

# ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM

## ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2. NĂM HỌC 2023 - 2024

Môn thi: HÓA HỌC, Lớp 12.

### I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 121 )

Câu hỏi	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đáp án	C	C	A	C	C	B	C	A	C	B	D	D	B	C

  

Câu hỏi	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đáp án	A	C	A	B	A	D	C	D	A	D	A	B	B	D

### I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 122 )

Câu hỏi	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đáp án	A	C	D	C	C	C	A	B	C	A	C	D	C	D

  

Câu hỏi	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đáp án	C	C	D	B	C	B	C	C	A	C	D	D	C	C

### I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 123 )

Câu hỏi	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đáp án	D	A	B	A	C	C	D	B	C	D	B	C	B	A

  

Câu hỏi	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đáp án	D	A	C	C	A	B	A	D	C	D	A	D	A	B

### I. PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 124 )

Câu hỏi	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
Đáp án	C	C	D	B	C	B	C	A	C	D	C	C	C	A

  

Câu hỏi	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
Đáp án	C	A	C	D	D	C	C	B	C	A	C	D	C	D

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 125 )**

<b>Câu hỏi</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	<b>B</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>D</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>

<b>Câu hỏi</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	<b>D</b>	<b>D</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>D</b>	<b>B</b>	<b>B</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>A</b>	<b>A</b>	<b>D</b>

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 126 )**

<b>Câu hỏi</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>C</b>

<b>Câu hỏi</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>D</b>

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 127 )**

<b>Câu hỏi</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	<b>A</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>D</b>	<b>B</b>

<b>Câu hỏi</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>A</b>	<b>B</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>C</b>

**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM ( đề 128 )**

<b>Câu hỏi</b>	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
<b>Đáp án</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>C</b>

<b>Câu hỏi</b>	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
<b>Đáp án</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>A</b>	<b>C</b>	<b>C</b>	<b>D</b>	<b>B</b>	<b>C</b>	<b>B</b>	<b>C</b>

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

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
<b>Câu 29</b> <b>(1 điểm)</b>	Viết các phương trình phản ứng nếu có a. khi cho glyxin $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$ tác dụng với $\text{HCl}$ và $\text{NaOH}$ b. khi cho $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5$ tác dụng với $\text{HCl}$ và $\text{NaOH}$	
	a) Viết PTHH: $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH} + \text{HCl} \rightarrow \text{ClH}_3\text{NCH}_2\text{COOH}$ $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{H}_3\text{NCH}_2\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$	0,25 0,25
	a) Viết PTHH: $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{HCl} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOH} + \text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$ $\text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	0,25 0,25
<b>Câu 30</b> <b>(1 điểm)</b>	Cho 4,5 gam etylamin ( $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2$ ) tác dụng vừa đủ với V lít dung dịch axit $\text{HCl}$ 1M. Tính khối lượng muối thu được và thể tích V của $\text{HCl}$ đã dùng ?	
	- Tính số mol amin = 0,1 mol - Viết phương trình $\text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_2 + \text{HCl} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{NH}_3\text{Cl}$ - Tính khối lượng muối thu được 8,15 - Tính thể tích V của $\text{HCl}$ đã dùng 0,1 lít	0,15 0,15 0,35 0,35
<b>Câu 31</b> <b>(0,5 điểm)</b>	Đốt cháy hoàn toàn 0,05 mol este A thu được 3,36 lít $\text{CO}_2$ ở đktc và 2,7 gam $\text{H}_2\text{O}$ . Xác định công thức phân tử của A, viết các đồng phân của A và gọi tên?	
	- Tính số mol $\text{CO}_2 = 0,15$ mol, số mol $\text{H}_2\text{O} = 0,15$ mol - So sánh số mol $\text{CO}_2$ và nước rồi kết luận được este no đơn chức mạch hở có công thức $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$ - Lập phương trình tính được số C là 3 và $\Rightarrow$ ra công thức $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}_2$ - Viết 2 đồng phân và gọi tên	0,1 0,1 0,2 0,1
<b>Câu 32</b> <b>(0,5 điểm)</b>	Hỗn hợp X gồm 2 amino axit no (chỉ có nhóm chức $-\text{COOH}$ và $-\text{NH}_2$ trong phân tử), trong đó tỉ lệ $m_{\text{O}} : m_{\text{N}} = 80 : 21$ . Để tác dụng vừa đủ với 3,83 gam hỗn hợp X cần 30 ml dung dịch $\text{HCl}$ 1M. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 3,83 gam hỗn hợp X cần 3,192 lít $\text{O}_2$ (đktc). Dẫn toàn bộ sản phẩm cháy ( $\text{CO}_2$ , $\text{H}_2\text{O}$ và $\text{N}_2$ ) vào nước vôi trong dư Tính khối lượng kết tủa thu được.	1M HA
	- Tính được khối lượng N và O trong 3,83 gam X - Lập phương trình bảo toàn tính được $\text{CO}_2$ - Tính được kết tủa	0,1 0,3 0,1

**Lưu ý: Học sinh làm theo phương pháp khác, nếu đúng vẫn cho điểm tối đa.**