

ĐÁP ÁN

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (7,0 điểm)

ĐÁP ÁN CÁC MÃ ĐỀ

Mã đề [150]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
D	A	B	D	D	A	C	C	C	B	B	C	D	A
15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
A	D	B	A	C	A	D	C	B	B	A	A	B	B

Mã đề [242]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
D	A	C	C	A	B	B	B	B	C	C	A	D	B
15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
A	D	B	B	C	D	D	D	C	B	D	D	A	C

Mã đề [372]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
D	A	D	A	D	C	C	B	D	D	A	B	A	C
15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
A	A	B	A	C	A	C	C	D	C	B	A	B	D

Mã đề [452]

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14
A	C	B	B	C	A	D	B	C	A	B	B	A	A
15	16	17	18	19	20	21	22	23	24	25	26	27	28
D	B	A	D	B	B	C	D	D	C	B	A	D	A

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu 29. (1 điểm)

a) Nêu đúng hiện tượng kết tủa trắng sáng 0,25 điểm, pthh 0,25 điểm.

b) Nêu đúng hiện tượng $\text{Cu}(\text{OH})_2$ tan ra tạo dung dịch xanh lam 0,25 điểm, pthh 0,25 điểm.

Câu 30: (1 điểm)

a) Viết đúng 2 pthh $0,25 \times 2 = 0,5$ điểm.

b) Lập được hệ phương trình 0,25 điểm.

Tính $\%V = 60\%$ 0,25 điểm.

Câu 31: (0,5 điểm)

X: $\text{H}_2\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOH}$

:0,25 điểm

Y: $\text{CH}_3\text{N} - \text{CH}_2 - \text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$

: 0,25 điểm

Câu 32: (0,5 điểm)

0,1 mol X và 0,1 mol Y tạo ra 0,3 mol $\text{HCOONa} \Rightarrow$ có 1 este chứa 2 gốc HCOO là

$(\text{HCOO})_2\text{C}_2\text{H}_4$: 0,1 mol)

0,25 điểm

và 1 este chứa 1 gốc HCOO là $\text{HCOOCH}_2\text{COOCH}_3$: 0,1 mol

Z là $\text{HOCH}_2\text{COONa}$: 0,1 mol

$m = 0,1.98 = 9,8 \text{ gam}$: 0,25 điểm

HẾT