

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM

MÃ 001

Câu	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42
Đáp án	C	C	A	D	A	B	A	C	B	B	B	D	C	C
Câu	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56
Đáp án	A	C	A	D	A	D	D	D	B	A	C	B	D	B

MÃ 002

Câu	29	30	31	32	33	34	35	36	37	38	39	40	41	42
Đáp án	A	B	B	C	C	C	D	D	B	A	D	D	C	C
Câu	43	44	45	46	47	48	49	50	51	52	53	54	55	56
Đáp án	B	B	B	B	B	C	D	D	C	C	A	B	C	A

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

II. PHẦN TỰ LUẬN

Đề 132

Nội dung	Điểm
Câu 1(1đ): tính được số mol của 2 khí trong hỗn hợp \rightarrow NO(0,2mol) và NO ₂ (0,3mol) Tính được khối lượng của nhôm mAl = 8,1g	0,5 đ 0,5 đ
Câu 2(1đ): Viết đúng và cân bằng đúng mỗi phương trình	0,25 đ
Câu 3(0,5 đ): - Lập được các phương trình - Tính được x = 0, 15	0,5 đ
Câu 4(0,5 đ)	

$\xrightarrow[\text{CO}_2 \text{ và H}_2\text{O}]{\text{quan hệ}} n_{\text{CO}_2} - n_{\text{H}_2\text{O}} = n_X(k_X - 1) \rightarrow 4a = a(k_X - 1) \Rightarrow k_X = 5 = 3\pi_{\text{-COO-}} + 2\pi_{\text{C-C}}$	0,25
- Hidro hóa m (g) X với $n_X = \frac{n_{\text{H}_2}}{2} = 0,15 \text{ mol} \xrightarrow{\text{BTKL}} m_X = m_Y - 2n_{\text{H}_2} = 132,9 \text{ (g)}$	
- Cho m (g) X tác dụng với NaOH thì $n_X = n_{\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3} = 0,15 \text{ mol}$	0,25
$\xrightarrow{\text{BTKL}} m_r = m_X + 40n_{\text{NaOH}} - 92n_{\text{C}_3\text{H}_5(\text{OH})_3} = \boxed{139,1 \text{ (g)}}$	
<i>Hs có thể làm cách khác tính ra kết quả vẫn cho điểm tối đa</i>	

Đề 002:

Nội dung	Điểm
Câu 1(1đ): tính được số mol của 2 khí trong hỗn hợp \rightarrow NO(0,2mol) và NO ₂ (0,3mol)	0,5 đ
Tính được khối lượng của nhôm mFe= 33,6g	0,5 đ
Câu 2(1đ): Viết đúng và cân bằng đúng mỗi phương trình	0,25 đ
Câu 3(0,5 đ): - Lập được các phương trình - Tính được x = 0, 15	0,5 đ
Câu 4(0,5 đ) a. Xác định đúng CT X: HCOOC ₂ H ₅ , Y: (HCOO) ₂ C ₂ H ₄ , Z: HCOOC ₆ H ₅ b. %X = 11,01% , %Y = 52,68, %Z =36,31	0,25 0,25