{NaOH/C}_2\text{H}_5\text{OH}, t^\circ} \text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3 + \text{HBr}$	0,5	
<b>2</b> <b>(1đ)</b>	a) Tìm công thức phân tử của X Đặt CTPT của X là $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ( $n \geq 1$ ) Theo đề bài ta có $\%C=85,23$ $\Rightarrow 12n/(14n+2)=0,8523$ $\Rightarrow n=25 \Rightarrow$ <b>CTPT <math>\text{C}_{25}\text{H}_{52}</math></b>	0,5
	b) Tính thể tích oxygen ở (đkc) Ta có $n_X = 0,25 \Rightarrow$ Theo BTNT C $\Rightarrow n_C = n_{\text{CO}_2} = 0,25 \cdot 25 = 6,25$ mol Theo BTNT H $\Rightarrow n_{\text{H}_2\text{O}} = 1/2 n_H = 1/2 \cdot 52 \cdot 0,25 = 6,5$ mol Theo BTNT O $\Rightarrow n_{\text{O}_2} = n_{\text{CO}_2} + 1/2 \cdot n_{\text{H}_2\text{O}} = 6,25 + 1/2 \cdot 6,5 = 9,5$ mol <b><math>V_{\text{O}_2} = 9,5 \cdot 24,79 = 235,505</math> (lít)</b>	0,25
	Vì khi nén cháy cần lượng lớn $\text{O}_2$ nên trong thực tế <b>nén cháy thiếu <math>\text{O}_2</math></b> (cháy không hoàn toàn) <b>sinh ra muội than (C)</b>	0,25
	<i>Học sinh trình bày cách khác đúng vẫn được điểm</i>	