

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC 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 1101	MÃ ĐỀ 1102	MÃ ĐỀ 1103	MÃ ĐỀ 1104
1	D	B	A	B
2	B	A	D	A
3	A	A	D	D
4	C	A	C	C
5	D	C	B	B
6	D	D	D	A
7	A	A	A	D
8	A	B	C	A
9	D	A	D	B
10	A	B	A	C
11	B	C	B	C
12	C	A	B	D
13	D	B	A	B
14	D	C	B	A

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

CÂU	MÃ ĐỀ 1101	MÃ ĐỀ 1102	MÃ ĐỀ 1103	MÃ ĐỀ 1104
1	SĐĐĐ	ĐĐĐS	ĐSĐS	SĐĐĐ
2	SSĐĐ	ĐSSĐ	ĐSĐĐ	ĐSSĐ

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

CÂU	MÃ ĐỀ 1101	MÃ ĐỀ 1102	MÃ ĐỀ 1103	MÃ ĐỀ 1104
1	8	112	3	138
2	2	2	8	112
3	8637	138	138	2
4	138	3	112	3
5	3	8	2	8637
6	112	8637	8637	8

IV. TỰ LUẬN: 3 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1 (2đ)	Mỗi PTPƯ đúng 0,5đ	
	a. $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{CH}_2\text{Br}-\text{CHBr}-\text{CH}_3$	0,5
	b. $\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl} + \text{NaOH} (\text{dd}) \xrightarrow{t^\circ} \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	0,5
	c. $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4, 180^\circ\text{C}} \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$	0,5
	d. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} (\text{phenol}) + \text{KOH} \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{OK} + \text{H}_2\text{O}$	0,5
2 (1đ)	$\text{CH}_3\text{OH} (\text{l}) + \frac{3}{2}\text{O}_2 (\text{g}) \longrightarrow \text{CO}_2 (\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O} (\text{g})$ $\Delta H = -716 \text{ kJ/mol}$	
	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} (\text{l}) + 3\text{O}_2 (\text{g}) \longrightarrow 2\text{CO}_2 (\text{g}) + 3\text{H}_2\text{O} (\text{g})$ $\Delta H = -1370 \text{ kJ/mol}$	0,25
	Đặt số mol của CH_3OH và $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ lần lượt là x và y	
	$\Rightarrow 32x + 46y = 20 \quad (1)$	0,25
	$716x + 1370y = 583,8 \quad (2)$	
	Từ (1) và (2) $\Rightarrow x = 0,05 ; y = 0,4$	
	$\Rightarrow \% \text{CH}_3\text{OH} = 0,05 \cdot 32 / 20 \cdot 100\% = 8\%$	0,25
b) Ta có $m_{\text{H}_2\text{O}} = 1,2 \cdot 1000 = 1200 \text{ gam}$ Q đun sôi nước 1,2 lít nước = 1200. (100-25). 4,18 = 376200 J $\Rightarrow Q \text{ đốt cồn cần cung cấp} = 376200 \cdot 100 / 90 = 418000 \text{ J} = 418 \text{ KJ}$ $\Rightarrow m_x = 418 / 583,8 \cdot 20 = 14,32 \text{ gam}$	0,25	

